

1-x4 - AX4 - Angulos Cl₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl₃PO

O-P-Cl

Respuesta 1 Igual a 120°

Cl-P-Cl

Respuesta 2 Igual a 120°

1-x4 - AX4 - Orden de enlace Cl₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Cl₃PO

P-O

Respuesta 1 Orden de enlace 2

P-Cl

Respuesta 2 Orden de enlace 2

1-x5 - AX5 - Angulos XeO₃F₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO₃F₂

Angulo F-Xe-F

Respuesta 1 Menor de 180°

Angulo F-Xe-O

Respuesta 2 Menor de 180°

Angulo O-Xe-O

Respuesta 3 Menor de 180°

1-x5 - AX5 - Orden de enlace XeO₃F₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₃F₂

Xe-O

Respuesta 1

Xe-F

Respuesta 2

1-x6 - AEX5 - Angulos XeOF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₄

Ángulos F-Xe-F

Respuesta 1

Ángulo F-Xe-O

Respuesta 2

2-x5 - AE2X3 - Angulos XeOF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₂

O-Xe-F

Respuesta 1

F-Xe-F

Respuesta 2

2-x5 - AE2X3 - Orden de enlace XeOF₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₂

Xe-O

Respuesta 1

Xe-F

Respuesta 2

2-x6 - AEX5 - Orden de enlace XeOF₄

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₄

Xe-O

Respuesta 1

Xe-F

Respuesta 2

AE2X2 - Orden de enlace ClOF

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClOF

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AE2X3 - Angulos XeOF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₂

O-Xe-F

Respuesta 1

F-Xe-F

Respuesta 2 Mayor de 90°

AE2X3 - Orden de enlace XeOF2

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₂

Xe-O

Respuesta 1 Orden de enlace 4/3

Xe-F

Respuesta 2 Orden de enlace 4/3

AEX3 - Angulos ClO2F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F

O-Cl-O

Respuesta 1 Mayor de 109,5°, el mayor de los dos

O-Cl-F

Respuesta 2 Mayor de 109,5°, el mayor de los dos

AEX3 - Angulos ClOF2(+)

Cómo son los ángulos del catión ClOF₂⁺

O-Cl-F

Respuesta 1 Mayor de 109,5°, el más pequeño de los dos

F-Cl-F

Respuesta 2 Mayor de 109,5°, el más pequeño de los dos

AEX3 - Angulos SOF2

Cómo son los ángulos de la molécula de SOF_2

O-S-F

Respuesta 1

F-S-F

Respuesta 2

AEX3 - Orden de enlace ClO_2F

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO_2F

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AEX3 - Orden de enlace $\text{ClOF}_2(+)$

Cual es el orden de enlace en el catión ClOF_2^+

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AEX3 - Orden de enlace SOF_2

Cual es el orden de enlace en la molécula de SOF_2

S-O

Respuesta 1

S-F

Respuesta 2 **AEX4 - Angulos ClO₂F₂(-)**Cómo son los ángulos del anión ClO₂F₂⁻

O-Cl-O

Respuesta 1

F-Cl-F

Respuesta 2

F-Cl-O

Respuesta 3 **AEX4 - Angulos ClOF₃ (a)**Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF₃

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

Respuesta 1

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

Respuesta 2 **AEX4 - Angulos ClOF₃ (b)**Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF₃

Angulo O-Cl-F(ax)

Respuesta 1

Angulo O-Cl-F(eq)

Respuesta 2

AEX4 - Orden de enlace ClO₂F₂(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₂F₂⁻

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AEX4 - Orden de enlace ClOF₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClOF₃

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AEX5 - Angulos ClOF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión ClOF₄⁻

Angulos F-Cl-F

Respuesta 1

Angulo F-Cl-O

Respuesta 2

AEX5 - Angulos XeOF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF_4

Ángulos F–Xe–F

Respuesta 1

Ángulo F–Xe–O

Respuesta 2

AEX5 - Orden de enlace ClO_4^-

Cual es el orden de enlace en el anión ClO_4^-

Cl–O

Respuesta 1

Cl–F

Respuesta 2

AEX5 - Orden de enlace XeOF_4

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF_4

Xe–O

Respuesta 1

Xe–F

Respuesta 2

Ángulos de enlace CO_2 / SO_2

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

O–C–O en CO_2

Respuesta 1

O-S-O en SO₂

Respuesta 2

AX3 - Angulos H₂CO

Cómo son los ángulos de la molécula de H₂CO

O-C-H

Respuesta 1

H-C-H

Respuesta 2

AX3 - Orden de enlace H₂CO

Cual es el orden de enlace en la molécula de H₂CO

C-O

Respuesta 1

C-H

Respuesta 2

AX4 - Angulos Br₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Br₃PO

O-P-Br

Respuesta 1

Br-P-Br

Respuesta 2

AX4 - Angulos Cl₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl_3PO

O-P-Cl

Respuesta 1 Igual a $109,5^\circ$

Cl-P-Cl

Respuesta 2 Igual a $109,5^\circ$

AX4 - Angulos $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$

Cómo son los ángulos del catión ClO_2F_2^+

O-Cl-O

Respuesta 1 Igual a $109,5^\circ$, intermedio

F-Cl-F

Respuesta 2 Igual a $109,5^\circ$, intermedio

F-Cl-O

Respuesta 3 Igual a $109,5^\circ$, intermedio

AX4 - Angulos ClO_3F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO_3F

O-Cl-O

Respuesta 1 Mayor de $109,5^\circ$

O-Cl-F

Respuesta 2 Mayor de $109,5^\circ$

AX4 - Angulos de enlace X_3PO

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de

enlace en moléculas $X_3P=O$

Br-P-Br en Br_3PO

Respuesta 1

Cl-P-Cl en Cl_3PO

Respuesta 2

F-P-F en F_3PO

Respuesta 3

AX4 - Angulos F_3PO

Cómo son los ángulos de la molécula de F_3PO

O-P-F

Respuesta 1

F-P-F

Respuesta 2

AX4 - Angulos SO_2F_2

Cómo son los ángulos de la molécula de SO_2F_2

O-S-F

Respuesta 1

F-S-F

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace Br_3PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Br_3PO

P-O

Respuesta 1

P-Br

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace Cl₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Cl₃PO

P-O

Respuesta 1

P-Cl

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace ClO₂F₂(+)

Cual es el orden de enlace en el catión ClO₂F₂⁺

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace ClO₃F

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO₃F

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace F₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de F₃PO

P-O

Respuesta 1

P-F

Respuesta 2

AX4 - Orden de enlace SO₂F₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO₂F₂

S-O

Respuesta 1

S-F

Respuesta 2

AX5 - Angulos ClO₂F₃ (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F₃

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

Respuesta 1

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

Respuesta 2

AX5 - Angulos ClO₂F₃ (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO_2F_3

Angulo O-Cl-F(ax)

Respuesta 1 Igual a 90°

Angulo O-Cl-F(eq)

Respuesta 2 Igual a 90°

AX5 - Angulos IO_2F_3 (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO_2F_3

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

Respuesta 1 No se puede determinar

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

Respuesta 2 No se puede determinar

AX5 - Angulos IO_2F_3 (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO_2F_3

