

1-x1 - Angulos comparados $\text{NH}_3 > \text{PH}_3 > \text{AsH}_3 > \text{SbH}_3$

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH_3

Respuesta 1

PH_3

Respuesta 2

AsH_3

Respuesta 3

SbH_3

Respuesta 4

1-x5 - AE2X3 - Angulos ClF_3

Cómo son los ángulos de la molécula de ClF_3

Angulo F(ax)-Cl-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Cl-F(eq)

Respuesta 2

1-x6 - AEX5 - Angulos SbCl_5^{2-}

Cómo son los ángulos del anión SbCl_5^{2-}

Angulo Cl(eq)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 2

1-x6 - AX6 - Angulos PF₆(-)

Cómo son los ángulos del anión PF₆⁻

Angulo F(ax)-P-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-P-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-P-F(eq)

Respuesta 3

2-x1 - Angulos comparados $H_2O > H_2S > H_2Se > H_2Te$

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H_2O

Respuesta 1

H_2S

Respuesta 2

H_2Se

Respuesta 3

H_2Te

Respuesta 4

2-x5 - AX5 - Angulos PF_5

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_5

Angulo $F(ax)-P-F(ax)$

Respuesta 1

Angulo $F(eq)-P-F(eq)$

Respuesta 2

Angulo $F(ax)-P-F(eq)$

Respuesta 3

2-x6 - AEX5 - Angulos SbF_5^{2-}

Cómo son los ángulos del anión SbF_5^{2-}

Angulo F(eq)-Sb-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Sb-F(eq)

Respuesta 2

2-x6 - AX6 - Angulos SF6

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₆

Angulo F(ax)-S-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-S-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-S-F(eq)

Respuesta 3

AE2X3 - Angulos BrCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl₃

Angulo Cl(ax)-Br-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Br-Cl(eq)

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos BrF3

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF₃

Angulo F(ax)-Br-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Br-F(eq)

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos CIBr3

Cómo son los ángulos de la molécula de CIBr₃

Angulo Br(ax)-Cl-Br(ax)

Respuesta 1

Angulo Br(ax)-Cl-Br(eq)

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos CIF3

Cómo son los ángulos de la molécula de CIF₃

Angulo F(ax)-Cl-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Cl-F(eq)

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos XeCl3(+)

Cómo son los ángulos catión XeCl₃⁺

Angulo Cl(ax)-Xe-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Xe-Cl(eq)

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos XeF3(+)

Cómo son los ángulos catión XeF_3^+

Angulo F(ax)-Xe-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Xe-F(eq)

Respuesta 2

AEX3 - Angulos MeNH2

Cómo son los ángulos de la molécula de MeNH_2

Angulo Me-N-H

Respuesta 1

Angulo H-N-H

Respuesta 2

AEX3 - Angulos MePhNH

Cómo son los ángulos de la molécula de MePhNH

Angulo Me-N-Ph

Respuesta 1

Angulo Ph-N-H

Respuesta 2

Angulo Me-N-H

Respuesta 3

AEX4 - Angulos SCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SCl₄

Angulo Cl(ax)-S-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-S-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-S-Cl(eq)

Respuesta 3

AEX4 - Angulos SeCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SeCl₄

Angulo Cl(ax)-Se-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Se-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Se-Cl(eq)

Respuesta 3

AEX4 - Angulos SeF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SeF₄

Angulo F(ax)-Se-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-Se-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-Se-F(eq)

Respuesta 3

AEX4 - Angulos SF4

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₄

Angulo F(ax)-S-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-S-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-S-F(eq)

Respuesta 3

AEX4 - Angulos TeCl4

Cómo son los ángulos de la molécula de TeCl₄

Angulo Cl(ax)-Te-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Te-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Te-Cl(eq)

Respuesta 3

AEX4 - Angulos TeF4

Cómo son los ángulos de la molécula de TeF₄

Angulo F(ax)-Te-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-Te-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-Te-F(eq)

Respuesta 3

AEX5 - Angulos AsCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión AsCl₅²⁻

Angulo Cl(eq)-As-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-As-Cl(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos AsF₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión AsF₅²⁻

Angulo F(eq)-As-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-As-F(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos BrCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl₅

Angulo Cl(eq)-Br-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Br-Cl(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos BrF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF₅

Angulo F(eq)-Br-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Br-F(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos ICl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de ICl₅

Angulo Cl(eq)-I-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-I-Cl(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos IF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de IF₅

Angulo F(eq)-I-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-I-F(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos SbCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbCl₅²⁻

Angulo Cl(eq)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos SbF₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbF₅²⁻

Angulo F(eq)-Sb-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Sb-F(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos TeCl₅(-)

Cómo son los ángulos del anión TeCl₅⁻

Angulo Cl(eq)-Te-Cl(eq)

Respuesta 1

Angulo Cl(ax)-Te-Cl(eq)

Respuesta 2

AEX5 - Angulos TeF₅(-)

Cómo son los ángulos del anión TeF₅⁻

Angulo F(eq)-Te-F(eq)

Respuesta 1

Angulo F(ax)-Te-F(eq)

Respuesta 2

Angulos comparados H₂O > H₂S > H₂Se > H₂Te

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H₂O

Respuesta 1

H₂S

Respuesta 2

H₂Se

Respuesta 3

H₂Te

Respuesta 4

Angulos comparados H₂O > OF₂

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H₂O

Respuesta 1

OF₂

Respuesta 2

Angulos comparados NH3 > NF3

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH3

Respuesta 1

NF3

Respuesta 2

Angulos comparados NH3 > PH3 > AsH3 > SbH3

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH3

Respuesta 1

PH3

Respuesta 2

AsH3

Respuesta 3

SbH3

Respuesta 4

Angulos comparados NH4(+) = PH4(+) = AsH4(+) = SbH4(+)

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH4(+)

Respuesta 1

$\text{PH}_4(+)$

Respuesta 2

$\text{AsH}_4(+)$

Respuesta 3

$\text{SbH}_4(+)$

Respuesta 4

AX4 - Angulos $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

Cómo son los ángulos de la molécula de $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

Angulo $\text{CH}_3\text{-C-Cl}$

Respuesta 1

Angulo $\text{CH}_3\text{-C-CH}_3$

Respuesta 2

AX4 - Angulos CH_2Cl_2

Cómo son los ángulos de la molécula de CH_2Cl_2

Angulo Cl-C-Cl

Respuesta 1

Angulo H-C-H

Respuesta 2

Angulo Cl-C-H

Respuesta 3

AX4 - Angulos CHCl_3

Cómo son los ángulos de la molécula de CHCl_3

Angulo H-C-Cl

Respuesta 1

Angulo Cl-C-Cl

Respuesta 2

AX5 - Angulos AsCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de AsCl₅

Angulo Cl(ax)-As-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-As-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-As-Cl(eq)

Respuesta 3

AX5 - Angulos AsF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de AsF₅

Angulo F(ax)-As-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-As-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-As-F(eq)

Respuesta 3

AX5 - Angulos PCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PCl₅

Angulo Cl(ax)-P-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-P-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-P-Cl(eq)

Respuesta 3

AX5 - Angulos PF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PF₅

Angulo F(ax)-P-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-P-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-P-F(eq)

Respuesta 3

AX5 - Angulos SbCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl₅

Angulo Cl(ax)-Sb-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Sb-Cl(eq)

Respuesta 3

AX5 - Angulos SbF5

Cómo son los ángulos de la molécula de SbF₅

Angulo F(ax)-Sb-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-Sb-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-Sb-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos AlCl6(3-)

Cómo son los ángulos del anión AlCl₆³⁻

Angulo Cl(ax)-Al-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Al-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Al-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos AlF6(3-)

Cómo son los ángulos del anión AlF₆³⁻

Angulo F(ax)-Al-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-Al-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-Al-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos AsCl₆(-)

Cómo son los ángulos del anión AsCl₆⁻

Angulo Cl(ax)-As-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-As-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-As-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos AsF₆(-)

Cómo son los ángulos del anión AsF₆⁻

Angulo F(ax)-As-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-As-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-As-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos PCl₆(-)

Cómo son los ángulos del anión PCl₆⁻

Angulo Cl(ax)-P-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-P-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-P-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos PF₆⁻

Cómo son los ángulos del anión PF₆⁻

Angulo F(ax)-P-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-P-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-P-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SCl₆

Cómo son los ángulos de la molécula de SCl₆

Angulo Cl(ax)-S-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-S-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-S-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SF6

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₆

Angulo F(ax)-S-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-S-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-S-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SiCl6(2-)

Cómo son los ángulos del anión SiCl₆²⁻

Angulo Cl(ax)-Si-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Si-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Si-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SiF6(2-)

Cómo son los ángulos del anión SiF₆²⁻

Angulo F(ax)-Si-F(ax)

Respuesta 1

Angulo F(eq)-Si-F(eq)

Respuesta 2

Angulo F(ax)-Si-F(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SnCl₆(2-)

Cómo son los ángulos del anión SnCl₆²⁻

Angulo Cl(ax)-Sn-Cl(ax)

Respuesta 1

Angulo Cl(eq)-Sn-Cl(eq)

Respuesta 2

Angulo Cl(ax)-Sn-Cl(eq)

Respuesta 3

AX6 - Angulos SnI₆(2-)

Cómo son los ángulos del anión SnI₆²⁻

Angulo I(ax)-Sn-I(ax)

Respuesta 1

Angulo I(eq)-Sn-I(eq)

Respuesta 2

Angulo I(ax)-Sn-I(eq)

Respuesta 3

(CH₃)₃SnCl

(CH₃)₃SnCl

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $\text{CH}_3\text{-C-CH}_3$ {#10} {#11} y aun ángulo Cl-C-CH_3 {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La molécula presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La molécula en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

AlCl₃

AlCl₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

AlCl₄⁻

AlCl₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes

a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

AlCl₆(3-)

AlCl₆³⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-Al-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-Al-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Al-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AlF₆(3-)

AlF₆³⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo F_{eq}-Al-F_{eq} {#10} {#11}, un ángulo F_{ax}-Al-F_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo F_{eq}-Al-F_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La

especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AsCl₃

AsCl₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

AsCl₅

AsCl₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-As-Cl_{ax} {#12} {#13} y un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AsCl₅(2-)

AsCl₅²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AsCl₆(-)

AsCl₆⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-As-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-As-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la

dirección {#24}.