Angulo O-I-F(ax)

Respuesta 1 Igual a 90°

Angulo O-I-F(eq)

Respuesta 2 Igual a 90°

AX5 - Angulos XeO_3F_2

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO_3F_2

Angulo F-Xe-F

Respuesta 1 Menor de 120°

Angulo F-Xe-O

Respuesta 2

Angulo O-Xe-O

Respuesta 3

AX5 - Orden de enlace ClO₂F₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO₂F₃

Cl-O

Respuesta 1

Cl-F

Respuesta 2

AX5 - Orden de enlace IO₂F₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de IO₂F₃

I-O

Respuesta 1

I-F

Respuesta 2

AX5 - Orden de enlace XeO₃F₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₃F₂

Xe-O

Respuesta 1

Xe-F

Respuesta 2 Orden de enlace 4/3

Br₃PO

Br₃PO

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo O-P-Br {#23} {#24} y un ángulo Br-P-Br {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace P-O de {#28} y un Orden de Enlace P-Br de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

Cl₃PO

Cl₃PO

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como

consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo O-P-Cl {#23} {#24} y un ángulo Cl-P-Cl {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace P-O de {#28} y un Orden de Enlace P-Cl de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

CIO(-)

CIO⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 2 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas

formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la especie presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

CIO(+)

CIO⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 2 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este catión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El catión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El catión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este catión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la

dirección {#37}.

CIO₂(-)

CIO₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Dicho híbrido de resonancia presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

CIO₂(+)

CIO₂⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios

y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este catión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El catión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El catión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este catión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

CIO2F

CIO₂F

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi,

con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-Cl-O {#23} {#24} y un ángulo F-Cl-O {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#28} y un Orden de Enlace Cl-F de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

CIO₂F₂(-)

CIO₂F₂⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente el par solitario adopta una disposición {#10}, los O adoptan una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de este anión, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo F-Cl-F {#23} {#24}, un ángulo O-Cl-O {#25} {#26}, y un ángulo O-Cl-F {#27} {#28}. Todas las distancias de enlace son {#29} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#30} y un Orden de Enlace Cl-F de {#31}. La distancia Cl-F es más {#32} que la distancia Cl-O {#33}.

El anión presenta en total {#34} momentos dipolares, correspondientes a

los {#35} enlaces, siendo {#36} en {#37}, pero distintos en {#38}. Este anión en su conjunto es {#39}, dado que los momentos dipolares se {#40}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#41}.

CIO₂F₂(+)

CIO₂F₂⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este catión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-Cl-O {#23} {#24} y un ángulo F-Cl-F {#25} {#26}. El ángulo F-Cl-O es {#27} los anteriores. Todas las distancias de enlace son {#28} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#29} y un Orden de Enlace Cl-F de {#30}. El catión tiene una carga total {#31}, repartida {#32} entre {#33}.

El catión presenta en total {#34} momentos dipolares, correspondientes a los {#35} enlaces, siendo {#36} en {#37}, pero distintos en {#38}. Este catión en su conjunto es {#39}, dado que los momentos dipolares se {#40}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#41}.

CIO₂F₃

CIO₂F₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo

los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente el par solitario adopta una disposición {#10}, los O adoptan una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 6 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#25}, con un ángulo $F_{ax}-Cl-F_{ax}$ {#26} {#27}, un ángulo $F_{ax}-Cl-F_{eq}$ {#28} {#29}, un ángulo $O-Cl-F_{ax}$ {#30} {#31}, un ángulo $O-Cl-F_{eq}$ {#32} {#33}, y un ángulo $O-Cl-O$ {#34} {#35}. Todas las distancias de enlace son {#36} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#37} y un Orden de Enlace Cl-F de {#38}. La distancia Cl- F_{ax} es más {#39} que la distancia Cl- F_{eq} {#40}. La distancia Cl-O es {#41}, dado que {#42}. La especie tiene una carga total {#43}, repartida {#44} entre {#45}.

La molécula presenta en total {#46} momentos dipolares, correspondientes a los {#47} enlaces, siendo {#48} en {#49}, pero distintos en {#50}. La molécula en su conjunto es {#51}, dado que los momentos dipolares se {#52}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#53}.

ClO₃(-)

ClO₃⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un

total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Dicho híbrido de resonancia presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

ClO₃(+)

ClO₃⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este catión presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El catión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El catión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este catión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

CIO3F

ClO_3F

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo O-Cl-O {#23} {#24} y un ángulo O-Cl-F {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#28} y un Orden de Enlace Cl-F de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido

en la dirección {#40}.

ClO₄(-)

ClO₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

ClOF

ClOF

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como

consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#26} y un Orden de Enlace Cl-F de {#27}. La especie tiene una carga total {#28}, repartida {#29} entre {#30}.

La molécula presenta en total {#31} momentos dipolares, correspondientes a los {#32} enlaces, siendo {#33} en {#34}, pero distintos en {#35}. La molécula en su conjunto es {#36}, dado que los momentos dipolares se {#37}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#38}.

CIOF₂(+)

CIOF₂⁺

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este catión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-Cl-F

{#23} {#24} y un ángulo F-Cl-F {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#28} y un Orden de Enlace Cl-F de {#29}. El catión tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

El catión presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. Este catión en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

CIOF3

CIOF₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente el par solitario adopta una disposición {#10}, el O adopta una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#25}, con un ángulo F_{ax}-Cl-F_{ax} {#26} {#27}, un ángulo F_{ax}-Cl-F_{eq} {#28} {#29}, un ángulo O-Cl-F_{ax} {#30} {#31}, y un ángulo O-Cl-F_{eq} {#32} {#33}. Todas las distancias de enlace son {#34} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#35} y un Orden de Enlace Cl-F de {#36}. La distancia Cl-F_{ax} es más {#37} que la distancia Cl-F_{eq} {#38}. La distancia Cl-O es {#39}, dado que {#40}. La especie tiene una carga total {#41}, repartida {#42} entre {#43}.

La molécula presenta en total {#44} momentos dipolares, correspondientes a los {#45} enlaces, siendo {#46} en {#47}, pero distintos en {#48}. La molécula en su conjunto es {#49}, dado que los momentos dipolares se {#50}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#51}.

CIOF₄(-)

CIOF₄⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los dos pares solitarios adoptan una disposición {#10}, el O adopta una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de este anión, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 6 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geomería resultante {#22} donde el átomo central se encuentra {#23} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-Cl-F {#24}{#25} y con un ángulo F-Cl-O {#26} {#27}. Todas las distancias de enlace son {#28} entre sí, con un Orden de Enlace Cl-O de {#29} y un Orden de Enlace Cl-F de {#30}.

El anión presenta en total {#31} momentos dipolares, correspondientes a los {#32} enlaces, siendo {#33} en {#34}, pero distintos en {#35}. Este anión en su conjunto es {#36}, dado que los momentos dipolares se {#37}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#38}.

CO₂

CO₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace C-O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

La molécula presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. La molécula en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

CO₃(2-)

CO₃²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener únicamente un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar únicamente en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Dicho híbrido de resonancia presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace C-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

F3PO

F₃PO

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-P-F {#23} {#24} y un ángulo F-P-F {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace P-O de {#28} y un Orden de Enlace P-F de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

H₂CO

H₂CO

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-C-H {#23} {#24} y un ángulo H-C-H {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace C-O de {#28} y un Orden de Enlace C-H de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

IO₂F₃

IO₂F₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente el par solitario adopta una disposición {#10}, los O adoptan una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 6 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#25}, con un ángulo $F_{ax}-I-F_{ax}$ {#26} {#27}, un ángulo $F_{ax}-I-F_{eq}$ {#28} {#29}, un ángulo $O-I-F_{ax}$ {#30} {#31}, un ángulo $O-I-F_{eq}$ {#32} {#33}, y un ángulo $O-I-O$ {#34} {#35}. Todas las distancias de enlace son {#36} entre sí, con un Orden de Enlace I-O de {#37} y un Orden de Enlace I-F de {#38}. La distancia I- F_{ax} es más {#39} que la distancia I- F_{eq} {#40}. La distancia I-O es {#41}, dado que {#42}. La especie tiene una carga total {#43}, repartida {#44} entre {#45}.

La molécula presenta en total {#46} momentos dipolares, correspondientes a los {#47} enlaces, siendo {#48} en {#49}, pero distintos en {#50}. La molécula en su conjunto es {#51}, dado que los momentos dipolares se {#52}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#53}.

IO₄(-)**IO₄⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace I-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SiO₄(4-)**SiO₄⁴⁻**

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Si-O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SO2

SO₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 3 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un

ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace S–O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

La molécula presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. La molécula en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SO₂F₂

SO₂F₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O–S–O {#23} {#24} y un ángulo F–S–F {#25} {#26}. El ángulo F–S–O es {#27} los anteriores. Todas las distancias de enlace son {#28} entre sí, con un Orden de Enlace S–O de {#29} y un Orden de Enlace S–F de {#30}. La especie tiene una carga total {#31}, repartida {#32} entre {#33}.

La molécula presenta en total {#34} momentos dipolares, correspondientes a los {#35} enlaces, siendo {#36} en {#37}, pero distintos en {#38}. La molécula en su conjunto es {#39}, dado que los momentos dipolares se {#40}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#41}.

SO₃

SO₃

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace S-O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

La molécula presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. La molécula en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SO₃(2-)

SO₃²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de

mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Dicho híbrido de resonancia presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace S-O de {#26}. El anión tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

El anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. Este anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SO₄(2-)

SO₄²⁻

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta especie, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma, se corresponde realmente con {#21} formas resonantes energéticamente degeneradas, por lo que su mezcla nos dará como resultado el híbrido de resonancia.

Así, este anión presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace S-O de {#26}. La especie tiene una carga

total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

Este anión presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}.

El anión en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

SOF₂

SOF₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo O-S-F {#23} {#24} y un ángulo F-S-F {#25} {#26}. Todas las distancias de enlace son {#27} entre sí, con un Orden de Enlace S-O de {#28} y un Orden de Enlace S-F de {#29}. La especie tiene una carga total {#30}, repartida {#31} entre {#32}.

La molécula presenta en total {#33} momentos dipolares, correspondientes a los {#34} enlaces, siendo {#35} en {#36}, pero distintos en {#37}. La molécula en su conjunto es {#38}, dado que los momentos dipolares se {#39}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#40}.

XeO₃

XeO₃

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

electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí, con un Orden de Enlace Xe-O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

La molécula presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. La molécula en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

XeO₃F₂

XeO₃F₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente el par solitario adopta una disposición {#10}, los O adoptan una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 6 átomos que forman la especie,

entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#25}, con un ángulo F-Xe-F {#26} {#27}, un ángulo O-Xe-O {#28} {#29}, y un ángulo O-Xe-F {#30} {#31}. Todas las distancias de enlace son {#32} entre sí, con un Orden de Enlace Xe-O de {#33} y un Orden de Enlace Xe-F de {#34}. La distancia Xe-F es más {#35} que la distancia Xe-O {#36}. La especie tiene una carga total {#37}, repartida {#38} entre {#39}.

La molécula presenta en total {#40} momentos dipolares, correspondientes a los {#41} enlaces, siendo {#42} en {#43}, pero distintos en {#44}. La molécula en su conjunto es {#45}, dado que los momentos dipolares se {#46}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#47}.

XeO₄

XeO₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#10} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#11} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#12} pares electrónicos entre los 5 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#13} pares de enlace en forma de {#14} enlaces dobles y {#15} enlaces sencillos, presentando {#16} enlaces sigma y {#17} enlaces pi, con {#18} cargas formales {#19} localizadas sobre {#20}. Esta forma {#21} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#22}, con un ángulo {#23} {#24}. Todas las distancias de enlace son {#25} entre sí,

con un Orden de Enlace Xe–O de {#26}. La especie tiene una carga total {#27}, repartida {#28} entre {#29}.

La molécula presenta en total {#30} momentos dipolares, correspondientes a los {#31} enlaces, siendo {#32} en {#33}, pero distintos en {#34}. La molécula en su conjunto es {#35}, dado que los momentos dipolares se {#36}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#37}.

XeOF₂

XeOF₂

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los dos pares solitarios adoptan una disposición {#10}, el O adopta una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 4 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geomería resultante {#25}, con un ángulo F–Xe–F {#26} {#27} y un ángulo F–Xe–O {#28} {#29}. Todas las distancias de enlace son {#30} entre sí, con un Orden de Enlace Xe–O de {#31} y un Orden de Enlace Xe–F de {#32}. La especie tiene una carga total {#33}, repartida {#34} entre {#35}.

La molécula presenta en total {#36} momentos dipolares,

correspondientes a los {#37} enlaces, siendo {#38} en {#39}, pero distintos en {#40}. La molécula en su conjunto es {#41}, dado que los momentos dipolares se {#42}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#43}.

XeOF₄

XeOF₄

El átomo central es el {#1}. Este se rodea de {#2} pares solitarios y {#3} pares de enlace sigma, lo que hace un total de {#4} pares electrónicos, que precisan ser alojados en {#5} orbitales híbridos. Como consecuencia, presenta una hibridación {#6}, con una {#7} {#8}, siendo los ángulos de referencia de {#9}.

Tras realizar el estudio de repulsiones entre pares electrónicos (solitarios y de enlace), finalmente los dos pares solitarios adoptan una disposición {#10}, el O adopta una disposición {#11}, y los F adoptan una disposición {#12}.

Al realizar el estudio de resonancia de esta molécula, llegamos a obtener un total de {#13} formas canónicas, formas que podemos agrupar en {#14} formas resonantes o niveles energéticos, que se reparten un total de {#15} pares electrónicos entre los 6 átomos que forman la especie, entre pares solitarios y pares de enlace. La forma resonante de mayor peso es aquella que presenta {#16} pares de enlace en forma de {#17} enlaces dobles y {#18} enlaces sencillos, presentando {#19} enlaces sigma y {#20} enlaces pi, con {#21} cargas formales {#22} localizadas sobre {#23}. Esta forma {#24} por lo que no hablaremos de híbrido de resonancia.