AsF3

AsF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

AsF5

AsF₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $F_{eq}-As-F_{eq}$ {#10} {#11}, un ángulo $F_{ax}-As-F_{ax}$ {#12} {#13} y un ángulo $F_{eq}-As-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AsF₅(²⁻)

AsF₅²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F_{eq}-As-F_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo F_{eq}-As-F_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

AsF₆(-)

AsF₆⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo F_{eq}-As-F_{eq} {#10} {#11}, un ángulo F_{ax}-As-F_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo F_{eq}-As-F_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la

dirección {#24}.

AsH3

AsH₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

AsH4(+)

AsH₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

B(OH)3

B(OH)₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BCl3

BCl3

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BeCl2

BeCl₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Ambas distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero de sentidos {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BeClF

BeClF

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Ambas distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BeF₄(2-)

BeF₄²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BeH₂

BeH₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Ambas distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero de sentidos {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BF₃

BF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BF₄(-)

BF₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BH₄(-)

BH₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

BrCl₂(-)

BrCl₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl-Br-Cl {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La especie presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La especie en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

BrCl3

BrCl₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl_{ax}-Br-Cl_{ax} {#11}{#12} y un ángulo Cl_{ax}-Br-Cl_{eq} {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

BrCl4(-)

BrCl₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl-Br-Cl {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

BrCl₅

BrCl₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl_{eq}-Br-Cl_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Br-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

BrF₂(-)

BrF₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7},

siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo F-Br-F {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La especie presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La especie en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

BrF₃

BrF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo F_{ax}-Br-F_{ax} {#11}{#12} y un ángulo F_{ax}-Br-F_{eq} {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

BrF₄(-)

BrF₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-Br-F {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

BrF₅

BrF₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F_{eq}-Br-F_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo F_{eq}-Br-F_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

BrI₄(-)

BrI₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo I-Br-I {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

CCl₄**CCl₄**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

CF₄**CF₄**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

CH₂Cl₂

CH₂Cl₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl-C-Cl {#10} {#11} y un ángulo H-C-H {#12} {#13}. El ángulo H-C-Cl es {#14} los anteriores. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

CH₄

CH₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

CHCl3

CHCl₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl-C-Cl {#10} {#11} y aun ángulo Cl-C-H {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La molécula presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La molécula en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

Cl2O

Cl₂O

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero

distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

ClBr₃

ClBr₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geometría resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Br_{ax}-Cl-Br_{ax} {#11}{#12} y un ángulo Br_{ax}-Cl-Br_{eq} {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

ClBr₄(-)

ClBr₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geometría resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Br-Cl-Br {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

CIF2(+)

CIF₂⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

CIF3

CIF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo $F_{ax}-Cl-F_{ax}$ {#11}{#12} y un ángulo $F_{ax}-Cl-F_{eq}$ {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero

distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

CIF₄(-)

CIF₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-Cl-F {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

GeH₄

GeH₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los

momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H₂F(+)

H₂F⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H₂O

H₂O

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H₂S

H₂S

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H₂Se**H₂Se**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H₂Te**H₂Te**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

H3O(+)

H₃O⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

HBr

HBr

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los

momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

HCl

HCl

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

HF

HF

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

HI

HI

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

HO(-)**HO⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

ICI2(-)**ICI₂⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl-I-Cl {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La especie presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La especie en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

ICI₂(+)

ICI₂⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

ICI₄(-)

ICI₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl-I-Cl {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

ICI5

ICl₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl_{eq}-I-Cl_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo Cl_{eq}-I-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

IF2(-)

IF₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7},

siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo F-I-F {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La especie presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La especie en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

IF₄(-)

IF₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-I-F {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La especie presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La especie en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

IF₅

IF₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo $F_{eq-I-F_{eq}}$ {#12}{#13} y con un ángulo $F_{eq-I-F_{ax}}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

MeNH₂

MeNH₂

El átomo central es el {#1} . Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Me-N-H {#10} {#11} y un ángulo H-N-H {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La molécula presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La molécula en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

MePhNH

MePhNH

El átomo central es el {#1} . Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Ph-N-Me {#10} {#11} y un ángulo Me-N-H {#12} {#13}. El ángulo Ph-N-H es {#14} los anteriores. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La molécula presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, y distintos en {#20}. La molécula en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

NCI₃

NCI₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

NF₃

NF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

NF₄(+)

NF₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

NH₂(-)

NH₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

NH₃

NH₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

NH₄(+)

NH₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

OF₂

OF₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PbH₄

PbH₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PCI₃

PCI₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares,

correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PCI4(+)

PCI₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PCI5

PCI₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-P-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-P-Cl_{ax} {#12} {#13} y un ángulo Cl_{eq}-P-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

PCI6(-)**PCI₆⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-P-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-P-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-P-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

PF3**PF₃**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PF5

PF₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $F_{eq}-P-F_{eq}$ {#10} {#11}, un ángulo $F_{ax}-P-F_{ax}$ {#12} {#13} y un ángulo $F_{eq}-P-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

PF₆(-)**PF₆⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $F_{eq}-P-F_{eq}$ {#10} {#11}, un ángulo $F_{ax}-P-F_{ax}$ {#12} {#13} y con un ángulo $F_{eq}-P-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

PH₂(-)**PH₂⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PH₃

PH₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

PH₄(+)

PH₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un

ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SbCl₃

SbCl₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SbCl₅

SbCl₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-Sb-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-Sb-Cl_{ax} {#12} {#13} y un ángulo Cl_{eq}-Sb-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero

distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SbCl₅(2-)

SbCl₅²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl_{eq}-Sb-Cl_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Sb-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SbF₃

SbF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero

distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SbF₅

SbF₅

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $F_{eq}-Sb-F_{eq}$ {#10} {#11}, un ángulo $F_{ax}-Sb-F_{ax}$ {#12} {#13} y un ángulo $F_{eq}-Sb-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SbF₅(2-)

SbF₅²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo $F_{eq}-Sb-F_{eq}$ {#12}{#13} y con un ángulo $F_{eq}-Sb-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SbH₃

SbH₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SbH₄(+)

SbH₄⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geometría resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SCI2

SCI₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SCI4

SCI₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo $Cl_{eq}-S-Cl_{eq}$ {#11} {#12}, un ángulo $Cl_{ax}-S-Cl_{ax}$ {#13} {#14} y un ángulo $Cl_{eq}-S-Cl_{ax}$ {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

SCI6

SCI₆

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-S-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-S-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-S-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SeCl₄**SeCl₄**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl_{eq}-Se-Cl_{eq} {#11} {#12}, un ángulo Cl_{ax}-Se-Cl_{ax} {#13} {#14} y un ángulo Cl_{eq}-Se-Cl_{ax} {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

SeF₄

SeF₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo $F_{eq}-Se-F_{eq}$ {#11} {#12}, un ángulo $F_{ax}-Se-F_{ax}$ {#13} {#14} y un ángulo $F_{eq}-Se-F_{ax}$ {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

SF₂**SF₂**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SF₄**SF₄**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo $F_{eq-S-F_{eq}}$ {#11} {#12}, un ángulo $F_{ax-S-F_{ax}}$ {#13} {#14} y un ángulo $F_{eq-S-F_{ax}}$ {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

SF₆

SF₆

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo $F_{eq-S-F_{eq}}$ {#10} {#11}, un ángulo $F_{ax-S-F_{ax}}$ {#12} {#13} y con un ángulo $F_{eq-S-F_{ax}}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La molécula presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La molécula en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SiCl₄

SiCl₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SiCl₆(2-)**SiCl₆²⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-Si-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-Si-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Si-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SiF₄**SiF₄**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos.

Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SiF₆(2-)

SiF₆²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo F_{eq}-Si-F_{eq} {#10} {#11}, un ángulo F_{ax}-Si-F_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo F_{eq}-Si-F_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SiH₄

SiH₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un

ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SnCl₂

SnCl₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Ambas distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SnCl₃(-)

SnCl₃⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La especie presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La especie en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la

dirección {#20}.

SnCl₄

SnCl₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SnCl₆(2-)

SnCl₆²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo Cl_{eq}-Sn-Cl_{eq} {#10} {#11}, un ángulo Cl_{ax}-Sn-Cl_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Sn-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

SnH₄

SnH₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo {#10} {#11}. Todas las distancias de enlace son {#12} entre sí.

La molécula presenta en total {#13} momentos dipolares, correspondientes a los {#14} enlaces, siendo {#15} en {#16}, pero distintos en {#17}. La molécula en su conjunto es {#18}, dado que los momentos dipolares se {#19}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#20}.

SnI₆(2-)

SnI₆²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

La Geomería resultante es una geometría {#9}, con un ángulo I_{eq}-Sn-I_{eq} {#10} {#11}, un ángulo I_{ax}-Sn-I_{ax} {#12} {#13} y con un ángulo I_{eq}-Sn-I_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

TeCl₄

TeCl₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl_{eq}-Te-Cl_{eq} {#11} {#12}, un ángulo Cl_{ax}-Te-Cl_{ax} {#13} {#14} y un ángulo Cl_{eq}-Te-Cl_{ax} {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

TeCl₅(-)**TeCl₅⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl_{eq}-Te-Cl_{eq} {#12}{#13} y con un ángulo Cl_{eq}-Te-Cl_{ax} {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la

dirección {#24}.

TeF₄

TeF₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo $F_{eq}-Te-F_{eq}$ {#11} {#12}, un ángulo $F_{ax}-Te-F_{ax}$ {#13} {#14} y un ángulo $F_{eq}-Te-F_{ax}$ {#15} {#16}. Todas las distancias de enlace son {#17} entre sí.

La molécula presenta en total {#18} momentos dipolares, correspondientes a los {#19} enlaces, siendo {#20} en {#21}, pero distintos en {#22}. La molécula en su conjunto es {#23}, dado que los momentos dipolares se {#24}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#25}.

TeF₅(-)

TeF₅⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo $F_{eq}-Te-F_{eq}$ {#12}{#13} y con un ángulo $F_{eq}-Te-F_{ax}$ {#14} {#15}. Todas las distancias de enlace son {#16} entre sí.