Así, la molécula presenta una Geometría resultante {#25} donde el átomo central se encuentra {#26} plano descrito por las cuatro posiciones ecuatoriales, con un ángulo F-Xe-F {#27}{#28} y con un ángulo F-Xe-O {#29} {#30}. Todas las distancias de enlace son {#31} entre sí, con un Orden de Enlace Xe-O de {#32} y un Orden de Enlace Xe-F de {#33}. La especie tiene una carga total {#34}, repartida {#35} entre {#36}.

La molécula presenta en total {#37} momentos dipolares, correspondientes a los {#38} enlaces, siendo {#39} en {#40}, pero distintos en {#41}. La molécula en su conjunto es {#42}, dado que los momentos dipolares se {#43}. El momento dipolar resultante está dirigido en la dirección {#44}.

1-x2 - AX2 - Pares CO₂

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO₂

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

1-x2 - AX2 - Polaridad CO₂

Cual es la polaridad de la molécula de CO₂

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

1-x3 - AEX2 - Angulos SO₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₂

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

1-x3 - AEX2 - Hibridación SO₂

Cual es la hibridación del S en el SO_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x4 - AE2X2 - Angulos ClO_2^-

Cómo son los ángulos del anión ClO_2^-

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

1-x4 - AE2X2 - Hibridación ClO_2^-

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_2^-

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x4 - AE2X2 - Orden de enlace ClO_2^-

Cual es el orden de enlace en el anión ClO_2^-

- Todos iguales, e igual a $3/2$
- Todos dobles
- Uno doble y uno sencillo
- Todos sencillos
- Todos iguales, e igual a $5/3$

1-x4 - AE2X2 - Pares ClO₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁻

- 1
- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
- 7
- 8

1-x4 - AX4 - Geometría Cl₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de Cl₃PO

- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada
- Plano cuadrado

1-x4 - AX4 - Polaridad Cl₃PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl₃PO

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace P-F
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace P-O

1-x5 - AX5 - Estereoquímica XeO₃F₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃F₂

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

1-x5 - AX5 - Geometría XeO₃F₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃F₂

- Pirámide Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Pirámide Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

1-x5 - AX5 - Hibridación XeO₃F₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃F₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x5 - AX5 - Polaridad XeO₃F₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeO₃F₂

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

1-x6 - AEX5 - Geometría XeOF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₄

- Tetraédrica
- Pirámide Tetragonal
- Pirámide Trigonal
- Pirámide de base cuadrada
- Disfenoidal

2-x2 - AX2 - Estereoquímica CO₂

Cual es la estereoquímica del C en el CO₂

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

2-x2 - AX2 - Geometría CO₂

Cual es la Geometría de la molécula de CO₂

- Angular 90°
- Angular 120°
- Lineal 180°
- Angular 109,5°

Geometría en T

2-x3 - AX3 - Geometría CO₃(2-)

Cual es la Geometría del anión CO₃²⁻

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

2-x3 - AX3 - Orden de enlace CO₃(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión CO₃²⁻

- Todos iguales, e igual a 4/3
- Dos dobles y uno sencillo
- Uno doble y dos sencillos
- Todos dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

2-x4 - AEX3 - Angulos XeO₃

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO₃

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

2-x4 - AEX3 - Distancias XeO₃

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₃

- Todas iguales

- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

2-x4 - AEX3 - Estereoquímica XeO₃

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃

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

2-x4 - AEX3 - Hibridación XeO₃

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x4 - AX4 - Estereoquímica ClO₄⁻

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

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

2-x4 - AX4 - Orden de enlace ClO₄⁻

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₄⁻

- Todos iguales, e igual a 7/4
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

2-x4 - AX4 - Pares ClO₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₄⁻

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

2-x4 - AX4 - Polaridad ClO₄(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₄⁻

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

2-x5 - AE2X3 - Estereoquímica XeOF₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₂

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

2-x5 - AE2X3 - Geometría XeOF₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₂

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Geometría en T deformada
- Pirámide Trigonal

2-x5 - AE2X3 - Pares XeOF₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₂

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

2-x5 - AE2X3 - Polaridad XeOF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Xe-O
- Polar en la dirección del enlace Xe-F
- Polar en la dirección del par solitario

2-x6 - AEX5 - Estereoquímica XeOF₄

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₄

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

AE2X - Angulos ClO(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO⁺

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- Igual a 180°
- No se puede saber
-

No tiene sentido

AE2X - Densidad de carga ClO(+)

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

- Positiva en el oxígeno
- Positiva entre los dos atomos
- No se puede saber
- Positiva en el cloro

AE2X - Distancias ClO(+)

Cómo son las distancias del catión ClO⁺

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas

No se puede saber

No tiene sentido

AE2X - Estereoquímica ClO(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO⁺

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

AE2X - Geometría ClO(+)

Cual es la Geometría del catión ClO⁺

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Angular
- Pirámide Trigonal
- Lineal
-

No tiene sentido

AE2X - Hibridación ClO(+)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X - Orden de enlace ClO(+)

Cual es el orden de enlace en el catión ClO^+

- Todos iguales, e igual a 2
- Todos iguales, e igual a $3/2$
- Uno doble y uno sencillo
- Todos sencillos
- Todos iguales, e igual a $5/3$

AE2X - Pares $\text{ClO}(+)$

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO^+

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

AE2X - Pares electrónicos $\text{ClO}(+)$

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO^+

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

AE2X - Polaridad ClO(+)

Cual es la polaridad del catión ClO⁺

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

AE2X2 - Angulos ClO2(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO₂⁻

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

AE2X2 - Angulos ClOF

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF

- Mayor de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AE2X2 - Densidad de carga ClO₂(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO₂⁻

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres átomos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AE2X2 - Densidad de carga ClOF

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClOF

- El oxígeno
- Repartido entre los dos átomos
- El flúor
- No hay cargas
- No se puede saber

AE2X2 - Distancias ClO₂(-)

Cómo son las distancias del anión ClO₂⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE2X2 - Distancias ClOF

Cómo son las distancias de la molécula de ClOF

- Ambas iguales
- Cl-O más cortas
- Cl-F más corta
- No se puede saber

AE2X2 - Estereoquímica ClO₂⁻

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁻

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

AE2X2 - Estereoquímica ClOF

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF

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

AE2X2 - Geometría ClO₂⁻

Cual es la Geometría del anión ClO₂⁻

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Angular
- Pirámide Trigonal
- Lineal

AE2X2 - Geometría ClOF

Cual es la Geometría de la molécula de ClOF

- Plano Trigonal
- Angular
- Lineal
- Teometría en T
- Geometría en Y

AE2X2 - Hibridación ClO₂(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación ClOF

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Orden de enlace ClO₂(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₂⁻

- Todos iguales, e igual a 3/2
- Todos dobles
- Uno doble y uno sencillo
- Todos sencillos
- Todos iguales, e igual a 5/3

AE2X2 - Pares ClO₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁻

-
- 2
-

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares ClOF

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF

 2 3 4 5 6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClO₂(-)Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClOF

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF

 2 3 4 5 6

7

8

AE2X2 - Polaridad ClO₂(-)

Cual es la polaridad del anión ClO_2^-

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

AE2X2 - Polaridad ClOF

Cual es la polaridad de la molécula de ClOF

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar, aproximadamente la bisectriz de los enlaces
- Polar en la dirección del enlace $\text{Cl}=\text{O}$
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace $\text{Cl}-\text{F}$

AE2X3 - Densidad de carga XeOF_2

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeOF_2

- El oxígeno
- Un flúor
- Los dos flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de xenon

AE2X3 - Distancias XeOF_2

Cómo son las distancias de la molécula de XeOF_2

- Todas iguales
- $\text{Xe}-\text{O}$ más cortas
- $\text{Xe}-\text{F}$ más corta
- No se puede saber

AE2X3 - Estereoquímica XeOF₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₂

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

AE2X3 - Geometría XeOF₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₂

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Geometría en T deformada
- Pirámide Trigonal

AE2X3 - Hibridación XeOF₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeOF₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Pares electrónicos XeOF₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeOF₂

- 2
- 3
- 4
- 5

6 7 8

AE2X3 - Pares XeOF₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₂

 2 3 4 5 6 7 8

AE2X3 - Polaridad XeOF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Xe-O
- Polar en la dirección del enlace Xe-F
- Polar en la dirección del par solitario

AE3X - Angulos ClO(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO⁻

- Lineal

- No tiene sentido
- Angular de 120°
- Angular de $109,5^\circ$
- Angular de 90°

AE3X - Densidad de carga ClO(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO⁻

- Repartido entre dos oxígenos
- En el oxígeno
- En el cloro
- No hay cargas
- No se puede saber

AE3X - Distancias ClO(-)

Cómo son las distancias del anión ClO⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AE3X - Estereoquímica ClO(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO⁻

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

AE3X - Geometría ClO(-)

Cual es la Geometría del anión ClO⁻

- Lineal

- Angular 120°
- No tiene sentido
- Angular 109,5°
- Angular 110°

AE3X - Hibridación ClO(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Orden de enlace ClO(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO⁻

- Enlace sencillo
- Enlace doble
- Orden de enlace 3/2
- Orden de enlace 1/2

AE3X - Pares ClO(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO⁻

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

AE3X - Pares electrónicos ClO(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO⁻

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

AE3X - Polaridad ClO(-)

Cual es la polaridad del anión ClO⁻

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

AEX2 - Angulos ClO2(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO₂⁺

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Iguales a 120°
- Igual a 180°
- No se puede saber

AEX2 - Angulos SO2

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₂

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

AEX2 - Densidad de carga ClO_2^+

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO_2^+

- Positiva en el oxígeno
- Positiva entre los dos oxígenos
- No se puede saber
- Positiva en el cloro

AEX2 - Densidad de carga SO_2

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO_2

- Un oxígeno y el azufre
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres átomos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AEX2 - Distancias ClO_2^+

Cómo son las distancias del catión ClO_2^+

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX2 - Distancias SO_2

Cómo son las distancias de la molécula de SO_2

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX2 - Estereoquímica ClO₂(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁺

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

AEX2 - Estereoquímica SO₂

Cual es la estereoquímica del S en el SO₂

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

AEX2 - Geometría ClO₂(+)

Cual es la Geometría del catión ClO₂⁺

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Angular
- Pirámite Trigonal
- Lineal

AEX2 - Geometría SO₂

Cual es la Geometría de la molécula de SO₂

- Angular menor de 120°
- Angular mayor de 120°
- Angular igual a 120°
- Lineal
- No se puede predecir

AEX2 - Hibridación $\text{ClO}_2(+)$

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_2^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX2 - Hibridación SO_2

Cual es la hibridación del S en el SO_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX2 - Orden de enlace $\text{ClO}_2(+)$

Cual es el orden de enlace en el catión ClO_2^+

- Todos iguales, e igual a 2
- Todos iguales, e igual a $3/2$
- Uno doble y uno sencillo
- Todos sencillos
- Todos iguales, e igual a $5/3$

AEX2 - Orden de enlace SO_2

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO_2

- Todos iguales, e igual a 2
- Dos sencillos
- Uno doble y uno sencillo
- Todos iguales, e igual a $3/2$
- Todos iguales, e igual a $5/2$

AEX2 - Pares $\text{ClO}_2(+)$

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_2^+

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

AEX2 - Pares electrónicos $\text{ClO}_2(+)$

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO_2^+

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

AEX2 - Pares electrónicos SO₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₂

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

AEX2 - Pares SO₂

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO₂

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

AEX2 - Polaridad ClO₂(+)

Cual es la polaridad del catión ClO₂⁺

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

- Polar en la dirección de la bisectriz de los pares solitarios

AEX2 - Polaridad SO₂

Cual es la polaridad de la molécula de SO₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección de los pares de enlace
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces
- No se puede predecir

AEX3 - Angulos ClO₃(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO₃⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AEX3 - Angulos SO₃(2-)

Cómo son los ángulos del anión SO₃²⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AEX3 - Angulos XeO₃

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO₃

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

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

AEX3 - Densidad de carga ClO_2F

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO_2F

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre los dos oxígenos
- Los tres ligandos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de flúor

AEX3 - Densidad de carga $\text{ClO}_3(-)$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO_3^-

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AEX3 - Densidad de carga $\text{ClOF}_2(+)$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClOF_2^+

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

AEX3 - Densidad de carga $\text{SO}_3(2-)$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SO_3^{2-}

- Un oxígeno y el azufre
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AEX3 - Densidad de carga SOF₂

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SOF₂

- El oxígeno
- Un flúor
- Los dos flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de azufre

AEX3 - Densidad de carga XeO₃

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO₃

- Un oxígeno y el xenon
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AEX3 - Distancias ClO₂F

Cómo son las distancias de la molécula de ClO₂F

- Todas iguales
- Cl-O más cortas
- Cl-F más corta
- No se puede saber

AEX3 - Distancias ClO₃(-)

Cómo son las distancias del anión ClO_3^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX3 - Distancias SO_3^{2-}

Cómo son las distancias del anión SO_3^{2-}

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX3 - Distancias SOF_2

Cómo son las distancias de la molécula de SOF_2

- Todas iguales
- S-O más cortas
- S-F más corta
- No se puede saber

AEX3 - Distancias XeO_3

Cómo son las distancias de la molécula de XeO_3

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AEX3 - Estereoquímica ClO_2F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO_2F

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

AEX3 - Estereoquímica ClO₃(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₃⁻

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

AEX3 - Estereoquímica ClOF₂(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF₂⁺

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

AEX3 - Estereoquímica SO₃(2-)

Cual es la estereoquímica del S en el SO₃²⁻

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

AEX3 - Estereoquímica SOF₂

Cual es la estereoquímica del S en el SOF_2

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

AEX3 - Estereoquímica XeO_3

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO_3

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

AEX3 - Geometría ClO_2F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO_2F

- Pirámite Trigonal regular
- Pirámite Trigonal deformada
- Plano Trigonal
- Teometría en T
- Geometría en Y

AEX3 - Geometría ClO_3^-

Cual es la Geometría del anión ClO_3^-

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AEX3 - Geometría ClO₂⁺

Cual es la Geometría del catión ClO₂⁺

- Geometría en T
- Pirámite Trigonal
- Pirámide Trigonal deformada
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