La especie presenta en total {#17} momentos dipolares, correspondientes a los {#18} enlaces, siendo {#19} en {#20}, pero distintos en {#21}. La especie en su conjunto es {#22}, dado que los momentos dipolares se {#23}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#24}.

XeCl₂

XeCl₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl-Xe-Cl {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La molécula presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La molécula en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

XeCl₃(+)

XeCl₃⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo Cl_{ax}-Xe-Cl_{ax} {#11}{#12} y un ángulo Cl_{ax}-Xe-Cl_{eq} {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La especie presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La especie en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

XeCl₄

XeCl₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo Cl-Xe-Cl {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La molécula presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La molécula en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

XeF₂

XeF₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, con un ángulo

F-Xe-F {#11} {#12}. Todas las distancias de enlace son {#13} entre sí.

La molécula presenta en total {#14} momentos dipolares, correspondientes a los {#15} enlaces, siendo {#16} en {#17}, pero distintos en {#18}. La molécula en su conjunto es {#19}, dado que los momentos dipolares se {#20}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#21}.

XeF₃(+)

XeF₃⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geometría resultante es una geometría {#10}, con un ángulo F_{ax}-Xe-F_{ax} {#11}{#12} y un ángulo F_{ax}-Xe-F_{eq} {#13} {#14}. Todas las distancias de enlace son {#15} entre sí.

La especie presenta en total {#16} momentos dipolares, correspondientes a los {#17} enlaces, siendo {#18} en {#19}, pero distintos en {#20}. La especie en su conjunto es {#21}, dado que los momentos dipolares se {#22}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#23}.

XeF₄

XeF₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos. Como consecuencia, presenta una {#5} {#6}, con una hibridación {#7}, siendo los ángulos de referencia de {#8}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los pares solitarios adoptan una disposición {#9}.

La Geomería resultante es una geometría {#10}, donde el átomo central se encuentra {#11} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-Xe-F {#12} {#13}. Todas las distancias de enlace son {#14} entre sí.

La molécula presenta en total {#15} momentos dipolares, correspondientes a los {#16} enlaces, siendo {#17} en {#18}, pero distintos en {#19}. La molécula en su conjunto es {#20}, dado que los momentos dipolares se {#21}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#22}.

1-x2 - AX2 - Estereoquímica BeH₂

Cual es la estereoquímica del Be en el BeH₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x2 - AX2 - Geometría BeH₂

Cual es la Geometría de la molécula de BeH₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

1-x3 - AX3 - Angulos BF₃

Cómo son los ángulos de la molécula de BF₃

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- No existe
- No se puede saber

1-x3 - AX3 - Estereoquímica BF₃

Cual es la estereoquímica del B en el BF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x4 - AE3X - Geometría HCl

Cual es la Geometría de la molécula de HCl

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

1-x4 - AEX2 - Angulos SnCl₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl₂

- Mayor de 120°
- Menor de 120°
- Igual a 120°
- No existe
- No se puede saber
-

1-x4 - AEX2 - Estereoquímica SnCl₂

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x4 - AEX3 - Angulos PF3

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

1-x4 - AEX3 - Estereoquímica PF3

Cual es la estereoquímica del P en el PF_3

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x4 - AX4 - Estereoquímica BH_4^-

Cual es la estereoquímica del B en el BH_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x4 - AX4 - Polaridad BH_4^-

Cual es la polaridad del anión BH_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

1-x5 - AE2X3 - Hibridación ClF₃

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x5 - AEX4 - Estereoquímica SF₄

Cual es la estereoquímica del S en el SF₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

1-x5 - AX5 - Geometría SbCl₅

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl₅

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

1-x6 - AE2X4 - Angulos ICl₄⁻

Cómo son los ángulos del anión ICl₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

1-x6 - AX6 - Polaridad PF_6^-

Cual es la polaridad del anión PF_6^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

2-x2 - AX2 - Pares electrónicos BeH_2

Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeH_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

2-x2 - AX2 - Polaridad BeCl_2

Cual es la polaridad de la molécula de BeCl_2

- Apolar por simetría

- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

2-x3 - AX3 - Geometría BF₃

Cual es la Geometría de la molécula de BF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámide Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

2-x3 - AX3 - Hibridación BF₃

Cual es la hibridación del B en el BF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x4 - AE2X2 - Geometría SF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SF₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

2-x4 - AE2X2 - Polaridad SF₂

Cual es la polaridad de la molécula de SF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

2-x4 - AE3X - Polaridad HO(-)

Cual es la polaridad del anión HO⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par de enlace
- Polar en la dirección de los pares solitarios

2-x4 - AEX3 - Geometría AsCl3

Cual es la Geometría de la molécula de AsCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámide Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

2-x4 - AEX3 - Hibridación AsH3

Cual es la hibridación del As en el AsH₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x4 - AX4 - Angulos AlCl4(-)

Cómo son los ángulos del anión AlCl₄⁻

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

2-x4 - AX4 - Polaridad AlCl_4^-

Cual es la polaridad del anión AlCl_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

2-x5 - AE3X2 - Estereoquímica XeF_2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

2-x5 - AE3X2 - Hibridación XeF_2

Cual es la hibridación del Xe en el XeF_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x5 - AEX4 - Geometría SCl_4

Cual es la Geometría de la molécula de SCl_4

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

2-x6 - AE2X4 - Hibridación XeF_4

Cual es la hibridación del Xe en el XeF_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x6 - AX6 - Polaridad SF_6

Cual es la polaridad de la molécula de SF_6

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AE2X2 - Angulos Cl_2O

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl_2O

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$
- Menores de $105,9^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos CIF2(+)

Cómo son los ángulos del catión ClF_2^+

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos H2F(+)

Cómo son los ángulos del catión H_2F^+

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos H2O

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2O

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos H2S

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2S

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos H₂Se

Cómo son los ángulos de la molécula de H₂Se

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos H₂Te

Cómo son los ángulos de la molécula de H₂Te

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos ICl₂(+)

Cómo son los ángulos del catión ICl₂⁺

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos NH₂(-)

Cómo son los ángulos del anión NH₂⁻

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°

No se puede saber

AE2X2 - Angulos OF2

Cómo son los ángulos de la molécula de OF₂

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos PH2(-)

Cómo son los ángulos del anión PH₂⁻

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos SCl2

Cómo son los ángulos de la molécula de SCl₂

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Angulos SF2

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₂

- Mayor de 109,5°
- Igual a 109,5°

- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AE2X2 - Densidad de carga ClF_2^+

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClF_2^+

- Positiva entre todos los átomos
- Positiva en el flúor
- Positiva entre los dos flúor
- Positiva en el cloro
- No se puede saber

AE2X2 - Estereoquímica Cl_2O

Cual es la estereoquímica del O en el Cl_2O

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica ClF_2^+

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_2^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H_2F^+

Cual es la estereoquímica del F en el H_2F^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂O

Cual es la estereoquímica del O en el H₂O

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂S

Cual es la estereoquímica del S en el H₂S

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂Se

Cual es la estereoquímica del Se en el H₂Se

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂Te

Cual es la estereoquímica del Te en el H_2Te

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica $\text{ICl}_2(+)$

Cual es la estereoquímica del I en el ICl_2^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica $\text{NH}_2(-)$

Cual es la estereoquímica del N en el NH_2^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica OF_2

Cual es la estereoquímica del O en el OF_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica PH₂⁻

Cual es la estereoquímica del P en el PH₂⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica SCI₂

Cual es la estereoquímica del S en el SCI₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica SF₂

Cual es la estereoquímica del S en el SF₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X2 - Geometría Cl₂O

Cual es la Geometría de la molécula de Cl₂O

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la Geometría del catión ClF₂⁺

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂F⁽⁺⁾

Cual es la Geometría del catión H₂F⁺

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂O

Cual es la Geometría de la molécula de H₂O

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂S

Cual es la Geometría de la molécula de H_2S

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H_2Se

Cual es la Geometría de la molécula de H_2Se

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H_2Te

Cual es la Geometría de la molécula de H_2Te

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría ICl_2^+

Cual es la Geometría del catión ICl_2^+

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría NH_2^-

Cual es la Geometría del anión NH_2^-

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría OF₂

Cual es la Geometría de la molécula de OF₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría PH₂(-)

Cual es la Geometría del anión PH₂⁻

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría SCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de SCl₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría SF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SF₂

- Geometría en T
- Lineal

- Angular
- Planar

AE2X2 - Hibridación Cl₂O

Cual es la hibridación del O en el Cl₂O

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂F⁽⁺⁾

Cual es la hibridación del F en el H₂F⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂O

Cual es la hibridación del O en el H₂O

- sp

- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X2 - Hibridación H₂S

Cual es la hibridación del S en el H₂S

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X2 - Hibridación H₂Se

Cual es la hibridación del Se en el H₂Se

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X2 - Hibridación H₂Te

Cual es la hibridación del Te en el H₂Te

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X2 - Hibridación ICl₂⁺

Cual es la hibridación del I en el ICl₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación NH₂(-)

Cual es la hibridación del N en el NH₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación OF₂

Cual es la hibridación del O en el OF₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación PH₂(-)

Cual es la hibridación del P en el PH₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación SCI₂

Cual es la hibridación del S en el SCl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación SF₂

Cual es la hibridación del S en el SF₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Pares electrónicos Cl₂O

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el Cl₂O

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClF₂⁺

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₂⁺

- 2

- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂F(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al F en el H₂F⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂O

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el H₂O

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂SCuántos pares electrónicos rodean al S en el H₂S

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂SeCuántos pares electrónicos rodean al Se en el H₂Se

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂TeCuántos pares electrónicos rodean al Te en el H₂Te

- 2

- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Pares electrónicos ICl₂(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el ICl₂⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Pares electrónicos NH₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH₂⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-

8

AE2X2 - Pares electrónicos OF₂Cuántos pares electrónicos rodean al O en el OF₂ 2 3 4 5 6 7 7 8

8

AE2X2 - Pares electrónicos PH₂⁻Cuántos pares electrónicos rodean al P en el PH₂⁻ 2 3 4 5 6 7 7 8

8

AE2X2 - Pares electrónicos SCI₂Cuántos pares electrónicos rodean al S en el SCI₂ 2

- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Pares electrónicos SF₂

Cuántos pares electrónicos rodean al S en el SF₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X2 - Polaridad Cl₂O

Cual es la polaridad de la molécula de Cl₂O

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad ClF₂(+)

Cual es la polaridad del catión ClF_2^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad H_2F^+

Cual es la polaridad del catión H_2F^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad H_2O

Cual es la polaridad de la molécula de H_2O

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad H_2S

Cual es la polaridad de la molécula de H_2S

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad H₂Se

Cual es la polaridad de la molécula de H₂Se

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad H₂Te

Cual es la polaridad de la molécula de H₂Te

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad ICl₂(+)

Cual es la polaridad del catión ICl₂⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad NH₂(-)

Cual es la polaridad del anión NH₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace

- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad OF₂

Cual es la polaridad de la molécula de OF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad PH₂(-)

Cual es la polaridad del anión PH₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad SCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de SCl₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X2 - Polaridad SF₂

Cual es la polaridad de la molécula de SF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Distancias BrCl₃

Cómo son las distancias de la molécula de BrCl₃

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X3 - Distancias BrF₃

Cómo son las distancias de la molécula de BrF₃

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X3 - Distancias ClBr₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClBr₃

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X3 - Distancias ClF₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClF₃

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas

No se puede saber

AE2X3 - Distancias XeCl₃(+)

Cómo son las distancias del catión XeCl₃⁺

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X3 - Distancias XeF₃(+)

Cómo son las distancias del catión XeF₃⁺

- Todas iguales
- La ecuatorial es más larga
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X3 - Estereoquímica BrCl₃

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X3 - Estereoquímica BrF₃

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE2X3 - Estereoquímica ClBr₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClBr₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X3 - Estereoquímica ClF₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X3 - Estereoquímica XeCl₃(+)

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeCl₃⁺

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X3 - Estereoquímica XeF₃(+)

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF₃⁺

- Lineal
- Plano Trigonal

- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X3 - Geometría BrCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de BrCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Geometría BrF₃

Cual es la Geometría de la molécula de BrF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Geometría ClBr₃

Cual es la Geometría de la molécula de ClBr₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Geometría ClF₃

Cual es la Geometría de la molécula de ClF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Geometría XeCl₃(+)

Cual es la Geometría del catión XeCl₃⁺

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Geometría XeF₃(+)

Cual es la Geometría del catión XeF₃⁺

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AE2X3 - Hibridación BrCl₃

Cual es la hibridación del Br en el BrCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación BrF₃

Cual es la hibridación del Br en el BrF_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación ClBr_3

Cual es la hibridación del Cl en el ClBr_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación ClF_3

Cual es la hibridación del Cl en el ClF_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación XeCl_3^+

Cual es la hibridación del Xe en el XeCl_3^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación XeF₃(+)

Cual es la hibridación del Xe en el XeF₃⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Pares electrónicos BrCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AE2X3 - Pares electrónicos BrF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
-

8

AE2X3 - Pares electrónicos ClBr₃Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClBr₃ 2 3 4 5 6 7 7 8

8

AE2X3 - Pares electrónicos ClF₃Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₃ 2 3 4 5 6 7

7

 8

8

AE2X3 - Pares electrónicos XeCl₃(+)Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeCl₃⁺ 2

- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AE2X3 - Pares electrónicos XeF3(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeF_3^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AE2X3 - Polaridad BrCl3

Cual es la polaridad de la molécula de BrCl_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Polaridad BrF3

Cual es la polaridad de la molécula de BrF_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Polaridad ClBr_3

Cual es la polaridad de la molécula de ClBr_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Polaridad ClF_3

Cual es la polaridad de la molécula de ClF_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Polaridad XeCl_3^+

Cual es la polaridad del catión XeCl_3^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X3 - Polaridad XeF₃(+)

Cual es la polaridad del catión XeF₃⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par ecuatorial
- Polar en la dirección de los pares solitarios
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE2X4 - Angulos BrCl₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BrCl₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos BrF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BrF₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos BrI₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BrI₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos CIBr₄(-)

Cómo son los ángulos del anión CIBr₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos CIF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión CIF₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos ICl₄(-)

Cómo son los ángulos del anión ICl₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°

- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos IF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión IF₄⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos XeCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeCl₄

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Angulos XeF4

Cómo son los ángulos de la molécula de XeF₄

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AE2X4 - Distancias BrCl4(-)

Cómo son las distancias del anión BrCl₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias BrF4(-)

Cómo son las distancias del anión BrF₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias BrI₄(-)

Cómo son las distancias del anión BrI₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias ClBr₄(-)

Cómo son las distancias del anión ClBr₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias ClF₄(-)

Cómo son las distancias del anión ClF₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias ICl₄(-)

Cómo son las distancias del anión ICl₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias IF₄(-)

Cómo son las distancias del anión IF_4^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias XeCl_4

Cómo son las distancias de la molécula de XeCl_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Distancias XeF_4

Cómo son las distancias de la molécula de XeF_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AE2X4 - Estereoquímica BrCl_4^-

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica BrF_4^-

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica BrI_4^-

Cual es la estereoquímica del Br en el BrI_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ClBr_4^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClBr_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ClF_4^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ICl_4^-

Cual es la estereoquímica del I en el ICl_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica IF_4^-

Cual es la estereoquímica del I en el IF_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica XeCl_4

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeCl_4

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica XeF_4

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF_4

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE2X4 - Geometría BrCl_4^-

Cual es la Geometría del anión BrCl_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría BrF_4^-

Cual es la Geometría del anión BrF_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría BrI_4^-

Cual es la Geometría del anión BrI_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría ClBr_4^-

Cual es la Geometría del anión ClBr_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal

Disfenoidal

AE2X4 - Geometría ClF_4^-

Cual es la Geometría del anión ClF_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría ICl_4^-

Cual es la Geometría del anión ICl_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría IF_4^-

Cual es la Geometría del anión IF_4^-

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría XeCl_4

Cual es la Geometría de la molécula de XeCl_4

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada

- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Geometría XeF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeF₄

- Tetraédrica
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Disfenoidal

AE2X4 - Hibridación BrCl₄(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrCl₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación BrF₄(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrF₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación BrI₄(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrI₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación ClBr₄⁻

Cual es la hibridación del Cl en el ClBr₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación ClF₄⁻

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación ICl₄⁻

Cual es la hibridación del I en el ICl₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X4 - Hibridación IF₄⁻

Cual es la hibridación del I en el IF_4^-

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X4 - Hibridación XeCl_4

Cual es la hibridación del Xe en el XeCl_4

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X4 - Hibridación XeF_4

Cual es la hibridación del Xe en el XeF_4

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AE2X4 - Pares electrónicos BrCl_4^-

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos BrF₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₄⁻ 2 3 4 5 6 7

8

AE2X4 - Pares electrónicos BrI₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrI₄⁻ 2 3 4 5 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos ClBr₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClBr₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X4 - Pares electrónicos ClF_4^-

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X4 - Pares electrónicos ICl_4^-

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el ICl_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AE2X4 - Pares electrónicos IF₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF₄⁻ 2 3 4 5 6 7

8

AE2X4 - Pares electrónicos XeCl₄Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeCl₄ 2 3 4 5 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos XeF₄Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeF₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AE2X4 - Polaridad BrCl_4^-

Cual es la polaridad del anión BrCl_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad BrF_4^-

Cual es la polaridad del anión BrF_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad BrI_4^-

Cual es la polaridad del anión BrI_4^-

- Apolar por simetría

- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad ClBr_4^-

Cual es la polaridad del anión ClBr_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad ClF_4^-

Cual es la polaridad del anión ClF_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad ICl_4^-

Cual es la polaridad del anión ICl_4^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad IF₄(-)

Cual es la polaridad del anión IF₄⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad XeCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de XeCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE2X4 - Polaridad XeF₄

Cual es la polaridad de la molécula de XeF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AE3X - Angulos HBr

Cómo son los ángulos de la molécula de HBr

- 90°
- 180°
- No tiene sentido

- 120°
- 109,5°

AE3X - Angulos HCl

Cómo son los ángulos de la molécula de HCl

- 90°
- 180°
- No tiene sentido
- 120°
- 109,5°

AE3X - Angulos HF

Cómo son los ángulos de la molécula de HF

- 90°
- 180°
- No tiene sentido
- 120°
- 109,5°

AE3X - Angulos HI

Cómo son los ángulos de la molécula de HI

- 90°
- 180°
- No tiene sentido
- 120°
- 109,5°

AE3X - Angulos HO(-)

Cómo son los ángulos del anión HO⁻

- 90°
- 180°

- No tiene sentido
- 120°
- 109,5°

AE3X - Estereoquímica HBr

Cual es la estereoquímica del Br en el HBr

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HCl

Cual es la estereoquímica del Cl en el HCl

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HF

Cual es la estereoquímica del F en el HF

- Lineal
- Plano Trigonal

- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HI

Cual es la estereoquímica del I en el HI

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HO(-)

Cual es la estereoquímica del O en el HO⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X - Geometría HBr

Cual es la Geometría de la molécula de HBr

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HCl

Cual es la Geometría de la molécula de HCl

- Angular
- Lineal

- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HF

Cual es la Geometría de la molécula de HF

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HI

Cual es la Geometría de la molécula de HI

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HO(-)

Cual es la Geometría del anión HO⁻

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Hibridación HBr

Cual es la hibridación del Br en el HBr

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HCl

Cual es la hibridación del Cl en el HCl

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HF

Cual es la hibridación del F en el HF

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HI

Cual es la hibridación del I en el HI

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HO(-)

Cual es la hibridación del O en el HO⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Pares electrónicos HBr

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el HBr

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AE3X - Pares electrónicos HCl

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el HCl

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE3X - Pares electrónicos HF

Cuantos pares electrónicos rodean al F en el HF

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE3X - Pares electrónicos HI

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el HI

- 2
 3
 4
 5
 6

7

8

AE3X - Pares electrónicos HO(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el HO⁻

 2 3 4 5 6 7 8

AE3X - Polaridad HBr

Cual es la polaridad de la molécula de HBr

 Apolar por simetría Apolar por convenio Polar en la dirección del par de enlace Polar en la dirección de los pares solitarios