AEX3 - Geometría SO₃²⁻

Cual es la Geometría del anión SO₃²⁻

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AEX3 - Geometría SOF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SOF₂

- Geometría en T
- Pirámite Trigonal
- Pirámide Trigonal deformada
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

AEX3 - Geometría XeO₃

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal

Pirámite Tetragonal

AEX3 - Hibridación ClO₂F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación ClO₃(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₃⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación ClOF₂(+)

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación SO₃(2-)

Cual es la hibridación del S en el SO₃²⁻

- sp
- sp²

- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SOF₂

Cual es la hibridación del S en el SOF₂

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación XeO₃

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Orden de enlace ClO₃(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₃⁻

- Todos iguales, e igual a 5/3
- Dos dobles y un sencillos
- Uno doble y dos sencillos
- Todos dobles
- Todos iguales, e igual a 5/2
- Todos iguales, e igual a 7/3

AEX3 - Orden de enlace SO₃(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión SO₃²⁻

- Todos iguales, e igual a 4/3
- Dos dobles y uno sencillo
- Uno doble y dos sencillos
- Todos dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AEX3 - Orden de enlace XeO₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₃

- Todos iguales, e igual a 2
- Dos dobles y uno sencillo
- Uno doble y dos sencillos
- Todos sencillos
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AEX3 - Pares ClO₂F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂F

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

AEX3 - Pares ClO₃(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₃⁻

- 2

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

AEX3 - Pares ClO₂⁺

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁺

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

AEX3 - Pares electrónicos ClO₂F

Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Cl en el ClO₂F

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

8

AEX3 - Pares electrónicos ClO₃(-)Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₃⁻ 2 3 4 5 6 7 8**AEX3 - Pares electrónicos ClOF₂(+)**Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF₂⁺ 2 3 4 5 6 7 8**AEX3 - Pares electrónicos SO₃(2-)**Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₃²⁻

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

AEX3 - Pares electrónicos SOF₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SOF₂

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

AEX3 - Pares electrónicos XeO₃

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO₃

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

8

AEX3 - Pares SO₃(2-)Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO₃²⁻ 2 3 4 5 6 7

8

AEX3 - Pares SOF₂Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SOF₂ 2 3 4 5 6

7

8

AEX3 - Pares XeO₃Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO₃

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

AEX3 - Polaridad ClO₂F

Cual es la polaridad de la molécula de ClO₂F

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar
- Polar en la dirección del enlace Cl=O
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Cl-F

AEX3 - Polaridad ClO₃(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₃⁻

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

AEX3 - Polaridad ClOF₂(+)

Cual es la polaridad del catión ClOF₂⁺

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

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

AEX3 - Polaridad SO_3^{2-}

Cual es la polaridad del anión SO_3^{2-}

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

AEX3 - Polaridad SOF_2

Cual es la polaridad de la molécula de SOF_2

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

AEX3 - Polaridad XeO_3

Cual es la polaridad de la molécula de XeO_3

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

AEX4 - Densidad de carga ClOF_3

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClOF_3

- El oxígeno y un flúor
- Repartido entre dos flúor
- Los tres flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de cloro

AEX4 - Distancias ClO₂F₂⁻

Cómo son las distancias del anión ClO₂F₂⁻

- Todas iguales
- Cl-O es el más corto
- Cl-F es el más corto
- No se puede saber

AEX4 - Distancias ClOF₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClOF₃

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

AEX4 - Estereoquímica ClO₂F₂⁻

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₂⁻

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

AEX4 - Estereoquímica ClOF₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF₃

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

AEX4 - Geometría ClO₂F₂⁻

Cual es la Geometría del anión ClO₂F₂⁻

- Plano Cuadrada
- Tetraédrica
- Disfenoidal
- Pirámite Trigonal
- Pirámide Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

AEX4 - Geometría ClOF₃

Cual es la Geometría de la molécula de ClOF₃

- Disfenoidal
- Plano Cuadrada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

AEX4 - Hibridación ClO₂F₂⁻

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F₂⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX4 - Hibridación ClOF₃

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Pares ClO_2F_2^-

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_2F_2^-

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

AEX4 - Pares ClOF_3

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF_3

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

AEX4 - Pares electrónicos ClO₂F₂⁻

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₂⁻

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

AEX4 - Pares electrónicos ClOF₃

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF₃

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

AEX4 - Polaridad ClO₂F₂⁻

Cual es la polaridad del anión ClO₂F₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Cl-F

- Polar en la dirección del enlace Cl=O
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces iguales

AEX4 - Polaridad ClOF₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClOF₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar, aproximadamente en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Cl-O
- Polar en la dirección del enlace Cl-F ecuatorial
- Polar en la dirección del enlace Cl-F axial

AEX5 - Densidad de carga XeOF₄

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeOF₄

- El oxígeno
- Un flúor
- Los dos flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de xenon

AEX5 - Distancias ClOF₄⁽⁻⁾

Cómo son las distancias del anión ClOF₄⁻

- Todas iguales
- Cl-O es el más corto
- Cl-F es el más corto
- No se puede saber

AEX5 - Distancias XeOF₄

Cómo son las distancias de la molécula de XeOF₄

- Todas iguales
- Xe-O es el más corto
- Xe-F es el más corto
- No se puede saber

AEX5 - Estereoquímica ClOF₄(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF₄⁻

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

AEX5 - Estereoquímica XeOF₄

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₄

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

AEX5 - Geometría ClOF₄(-)

Cual es la Geometría del anión ClOF₄⁻

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

AEX5 - Geometría XeOF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₄

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

AEX5 - Hibridación ClOF₄(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación XeOF₄

Cual es la hibridación del Xe en el XeOF₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Pares ClOF₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF₄⁻

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

8

AEX5 - Pares electrónicos ClO₄⁻

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

 2 3 4 5 6 7 7 8

8

AEX5 - Pares electrónicos XeOF₄

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeOF₄

 2 3 4 5 6 7 7 8

8

AEX5 - Pares XeOF₄

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₄

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

AEX5 - Polaridad ClO₄⁻

Cual es la polaridad del anión ClO₄⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Cl-O
- Polar en la dirección del enlace Cl-F
- No se puede saber

AEX5 - Polaridad XeOF₄

Cual es la polaridad de la molécula XeOF₄

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Xe-O
- Polar en la dirección del enlace Xe-F
- No se puede saber

AX2 - Angulos CO₂

Cómo son los ángulos de la molécula de CO₂

- 120°

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

AX2 - Densidad de carga CO₂

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de CO₂

- Un oxígeno
- Repartido entre dos oxígenos
- El carbono
- No hay cargas
- No se puede saber

AX2 - Estereoquímica CO₂

Cual es la estereoquímica del C en el CO₂

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

AX2 - Geometría CO₂

Cual es la Geometría de la molécula de CO₂

- Angular 90°
- Angular 120°
- Lineal 180°
- Angular 109,5°
- Geometría en T

AX2 - Hibridación CO₂

Cual es la hibridación del C en el CO₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX₂ - Orden de enlace CO₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de CO₂

- Todos iguales, e igual a 2
- Uno doble y uno sencillo
- Todos iguales, e igual a 1
- Todos iguales, e igual a 1/2
- Todos iguales, e igual a 3/2
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX₂ - Pares CO₂