AE3X - Polaridad HCl

Cual es la polaridad de la molécula de HCl

 Apolar por simetría Apolar por convenio Polar en la dirección del par de enlace Polar en la dirección de los pares solitarios

AE3X - Polaridad HF

Cual es la polaridad de la molécula de HF

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par de enlace
- Polar en la dirección de los pares solitarios

AE3X - Polaridad HI

Cual es la polaridad de la molécula de HI

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par de enlace
- Polar en la dirección de los pares solitarios

AE3X - Polaridad HO(-)

Cual es la polaridad del anión HO⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par de enlace
- Polar en la dirección de los pares solitarios

AE3X2 - Angulos BrCl2(-)

Cómo son los ángulos del anión BrCl₂⁻

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Angulos BrF2(-)

Cómo son los ángulos del anión BrF_2^-

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Angulos ICl_2^-

Cómo son los ángulos del anión ICl_2^-

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Angulos IF_2^-

Cómo son los ángulos del anión IF_2^-

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Angulos XeCl_2

Cómo son los ángulos de la molécula de XeCl_2

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Angulos XeF2

Cómo son los ángulos de la molécula de XeF₂

- 90°
- 109,5°
- 180°
- 120°
- No se puede saber

AE3X2 - Estereoquímica BrCl₂(-)

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl₂⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica BrF₂(-)

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₂⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica ICl₂(-)

Cual es la estereoquímica del I en el ICl₂⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica IF_2^-

Cual es la estereoquímica del I en el IF_2^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica XeCl_2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeCl_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica XeF_2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AE3X2 - Geometría BrCl_2^-

Cual es la Geometría del anión BrCl_2^-

- Geometría en T
- Lineal

- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría BrF_2^-

Cual es la Geometría del anión BrF_2^-

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría ICl_2^-

Cual es la Geometría del anión ICl_2^-

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría IF_2^-

Cual es la Geometría del anión IF_2^-

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría XeCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeCl₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría XeF₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeF₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Hibridación BrCl₂⁽⁻⁾

Cual es la hibridación del Br en el BrCl₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación BrF₂⁽⁻⁾

Cual es la hibridación del Br en el BrF₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación ICl₂(-)

Cual es la hibridación del I en el ICl₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación IF₂(-)

Cual es la hibridación del I en el IF₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación XeCl₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeCl₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación XeF₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeF₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Pares electrónicos BrCl₂⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl₂⁻

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE3X2 - Pares electrónicos BrF₂⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₂⁻

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AE3X2 - Pares electrónicos ICl₂⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el ICl₂⁻

- 2
 3
 4

- 5
- 6
- 7
- 8

AE3X2 - Pares electrónicos IF₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF₂⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AE3X2 - Pares electrónicos XeCl₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeCl₂

 2 3 4 5 6 7 8AE3X2 - Pares electrónicos XeF₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeF₂

 2 3 4 5 6 7 8AE3X2 - Polaridad BrCl₂⁻

Cual es la polaridad del anión BrCl₂⁻

 Apolar por simetría Apolar por convenio Polar en la dirección del par solitario

- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE3X2 - Polaridad BrF₂(-)

Cual es la polaridad del anión BrF₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE3X2 - Polaridad ICl₂(-)

Cual es la polaridad del anión ICl₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE3X2 - Polaridad IF₂(-)

Cual es la polaridad del anión IF₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE3X2 - Polaridad XeCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeCl₂

- Apolar por simetría

- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AE3X2 - Polaridad XeF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX2 - Angulos SnCl₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl₂

- Mayor de 120°
- Menor de 120°
- Igual a 120°
- No existe
- No se puede saber

AEX2 - Estereoquímica SnCl₂

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX2 - Geometría SnCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de SnCl_2

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AEX2 - Hibridación SnCl_2

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp^{3d}
- sp^{3d²}

AEX2 - Pares electrónicos SnCl₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₂

- 2

- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

Profesor:

-
-

Rafael Aguado Bernal

Química Inorgánica

AEX2 - Polaridad SnCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de SnCl₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Angulos AsCl₃

Cómo son los ángulos de la molécula de AsCl₃

- Mayores de 109,5°
- Menores de 120°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°

No se puede saber

AEX3 - Angulos AsF3

Cómo son los ángulos de la molécula de AsF₃

- Mayores de 109,5°
- Menores de 120°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos AsH3

Cómo son los ángulos de la molécula de AsH₃

- Mayores de 109,5°
- Menores de 120°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos H3O(+)

Cómo son los ángulos del catión H₃O⁺

- Mayores de 109,5°
- Menores de 120°
- Menores de 109,5°
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos NCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de NCl₃

- Mayores de 109,5°
- Menores de 120°

- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos NF3

Cómo son los ángulos de la molécula de NF_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos NH3

Cómo son los ángulos de la molécula de NH_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos PCI3

Cómo son los ángulos de la molécula de PCI_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos PF3

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos PH3

Cómo son los ángulos de la molécula de PH_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos SbCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos SbF3

Cómo son los ángulos de la molécula de SbF_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos SbH3

Cómo son los ángulos de la molécula de SbH_3

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Angulos $\text{SnCl}_3(-)$

Cómo son los ángulos del anión SnCl_3^-

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de 120°
- Menores de $109,5^\circ$
- Mayores de 120°
- No se puede saber

AEX3 - Estereoquímica AsCl_3

Cual es la estereoquímica del As en el AsCl_3

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica AsF_3

Cual es la estereoquímica del As en el AsF_3

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica AsH₃

Cual es la estereoquímica del As en el AsH₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica H₃O(+)

Cual es la estereoquímica del O en el H₃O⁺

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica MeNH₂

Cual es la estereoquímica del N en el MeNH₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica MePhNH

Cual es la estereoquímica del N en el MePhNH

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica NCl₃

Cual es la estereoquímica del N en el NCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica NF₃

Cual es la estereoquímica del N en el NF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica NH₃

Cual es la estereoquímica del N en el NH₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PCl₃

Cual es la estereoquímica del P en el PCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PF₃

Cual es la estereoquímica del P en el PF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PH₃

Cual es la estereoquímica del P en el PH₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SbCl₃

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SbF₃

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SbH₃

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbH₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SnCl₃(-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₃⁻

- Lineal
- Plano Trigonal

- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX3 - Geometría AsCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría AsF₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría AsH₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsH₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría H₃O(+)

Cual es la Geometría del catión H₃O⁺

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría MeNH₂

Cual es la Geometría de la molécula de MeNH₂

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal deformada
- Bipirámide Trigonal
- Pirámide Trigonal regular

AEX3 - Geometría MePhNH

Cual es la Geometría de la molécula de MePhNH

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal deformada
- Bipirámide Trigonal
- Pirámide Trigonal regular

AEX3 - Geometría NCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de NCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría NF₃

Cual es la Geometría de la molécula de NF_3

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría NH_3

Cual es la Geometría de la molécula de NH_3

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría PCl_3

Cual es la Geometría de la molécula de PCl_3

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría PF_3

Cual es la Geometría de la molécula de PF_3

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría PH₃

Cual es la Geometría de la molécula de PH₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría SbCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría SbF₃

Cual es la Geometría de la molécula de SbF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría SbH₃

Cual es la Geometría de la molécula de SbH₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal

Geometría en Y

AEX3 - Geometría SnCl₃(-)

Cual es la Geometría del anión SnCl₃⁻

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AEX3 - Hibridación AsCl₃

Cual es la hibridación del As en el AsCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación AsF₃

Cual es la hibridación del As en el AsF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación AsH₃

Cual es la hibridación del As en el AsH₃

- sp
- sp²

- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación H₃O(+)

Cual es la hibridación del O en el H₃O⁺

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación MeNH₂

Cual es la hibridación del N en el MeNH₂

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación MePhNH

Cual es la hibridación del N en el MePhNH

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación NCl₃

Cual es la hibridación del N en el NCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación NF₃

Cual es la hibridación del N en el NF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación NH₃

Cual es la hibridación del N en el NH₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación PCl₃

Cual es la hibridación del P en el PCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación PF₃

Cual es la hibridación del P en el PF_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación PH_3

Cual es la hibridación del P en el PH_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SbCl_3

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SbF_3

Cual es la hibridación del Sb en el SbF_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SbH₃

Cual es la hibridación del Sb en el SbH₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación SnCl₃(-)

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl₃⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Pares electrónicos AsCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX3 - Pares electrónicos AsF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsF_3

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX3 - Pares electrónicos AsH_3

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsH_3

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX3 - Pares electrónicos H_3O^+

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el H_3O^+

- 2
 3
 4
 5
 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos MeNH₂Cuantos pares electrónicos rodean al N en el MeNH₂ 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos MePhNH

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el MePhNH

 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos NCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NCl_3

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX3 - Pares electrónicos NF_3

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NF_3

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX3 - Pares electrónicos NH_3

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH_3

- 2
 3
 4
 5
 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PCl_3 Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl_3 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PF_3 Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PF_3 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PH_3

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PH_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX3 - Pares electrónicos SbCl_3

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX3 - Pares electrónicos SbF_3

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbF_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SbH₃Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbH₃ 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SnCl₃(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₃⁻ 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Polaridad AsCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de AsCl_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad AsF_3

Cual es la polaridad de la molécula de AsF_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad AsH_3

Cual es la polaridad de la molécula de AsH_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad H_3O^+

Cual es la polaridad del catión H_3O^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad MeNH₂

Cual es la polaridad de la molécula de MeNH₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar aproximadamente en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del metilo
- Polar en la dirección de la bisectriz de los hidrógenos

AEX3 - Polaridad MePhNH

Cual es la polaridad de la molécula de MePhNH

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar aproximadamente en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del metilo
- Polar en la dirección del fenilo
- Polar en la dirección del hidrógeno

AEX3 - Polaridad NCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de NCl₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad NF₃

Cual es la polaridad de la molécula de NF₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace

- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad NH₃

Cual es la polaridad de la molécula de NH₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad PCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de PCl₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad PF₃

Cual es la polaridad de la molécula de PF₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad PH₃

Cual es la polaridad de la molécula de PH₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad SbCl_3