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO₂

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

AX₂ - Pares electrónicos CO₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estequiometría del C en el CO₂

- 2

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

AX2 - Polaridad CO₂

Cual es la polaridad de la molécula de CO₂

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

AX3 - Angulos ClO₃(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO₃⁺

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

AX3 - Angulos CO₃(2-)

Cómo son los ángulos del anión CO₃²⁻

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

AX3 - Angulos SO₃

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₃

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

AX3 - Densidad de carga ClO₃(+)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO₃⁺

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- Positiva en el cloro
-

No se puede saber

AX3 - Densidad de carga CO₃(2-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión CO₃²⁻

- Un oxígeno y el carbono
- Repartido entre dos oxígenos

- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX3 - Densidad de carga H₂CO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de H₂CO

- Un hidrógeno y el oxígeno
- Repartido entre dos hidrógenos
- Los tres ligandos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- En el carbono

AX3 - Densidad de carga SO₃

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO₃

- Un oxígeno y el azufre
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX3 - Distancias ClO₃(+)

Cómo son las distancias del catión ClO₃⁺

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX3 - Distancias CO₃(2-)

Cómo son las distancias del anión CO₃²⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX3 - Distancias H₂CO

Cómo son las distancias de la molécula de H₂CO

- Todas iguales
- C-O más cortas
- C-H más corta
- No se puede saber

AX3 - Distancias SO₃

Cómo son las distancias de la molécula de SO₃

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX3 - Estereoquímica ClO₃(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₃⁺

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

AX3 - Estereoquímica CO₃(2-)

Cual es la estereoquímica del C en el CO₃²⁻

- Lineal

- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX3 - Estereoquímica H₂CO

Cual es la estereoquímica del C en el H₂CO

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

AX3 - Estereoquímica SO₃

Cual es la estereoquímica del S en el SO₃

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

AX3 - Geometría ClO₃(+)

Cual es la Geometría del catión ClO₃⁺

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX3 - Geometría CO₃(2-)

Cual es la Geometría del anión CO₃²⁻

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX3 - Geometría H₂CO

Cual es la Geometría de la molécula de H₂CO

- Plano Trigonal deformada
- Plano Trigonal regular
- Pirámite Trigonal
- Geometría en T
- Geometría en Y

AX3 - Geometría SO₃

Cual es la Geometría de la molécula de SO₃

- Plano Trigonal
- Geometría en T
- Pirámite Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX3 - Hibridación ClO₃(+)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₃⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación CO₃(2-)

Cual es la hibridación del C en el CO_3^{2-}

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX3 - Hibridación H_2CO

Cual es la hibridación del C en el H_2CO

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX3 - Hibridación SO_3

Cual es la hibridación del S en el SO_3

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX3 - Orden de enlace ClO₃(+)

Cual es el orden de enlace del catión ClO₃⁺

- Todos iguales, e igual a 2
- Dos sencillos
- Uno doble y uno sencillo
- Todos iguales, e igual a 3/2
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX3 - Orden de enlace CO₃(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión CO₃²⁻

- Todos iguales, e igual a 4/3
- Dos dobles y uno sencillo
- Uno doble y dos sencillos
- Todos dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX3 - Orden de enlace SO₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO₃

- Todos iguales, e igual a 2
- Dos sencillos
- Uno doble y uno sencillo
- Todos iguales, e igual a 3/2
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX3 - Pares ClO₃(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₃⁺

- 2

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

AX3 - Pares $\text{CO}_3(2-)$

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO_3^{2-}

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

AX3 - Pares electrónicos $\text{ClO}_3(+)$

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO_3^+

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

8

AX3 - Pares electrónicos CO₃(2-)Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el CO₃²⁻ 2 3 4 5 6 7 8AX3 - Pares electrónicos H₂COCuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el H₂CO 2 3 4 5 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos SO₃Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₃ 2 3 4 5 6

7

8

AX3 - Pares H₂COCuantos pares electrónicos rodean al C en el H₂CO

2

3

4

5

6

7

8

AX3 - Pares SO3

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO₃

 2 3 4 5 6

7

8

AX3 - Polaridad ClO3(+)

Cual es la polaridad del catión ClO₃⁺

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

AX3 - Polaridad CO3(2-)

Cual es la polaridad del anión CO₃²⁻

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

AX3 - Polaridad H₂CO

Cual es la polaridad de la molécula de H₂CO

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace C-H
- Polar en la dirección del enlace C-O
- No se puede predecir

AX3 - Polaridad SO₃

Cual es la polaridad de la molécula de SO₃

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

AX4 - Angulos ClO₄(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO₄⁻

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguales a 109,5°
- No existe
- No se puede saber

AX4 - Angulos IO₄(-)

Cómo son los ángulos del anión IO_4^-

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

AX4 - Angulos $\text{SiO}_4(4-)$

Cómo son los ángulos del anión SiO_4^{4-}

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

AX4 - Angulos $\text{SO}_4(2-)$

Cómo son los ángulos del anión SO_4^{2-}

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

AX4 - Angulos XeO_4

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO_4

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

AX4 - Densidad de carga Br₃PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de Br₃PO

- El oxígeno y el fósforo
- Repartido entre tres bromo
- Repartido entre dos bromo
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga Cl₃PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de Cl₃PO

- El oxígeno y el fósforo
- Repartido entre tres cloro
- Repartido entre dos cloro
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga ClO₂F₂(+)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO₂F₂⁺

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

AX4 - Densidad de carga ClO₃F

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO₃F

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas

- No se puede saber
- El átomo de flúor

AX4 - Densidad de carga ClO_4^-

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO_4^-

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los cuatro oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga F_3PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de F_3PO

- El oxígeno y el fósforo
- Repartido entre tres flúor
- Repartido entre dos flúor
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga IO_4^-

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión IO_4^-

- Un oxígeno y el cloro
- Repartido entre dos oxígenos
- Los cuatro oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga SiO_4^{4-}

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SiO_4^{4-}

- Un oxígeno y el silicio

- Repartido entre dos oxígenos
- Los cuatro oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga SO₂F₂

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO₂F₂

- Un oxígeno
- Un flúor
- Los dos flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de azufre

AX4 - Densidad de carga SO₄(²⁻)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SO₄²⁻

- Un oxígeno y el azufre
- Repartido entre dos oxígenos
- Los cuatro oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Densidad de carga XeO₄

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO₄

- Un oxígeno y el xenon
- Repartido entre dos oxígenos
- Los cuatro oxígenos por igual
- No hay cargas
- No se puede saber

AX4 - Distancias Br₃PO

Cómo son las distancias de la molécula de Br_3PO

- Todas iguales
- P-O es el más corto
- P-Br es el más corto
- No se puede saber

AX4 - Distancias Cl_3PO

Cómo son las distancias de la molécula de Cl_3PO

- Todas iguales
- P-O es el más corto
- P-Cl es el más corto
- No se puede saber

AX4 - Distancias $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$

Cómo son las distancias del catión ClO_2F_2^+

- Todas iguales
- Cl-O es el más corto
- Cl-F es el más corto
- No se puede saber