Cual es la polaridad de la molécula de SbCl_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad SbF_3

Cual es la polaridad de la molécula de SbF_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad SbH_3

Cual es la polaridad de la molécula de SbH_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX3 - Polaridad SnCl_3^-

Cual es la polaridad del anión SnCl_3^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AEX4 - Distancias SCl_4

Cómo son las distancias de la molécula de SCl_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Distancias SeCl_4

Cómo son las distancias de la molécula de SeCl_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Distancias SeF_4

Cómo son las distancias de la molécula de SeF_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Distancias SF_4

Cómo son las distancias de la molécula de SF_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas

- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Distancias TeCl₄

Cómo son las distancias de la molécula de TeCl₄

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Distancias TeF₄

Cómo son las distancias de la molécula de TeF₄

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX4 - Estereoquímica SCl₄

Cual es la estereoquímica del S en el SCl₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica SeCl₄

Cual es la estereoquímica del Se en el SeCl₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica SeF₄

Cual es la estereoquímica del Se en el SeF₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica SF₄

Cual es la estereoquímica del S en el SF₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica TeCl₄

Cual es la estereoquímica del Te en el TeCl₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica TeF₄

Cual es la estereoquímica del Te en el TeF₄

- Lineal

- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX4 - Geometría SCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Geometría SeCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SeCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Geometría SeF₄

Cual es la Geometría de la molécula de SeF₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Geometría SF₄

Cual es la Geometría de la molécula de SF₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Geometría TeCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de TeCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Geometría TeF₄

Cual es la Geometría de la molécula de TeF₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Trapezoidal
- Pirámide de base cuadrada
- Pirámide Tetragonal

AEX4 - Hibridación SCl₄

Cual es la hibridación del S en el SCl₄

- sp

- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación SeCl₄

Cual es la hibridación del Se en el SeCl₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación SeF₄

Cual es la hibridación del Se en el SeF₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación SF₄

Cual es la hibridación del S en el SF₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación TeCl₄

Cual es la hibridación del Te en el TeCl₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación TeF4

Cual es la hibridación del Te en el TeF₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Pares electrónicos SCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SCl₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX4 - Pares electrónicos SeCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Se en el SeCl₄

- 2
- 3
- 4

- 5
- 6
- 7
- 8

AEX4 - Pares electrónicos SeF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Se en el SeF₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX4 - Pares electrónicos SF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SF₄

 2 3 4 5 6 7 8**AEX4 - Pares electrónicos TeCl₄**

Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeCl₄

 2 3 4 5 6 7 8**AEX4 - Pares electrónicos TeF₄**

Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeF₄

 2 3 4

- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AEX4 - Polaridad SCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de SCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX4 - Polaridad SeCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de SeCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX4 - Polaridad SeF₄

Cual es la polaridad de la molécula de SeF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX4 - Polaridad SF₄

Cual es la polaridad de la molécula de SF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX4 - Polaridad TeCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de TeCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX4 - Polaridad TeF₄

Cual es la polaridad de la molécula de TeF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AEX5 - Angulos AsCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión AsCl₅²⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°

- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos AsF5(2-)

Cómo son los ángulos del anión AsF_5^{2-}

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos BrCl5

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl_5

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos BrF5

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF_5

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos ICl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de ICl₅

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos IF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de IF₅

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos SbCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbCl₅²⁻

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos SbF₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbF_5^{2-}

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos $\text{TeCl}_5(-)$

Cómo son los ángulos del anión TeCl_5^-

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Angulos $\text{TeF}_5(-)$

Cómo son los ángulos del anión TeF_5^-

- Iguales a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial igual a 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AEX5 - Distancias $\text{AsCl}_5(2-)$

Cómo son las distancias del anión AsCl_5^{2-}

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas

- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias AsF_5^{2-}

Cómo son las distancias del anión AsF_5^{2-}

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias BrCl_5

Cómo son las distancias de la molécula de BrCl_5

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias BrF_5

Cómo son las distancias de la molécula de BrF_5

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias ICl₅

Cómo son las distancias de la molécula de ICl₅

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias IF₅

Cómo son las distancias de la molécula de IF₅

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias SbCl₅(2-)

Cómo son las distancias del anión SbCl₅²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias SbF₅(2-)

Cómo son las distancias del anión SbF₅²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias TeCl₅(-)

Cómo son las distancias del anión TeCl_5^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Distancias TeF_5^-

Cómo son las distancias del anión TeF_5^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- La axial es más larga
- No se puede saber

AEX5 - Estereoquímica AsCl_5^{2-}

Cual es la estereoquímica del As en el AsCl_5^{2-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica AsF_5^{2-}

Cual es la estereoquímica del As en el AsF_5^{2-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica BrCl_5

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl_5

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica BrF_5

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF_5

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica ICl_5

Cual es la estereoquímica del I en el ICl_5

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica IF_5

Cual es la estereoquímica del I en el IF_5

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica $\text{SbCl}_5(2-)$

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl_5^{2-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica $\text{SbF}_5(2-)$

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbF_5^{2-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica $\text{TeCl}_5(-)$

Cual es la estereoquímica del Te en el TeCl_5^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica $\text{TeF}_5(-)$

Cual es la estereoquímica del Te en el TeF_5^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AEX5 - Geometría AsCl_5^{2-}

Cual es la Geometría del anión AsCl_5^{2-}

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría AsF_5^{2-}

Cual es la Geometría del anión AsF_5^{2-}

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría BrCl_5

Cual es la Geometría de la molécula de BrCl_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría BrF_5

Cual es la Geometría de la molécula de BrF_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal

- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría ICl₅

Cual es la Geometría de la molécula de ICl₅

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría IF₅

Cual es la Geometría de la molécula de IF₅

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría SbCl₅(2-)

Cual es la Geometría del anión SbCl₅²⁻

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría SbF₅(2-)

Cual es la Geometría del anión SbF₅²⁻

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría TeCl_5^-

Cual es la Geometría del anión TeCl_5^-

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Geometría TeF_5^-

Cual es la Geometría del anión TeF_5^-

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AEX5 - Hibridación AsCl_5^{2-}

Cual es la hibridación del As en el AsCl_5^{2-}

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación AsF_5^{2-}

Cual es la hibridación del As en el AsF_5^{2-}

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación BrCl_5

Cual es la hibridación del Br en el BrCl_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación BrF_5

Cual es la hibridación del Br en el BrF_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación ICl_5

Cual es la hibridación del I en el ICl_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación IF₅

Cual es la hibridación del I en el IF₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación SbCl₅(²⁻)

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl₅²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación SbF₅(²⁻)

Cual es la hibridación del Sb en el SbF₅²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación TeCl₅(⁻)

Cual es la hibridación del Te en el TeCl₅⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d

sp3d2

AEX5 - Hibridación TeF5(-)

Cual es la hibridación del Te en el TeF₅⁻

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX5 - Pares electrónicos AsCl5(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsCl₅²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AEX5 - Pares electrónicos AsF5(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsF₅²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

8

AEX5 - Pares electrónicos BrCl₅Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl₅ 2 3 4 5 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos BrF₅Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₅ 2 3 4 5 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos ICl₅

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el ICl_5

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX5 - Pares electrónicos IF_5

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF_5

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AEX5 - Pares electrónicos SbCl_5^{2-}

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl_5^{2-}

- 2
 3
 4
 5
 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos SbF₅(2-)Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbF₅²⁻ 2 3 4 5 6 7

7

8

AEX5 - Pares electrónicos TeCl₅(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeCl₅⁻ 2 3 4 5 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos TeF₅(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeF_5^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AEX5 - Polaridad AsCl_5^{2-}

Cual es la polaridad del anión AsCl_5^{2-}

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad AsF_5^{2-}

Cual es la polaridad del anión AsF_5^{2-}

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad BrCl_5

Cual es la polaridad de la molécula de BrCl_5

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad BrF₅

Cual es la polaridad de la molécula de BrF₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad ICl₅

Cual es la polaridad de la molécula de ICl₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad IF₅

Cual es la polaridad de la molécula de IF₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad SbCl₅(2-)

Cual es la polaridad del anión SbCl₅²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad SbF₅(2-)

Cual es la polaridad del anión SbF₅²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad TeCl₅(-)

Cual es la polaridad del anión TeCl₅⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad TeF₅(-)

Cual es la polaridad del anión TeF₅⁻

- Apolar por simetría

- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace axial
- Polar en la dirección del enlace ecuatorial
- No se puede saber

AX2 - Angulos BeCl2

Cómo son los ángulos de la molécula de BeCl₂

- Angular menor de 109,5°
- Angular entre 109,5° y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Angulos BeClF

Cómo son los ángulos de la molécula de BeClF

- Angular menor de 109,5°
- Angular entre 109,5° y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Angulos BeH2

Cómo son los ángulos de la molécula de BeH₂

- Angular menor de 109,5°
- Angular entre 109,5° y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Estereoquímica BeCl2

Cual es la estereoquímica del Be en el BeCl_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX2 - Estereoquímica BeClF

Cual es la estereoquímica del Be en el BeClF

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX2 - Estereoquímica BeH_2

Cual es la estereoquímica del Be en el BeH_2

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX2 - Geometría BeCl_2

Cual es la Geometría de la molécula de BeCl_2

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AX2 - Geometría BeClF

Cual es la Geometría de la molécula de BeClF

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AX2 - Geometría BeH2

Cual es la Geometría de la molécula de BeH₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AX2 - Hibridación BeCl₂

Cual es la hibridación del Be en el BeCl₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX2 - Hibridación BeClF

Cual es la hibridación del Be en el BeClF

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX2 - Hibridación BeH₂

Cual es la hibridación del Be en el BeH_2

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX2 - Pares electrónicos BeCl_2

Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeCl_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX2 - Pares electrónicos BeClF

Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeClF

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX2 - Pares electrónicos BeH₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Be en el BeH₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX2 - Polaridad BeCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de BeCl₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX2 - Polaridad BeClF

Cual es la polaridad de la molécula de BeClF

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX2 - Polaridad BeH₂

Cual es la polaridad de la molécula de BeH_2

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX3 - Angulos AlCl_3

Cómo son los ángulos de la molécula de AlCl_3

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX3 - Angulos B(OH)_3

Cómo son los ángulos de la molécula de B(OH)_3

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX3 - Angulos BCl_3

Cómo son los ángulos de la molécula de BCl_3

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX3 - Angulos BF3

Cómo son los ángulos de la molécula de BF₃

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX3 - Estereoquímica AlCl3

Cual es la estereoquímica del Al en el AlCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX3 - Estereoquímica B(OH)3

Cual es la estereoquímica del B en el B(OH)₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX3 - Estereoquímica BCl3

Cual es la estereoquímica del B en el BCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AX3 - Estereoquímica BF₃

Cual es la estereoquímica del B en el BF₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX3 - Geometría AlCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de AlCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AX3 - Geometría B(OH)₃

Cual es la Geometría de la molécula de B(OH)₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AX3 - Geometría BCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de BCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal

- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AX3 - Geometría BF₃

Cual es la Geometría de la molécula de BF₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Geometría en Y

AX3 - Hibridación AlCl₃

Cual es la hibridación del Al en el AlCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación B(OH)₃

Cual es la hibridación del B en el B(OH)₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación BCl₃

Cual es la hibridación del B en el BCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación BF₃

Cual es la hibridación del B en el BF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Pares electrónicos AlCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX3 - Pares electrónicos B(OH)₃

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el B(OH)₃

- 2
- 3
- 4

- 5
- 6
- 7
- 8

AX3 - Pares electrónicos BCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX3 - Pares electrónicos BF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BF₃

2

3

4

5

6

7

8

AX3 - Polaridad AlCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de AlCl₃

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX3 - Polaridad B(OH)₃

Cual es la polaridad de la molécula de B(OH)₃

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX3 - Polaridad BCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de BCl_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX3 - Polaridad BF_3

Cual es la polaridad de la molécula de BF_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Angulos AlCl_4^-

Cómo son los ángulos del anión AlCl_4^-

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos AsH_4^+

Cómo son los ángulos del catión AsH_4^+

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos BeF₄(2-)

Cómo son los ángulos del anión BeF₄²⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos BF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BF₄⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos BH₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BH₄⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos CCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de CCl₄

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe

No se puede saber

AX4 - Angulos CF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de CF₄

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos CH₄

Cómo son los ángulos de la molécula de CH₄

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos GeH₄

Cómo son los ángulos de la molécula de GeH₄

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos NF₄(+)

Cómo son los ángulos del catión NF₄⁺

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°

- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos $\text{NH}_4(+)$

Cómo son los ángulos del catión NH_4^+

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos PbH_4

Cómo son los ángulos de la molécula de PbH_4

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos $\text{PCl}_4(+)$

Cómo son los ángulos del catión PCl_4^+

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos $\text{PH}_4(+)$

Cómo son los ángulos del catión PH_4^+

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SbH₄(+)

Cómo son los ángulos del catión SbH₄⁺

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SiCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SiCl₄

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SiF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SiF₄

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SiH₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SiH_4

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SnCl_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl_4

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos SnH_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SnH_4

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$
- Iguales a $109,5^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Estereoquímica $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

Cual es la estereoquímica del Sn en el $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica AlCl_4^-

Cual es la estereoquímica del Al en el AlCl_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica AsH_4^+

Cual es la estereoquímica del As en el AsH_4^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BeF_4^{2-}

Cual es la estereoquímica del Be en el BeF_4^{2-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BF_4^-

Cual es la estereoquímica del B en el BF_4^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BH₄⁻

Cual es la estereoquímica del B en el BH₄⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CCl₄

Cual es la estereoquímica del C en el CCl₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CF₄

Cual es la estereoquímica del C en el CF₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CH₂Cl₂

Cual es la estereoquímica del C en el CH₂Cl₂

- Lineal
- Plano Trigonal

- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CH₄

Cual es la estereoquímica del C en el CH₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CHCl₃

Cual es la estereoquímica del C en el CHCl₃

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica GeH₄

Cual es la estereoquímica del Ge en el GeH₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica NF₄(⁺)

Cual es la estereoquímica del N en el NF₄⁺

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica NH₄(+)

Cual es la estereoquímica del N en el NH₄⁺

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica PbH₄

Cual es la estereoquímica del Pb en el PbH₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica PCl₄(+)

Cual es la estereoquímica del P en el PCl₄⁺

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica PH₄(+)

Cual es la estereoquímica del P en el PH_4^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SbH_4^+

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbH_4^+

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiCl_4

Cual es la estereoquímica del Si en el SiCl_4

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiF_4

Cual es la estereoquímica del Si en el SiF_4

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiH₄

Cual es la estereoquímica del Si en el SiH₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SnCl₄

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SnH₄

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnH₄

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Geometría (CH₃)₃SnCl

Cual es la Geometría de la molécula de (CH₃)₃SnCl

- Plano cuadrada
- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Plano Tetragonal

Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría AlCl_4^-

Cual es la Geometría del anión AlCl_4^-

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría AsH_4^+

Cual es la geometría del catión AsH_4^+

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BeF_4^{2-}

Cual es la geometría del anión BeF_4^{2-}

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BF_4^-

Cual es la geometría del anión BF_4^-

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada

- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BH₄⁻

Cual es la geometría del anión BH₄⁻

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de CCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CF₄

Cual es la Geometría de la molécula de CF₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CH₂Cl₂

Cual es la Geometría de la molécula de CH₂Cl₂

- Plano cuadrada
- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CH₄

Cual es la Geometría de la molécula de CH₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CHCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de CHCl₃

- Plano cuadrada
- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría GeH₄

Cual es la Geometría de la molécula de GeH₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría NF₄(+)

Cual es la geometría del catión NF_4^+

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría $\text{NH}_4(+)$

Cual es la geometría del catión NH_4^+

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría PbH_4

Cual es la Geometría de la molécula de PbH_4

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría $\text{PCl}_4(+)$

Cual es la geometría del catión PCl_4^+

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría PH₄(+)

Cual es la geometría del catión PH₄⁺

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SbH₄(+)

Cual es la geometría del catión SbH₄⁺

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiF₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiF₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal

Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiH₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiH₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SnCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SnCl₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SnH₄

Cual es la Geometría de la molécula de SnH₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Hibridación (CH₃)₃SnCl

Cual es la hibridación del Sn en el (CH₃)₃SnCl

- sp
- sp²

- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación AlCl₄(-)

Cual es la hibridación del Al en el AlCl₄⁻

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación AsH₄(+)

Cual es la hibridación del As en el AsH₄⁺

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación BeF₄(2-)

Cual es la hibridación del Be en el BeF₄²⁻

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación BF₄(-)

Cual es la hibridación del B en el BF₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación BH₄(-)

Cual es la hibridación del B en el BH₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CCl₄

Cual es la hibridación del C en el CCl₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CF₄

Cual es la hibridación del C en el CF₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CH₂Cl₂

Cual es la hibridación del C en el CH_2Cl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX₄ - Hibridación CH_4

Cual es la hibridación del C en el CH_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX₄ - Hibridación CHCl_3

Cual es la hibridación del C en el CHCl_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX₄ - Hibridación GeH_4

Cual es la hibridación del Ge en el GeH_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación NF_4^+

Cual es la hibridación del N en el NF_4^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación NH_4^+

Cual es la hibridación del N en el NH_4^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación PbH_4

Cual es la hibridación del Pb en el PbH_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación PCl_4^+

Cual es la hibridación del P en el PCl_4^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d

sp3d2

AX4 - Hibridación PH₄(+)

Cual es la hibridación del P en el PH₄⁺

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SbH₄(+)

Cual es la hibridación del Sb en el SbH₄⁺

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SiCl₄

Cual es la hibridación del Si en el SiCl₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SiF₄

Cual es la hibridación del Si en el SiF₄

- sp
- sp2

- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SiH₄

Cual es la hibridación del Si en el SiH₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SnCl₄

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación SnH₄

Cual es la hibridación del Sn en el SnH₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Pares electrónicos (CH₃)₃SnCl

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el (CH₃)₃SnCl

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos AlCl_4^-

Cuántos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos AsH_4^+

Cuántos pares electrónicos rodean al As en el AsH_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX4 - Pares electrónicos BeF₄(2-)Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeF₄²⁻ 2 3 4 5 6 7

8

AX4 - Pares electrónicos BF₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BF₄⁻ 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos BH₄(-)Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BH₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos CCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CCl₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos CF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CF₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX4 - Pares electrónicos CH₂Cl₂Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CH₂Cl₂ 2 3 4 5 6 7 8

7

AX4 - Pares electrónicos CH₄Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CH₄ 2 3 4 5 6**AX4 - Pares electrónicos CHCl₃**Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CHCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos GeH_4

Cuántos pares electrónicos rodean al Ge en el GeH_4

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos NF_4^+

Cuántos pares electrónicos rodean al N en el NF_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX4 - Pares electrónicos NH₄(+)Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH₄⁺ 2 3 4 5 6 7

8

AX4 - Pares electrónicos PbH₄Cuantos pares electrónicos rodean al Pb en el PbH₄ 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos PCl₄(+)Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl₄⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos $\text{PH}_4(+)$

Cuántos pares electrónicos rodean al P en el PH_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos $\text{SbH}_4(+)$

Cuántos pares electrónicos rodean al Sb en el SbH_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX4 - Pares electrónicos SiCl₄Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiCl₄ 2 3 4 5 6 7 8**AX4 - Pares electrónicos SiF₄**Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiF₄ 2 3 4 5 6**AX4 - Pares electrónicos SiH₄**Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiH₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos SnCl₄

Cuántos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX4 - Pares electrónicos SnH₄

Cuántos pares electrónicos rodean al Sn en el SnH₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX4 - Polaridad (CH₃)₃SnClCual es la polaridad de la molécula de (CH₃)₃SnCl

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Sn-Cl
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad AlCl₄(-)Cual es la polaridad del anión AlCl₄⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad AsH₄(+)Cual es la polaridad del catión AsH₄⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad BeF₄(2-)Cual es la polaridad del anión BeF₄²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad BF₄(-)

Cual es la polaridad del anión BF₄⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad BH₄(-)

Cual es la polaridad del anión BH₄⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad CCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de CCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad CF₄

Cual es la polaridad de la molécula de CF_4

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad CH_2Cl_2

Cual es la polaridad de la molécula de CH_2Cl_2

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección de la bisectriz $\text{H}-\text{C}-\text{H}$ y $\text{Cl}-\text{C}-\text{Cl}$
- Polar en la dirección de enlace $\text{C}-\text{Cl}$
- Polar en la dirección del enlace $\text{C}-\text{H}$

AX4 - Polaridad CH_4

Cual es la polaridad de la molécula de CH_4

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad CHCl_3

Cual es la polaridad de la molécula de CHCl_3

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace $\text{C}-\text{H}$
- Polar en la dirección de enlace $\text{C}-\text{Cl}$
- No se puede predecir

AX4 - Polaridad GeH₄

Cual es la polaridad de la molécula de GeH₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad NF₄(+)

Cual es la polaridad del catión NF₄⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad NH₄(+)

Cual es la polaridad del catión NH₄⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad PbH₄

Cual es la polaridad de la molécula de PbH₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace

- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad $\text{PCl}_4(+)$

Cual es la polaridad del catión PCl_4^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad $\text{PH}_4(+)$

Cual es la polaridad del catión PH_4^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad $\text{SbH}_4(+)$

Cual es la polaridad del catión SbH_4^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad SiCl_4

Cual es la polaridad de la molécula de SiCl_4

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad SiF₄

Cual es la polaridad de la molécula de SiF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad SiH₄

Cual es la polaridad de la molécula de SiH₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad SnCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de SnCl₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad SnH₄

Cual es la polaridad de la molécula de SnH₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Angulos AsCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de AsCl₅

- 90°, 120° y 180°
- Mayores de 90°, 120° y 180°
- Menores de 90°, 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos AsF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de AsF₅

- 90°, 120° y 180°
- Mayores de 90°, 120° y 180°
- Menores de 90°, 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos PCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PCl₅

- 90°, 120° y 180°
- Mayores de 90°, 120° y 180°
- Menores de 90°, 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°

- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos PF5

Cómo son los ángulos de la molécula de PF₅

- 90° , 120° y 180°
- Mayores de 90° , 120° y 180°
- Menores de 90° , 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos SbCl5

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl₅

- 90° , 120° y 180°
- Mayores de 90° , 120° y 180°
- Menores de 90° , 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos SbF5

Cómo son los ángulos de la molécula de SbF₅

- 90° , 120° y 180°
- Mayores de 90° , 120° y 180°
- Menores de 90° , 120° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°
- Los ecuatoriales mayores de 120°
- Ecuatorial/Axial menor de 90°
- Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Estereoquímica AsCl₅

Cual es la estereoquímica del As en el AsCl₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX5 - Estereoquímica AsF₅

Cual es la estereoquímica del As en el AsF₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX5 - Estereoquímica PCl₅

Cual es la estereoquímica del P en el PCl₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX5 - Estereoquímica PF₅

Cual es la estereoquímica del P en el PF₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AX5 - Estereoquímica SbCl₅

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX5 - Estereoquímica SbF₅

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbF₅

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX5 - Geometría AsCl₅

Cual es la Geometría de la molécula de AsCl₅

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Geometría AsF₅

Cual es la Geometría de la molécula de AsF₅

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal

- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Geometría PCl_5

Cual es la Geometría de la molécula de PCl_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Geometría PF_5

Cual es la Geometría de la molécula de PF_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Geometría SbCl_5

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Geometría SbF_5

Cual es la Geometría de la molécula de SbF_5

- Pirámite de base cuadrada
- Pirámite Tetragonal
- Pirámite Trigonal
- Bipirámide Trigonal
- Disfenoidal

AX5 - Hibridación AsCl₅

Cual es la hibridación del As en el AsCl₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación AsF₅

Cual es la hibridación del As en el AsF₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación PCl₅

Cual es la hibridación del P en el PCl₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación PF₅

Cual es la hibridación del P en el PF_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación SbCl_5

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación SbF_5

Cual es la hibridación del Sb en el SbF_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Pares electrónicos AsCl_5

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsCl_5

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7

7

8

AX5 - Pares electrónicos AsF₅Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsF₅ 2 3 4 5 6 7 8

7

AX5 - Pares electrónicos PCl₅Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl₅ 2 3 4 5 6**AX5 - Pares electrónicos PF₅**Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PF₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX5 - Pares electrónicos SbCl₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7
-
- 8

AX5 - Pares electrónicos SbF₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbF₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-
- 7

8

AX5 - Polaridad AsCl₅

Cual es la polaridad de la molécula de AsCl₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Polaridad AsF₅

Cual es la polaridad de la molécula de AsF₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Polaridad PCl₅

Cual es la polaridad de la molécula de PCl₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Polaridad PF₅

Cual es la polaridad de la molécula de PF₅

- Apolar por simetría

- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Polaridad SbCl₅

Cual es la polaridad de la molécula de SbCl₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX5 - Polaridad SbF₅

Cual es la polaridad de la molécula de SbF₅

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX6 - Distancias AlCl₆(3-)

Cómo son las distancias del anión AlCl₆³⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias AlF₆(3-)

Cómo son las distancias del anión AlF₆³⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias AsCl_6^-

Cómo son las distancias del anión AsCl_6^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias AsF_6^-

Cómo son las distancias del anión AsF_6^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias PCl_6^-

Cómo son las distancias del anión PCl_6^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias PF_6^-

Cómo son las distancias del anión PF_6^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas

- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SCl₆

Cómo son las distancias de la molécula de SCl₆

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SF₆

Cómo son las distancias de la molécula de SF₆

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SiCl₆(2-)

Cómo son las distancias del anión SiCl₆²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SiF₆(2-)

Cómo son las distancias del anión SiF₆²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SnCl₆(2-)

Cómo son las distancias del anión SnCl₆²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Distancias SnI₆(2-)

Cómo son las distancias del anión SnI₆²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX6 - Estereoquímica AlCl₆(3-)

Cual es la estereoquímica del Al en el AlCl₆³⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica AlF_6^{3-}

Cual es la estereoquímica del Al en el AlF_6^{3-}

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica AsCl_6^-

Cual es la estereoquímica del As en el AsCl_6^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica AsF_6^-

Cual es la estereoquímica del As en el AsF_6^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica PCl_6^-

Cual es la estereoquímica del P en el PCl_6^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AX6 - Estereoquímica PF₆(-)

Cual es la estereoquímica del P en el PF₆⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SCl₆

Cual es la estereoquímica del S en el SCl₆

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SF₆

Cual es la estereoquímica del S en el SF₆

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SiCl₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiCl₆²⁻

- Lineal
- Plano Trigonal

- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SiF₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiF₆²⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SnCl₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₆²⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Estereoquímica SnI₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnI₆²⁻

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX6 - Geometría AlCl₆(3-)

Cual es la Geometría del anión AlCl₆³⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría AlF_6^{3-}

Cual es la Geometría del anión AlF_6^{3-}

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría AsCl_6^-

Cual es la Geometría del anión AsCl_6^-

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría AsF_6^-

Cual es la Geometría del anión AsF_6^-

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría PCl_6^-

Cual es la Geometría del anión PCl_6^-

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría PF_6^-

Cual es la Geometría del anión PF_6^-

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SCl_6

Cual es la Geometría de la molécula de SCl_6

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SF_6

Cual es la Geometría de la molécula de SF_6

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SiCl₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SiCl₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SiF₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SiF₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SnCl₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SnCl₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SnI₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SnI₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada

Bipirámite Tetragonal

AX6 - Hibridación $\text{AlCl}_6(3-)$

Cual es la hibridación del Al en el AlCl_6^{3-}

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación $\text{AlF}_6(3-)$

Cual es la hibridación del Al en el AlF_6^{3-}

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación $\text{AsCl}_6(-)$

Cual es la hibridación del As en el AsCl_6^-

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación $\text{AsF}_6(-)$

Cual es la hibridación del As en el AsF_6^-

- sp
- sp2

- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación PCl_6^-

Cual es la hibridación del P en el PCl_6^-

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación PF_6^-

Cual es la hibridación del P en el PF_6^-

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación SCl_6

Cual es la hibridación del S en el SCl_6

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX6 - Hibridación SF_6

Cual es la hibridación del S en el SF_6

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación SiCl₆(2-)

Cual es la hibridación del Si en el SiCl₆²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación SiF₆(2-)

Cual es la hibridación del Si en el SiF₆²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación SnCl₆(2-)

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl₆²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación SnI₆(2-)

Cual es la hibridación del Sn en el SnI_6^{2-}

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX₆ - Pares electrónicos AlCl_6^{3-}

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl_6^{3-}

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX₆ - Pares electrónicos AlF_6^{3-}

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlF_6^{3-}

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos AsCl₆⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsCl₆⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos AsF₆⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsF₆⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos PCl₆⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl₆⁻

- 2
- 3
- 4
- 5

- 6
 7
 8

AX6 - Pares electrónicos PF₆⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al P en el PF₆⁻

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AX6 - Pares electrónicos SCl₆

Cuántos pares electrónicos rodean al S en el SCl₆

- 2
 3
 4
 5
 6
 7
 8

AX6 - Pares electrónicos SF₆

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SF₆

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos SiCl₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiCl₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos SiF₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiF₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5

- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos SnCl₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Pares electrónicos SnI₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnI₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

AX6 - Polaridad $\text{AlCl}_6(3-)$

Cual es la polaridad del anión AlCl_6^{3-}

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad $\text{AlF}_6(3-)$

Cual es la polaridad del anión AlF_6^{3-}

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad $\text{AsCl}_6(-)$

Cual es la polaridad del anión AsCl_6^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad AsF_6^-

Cual es la polaridad del anión AsF_6^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad PCl_6^-

Cual es la polaridad del anión PCl_6^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad PF_6^-

Cual es la polaridad del anión PF_6^-

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SCl_6

Cual es la polaridad de la molécula de SCl_6

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace

- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SF₆

Cual es la polaridad de la molécula de SF₆

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SiCl₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SiCl₆²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SiF₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SiF₆²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SnCl₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SnCl₆²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

AX6 - Polaridad SnI₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SnI₆²⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces ecuatoriales

Enviar consulta