AX4 - Distancias ClO_3F

Cómo son las distancias de la molécula de ClO_3F

- Todas iguales
- Cl-O más cortas
- Cl-F más corta
- No se puede saber

AX4 - Distancias $\text{ClO}_4(-)$

Cómo son las distancias del anión ClO_4^-

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX4 - Distancias F3PO

Cómo son las distancias de la molécula de F₃PO

- Todas iguales
- P-O es el más corto
- P-F es el más corto
- No se puede saber

AX4 - Distancias IO₄(-)

Cómo son las distancias del anión IO₄⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX4 - Distancias SiO₄(4-)

Cómo son las distancias del anión SiO₄⁴⁻

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX4 - Distancias SO₂F₂

Cómo son las distancias de la molécula de SO₂F₂

- Todas iguales
- S-O más cortas

- S-F más corta
- No se puede saber

AX4 - Distancias SO_4^{2-}

Cómo son las distancias del anión SO_4^{2-}

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX4 - Distancias XeO_4

Cómo son las distancias de la molécula de XeO_4

- Todas iguales
- Las ecuatoriales son más largas
- Las axiales son más largas
- No se puede saber

AX4 - Estereoquímica Br_3PO

Cual es la estereoquímica del P en el Br_3PO

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

AX4 - Estereoquímica Cl_3PO

Cual es la estereoquímica del P en el Cl_3PO

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica ClO₂F₂(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₂⁺

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

AX4 - Estereoquímica ClO₃F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₃F

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

AX4 - Estereoquímica ClO₄(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

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

AX4 - Estereoquímica F₃PO

Cual es la estereoquímica del P en el F₃PO

- Lineal

- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica

AX4 - Estereoquímica IO₄(-)

Cual es la estereoquímica del I en el IO₄⁻

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

AX4 - Estereoquímica SiO₄(4-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Estereoquímica SO₂F₂

Cual es la estereoquímica del S en el SO₂F₂

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

AX4 - Estereoquímica SO₄(2-)

Cual es la estereoquímica del S en el SO₄²⁻

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

AX4 - Estereoquímica XeO₄

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₄

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

AX4 - Geometría Br₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de Br₃PO

- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada
- Plano cuadrado

AX4 - Geometría Cl₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de Cl₃PO

- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada
- Plano cuadrado

AX4 - Geometría ClO₂F₂(+)

Cual es la Geometría del catión ClO₂F₂⁺

- Plano Cuadrada
- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Pirámide Tetragonal

AX4 - Geometría ClO₃F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO₃F

- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Pirámite tetragonal
- Pirámite Cuadrada
- Plano Cuadrada

AX4 - Geometría ClO₄(-)

Cual es la Geometría del anión ClO₄⁻

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría F₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de F₃PO

- Plano Trigonal
- Pirámite Trigonal
- Tetraédrica deformada

- Tetraédrica regular
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada
- Plano cuadrado

AX4 - Geometría IO₄(-)

Cual es la Geometría del anión IO₄⁻

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiO₄(4-)

Cual es la Geometría del anión SiO₄⁴⁻

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SO₂F₂

Cual es la Geometría de la molécula de SO₂F₂

- Plano Cuadrada
- Tetraédrica regular
- Tetraédrica deformada
- Pirámite Trigonal
- Pirámide Tetragonal

AX4 - Geometría SO₄(2-)

Cual es la Geometría del anión SO₄²⁻

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría XeO₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₄

- Plano cuadrada
- Tetraédrica deformada
- Tetraédrica regular
- Plano Tetragonal
- Pirámite Tetragonal

AX4 - Hibridación Br₃PO

Cual es la hibridación del P en el Br₃PO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación Cl₃PO

Cual es la hibridación del P en el Cl₃PO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación ClO₂F₂(+)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_2F_2^+

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación ClO_3F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_3F

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación $\text{ClO}_4(-)$

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_4^-

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación F_3PO

Cual es la hibridación del P en el F_3PO

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Hibridación IO₄(-)

Cual es la hibridación del Cl en el IO₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SiO₄(4-)

Cual es la hibridación del Si en el SiO₄⁴⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SO₂F₂

Cual es la hibridación del S en el SO₂F₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SO₄(2-)

Cual es la hibridación del S en el SO₄²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d

sp3d2

AX4 - Hibridación XeO4

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₄

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AX4 - Orden de enlace ClO₄(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₄⁻

- Todos iguales, e igual a 7/4
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX4 - Orden de enlace IO₄(-)

Cual es el orden de enlace en el anión IO₄⁻

- Todos iguales, e igual a 7/4
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX4 - Orden de enlace SiO₄(4-)

Cual es el orden de enlace en el anión SiO₄⁴⁻

- Todos iguales, e igual a 1
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/4
- Todos iguales, e igual a 6/4

AX4 - Orden de enlace SO_4^{2-}

Cual es el orden de enlace en el anión SO_4^{2-}

- Todos iguales, e igual a 6/4
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX4 - Orden de enlace XeO_4

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO_4

- Todos iguales, e igual a 2
- Dos dobles y dos sencillos
- Uno doble y tres sencillos
- Uno sencillo y tres dobles
- Todos iguales, e igual a 5/3
- Todos iguales, e igual a 5/2

AX4 - Pares Br_3PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Br_3PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

8

AX4 - Pares Cl_3PO Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Cl_3PO 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$ Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_2F_2^+ 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares ClO_3F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_3F

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

AX4 - Pares $\text{ClO}_4(-)$

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_4^-

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

AX4 - Pares electrónicos Br_3PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Br_3PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6
-

7

8

AX4 - Pares electrónicos Cl_3PO Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Cl_3PO 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$ Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO_2F_2^+ 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos ClO₃F

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₃F

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

AX4 - Pares electrónicos ClO₄(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

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

AX4 - Pares electrónicos F₃PO

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el F₃PO

- 2
- 3
- 4

- 5
- 6
- 7
- 8

AX4 - Pares electrónicos IO₄(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del I en el IO₄⁻

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

AX4 - Pares electrónicos SiO₄(4-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Si en el SiO₄⁴⁻

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

8

AX4 - Pares electrónicos SO₂F₂Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₂F₂ 2 3 4 5 6 7

8

AX4 - Pares electrónicos SO₄(2-)Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₄²⁻ 2 3 4 5 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos XeO₄Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO₄ 2

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

AX4 - Pares F₃PO

Cuántos pares electrónicos rodean al P en el F₃PO

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

AX4 - Pares IO₄⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el IO₄⁻

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

8

AX4 - Pares $\text{SiO}_4(4-)$ Cuántos pares electrónicos rodean al Si en el SiO_4^{4-} 2 3 4 5 6 7 8AX4 - Pares SO_2F_2 Cuántos pares electrónicos rodean al S en el SO_2F_2 2 3 4 5 6 7 8AX4 - Pares $\text{SO}_4(2-)$ Cuántos pares electrónicos rodean al S en el SO_4^{2-} 2

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

AX4 - Pares XeO4

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO₄

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

AX4 - Polaridad Br₃PO

Cual es la polaridad de la molécula de Br₃PO

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace P-Br
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace P-O

AX4 - Polaridad Cl₃PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl_3PO

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace P-F
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace P-O

AX4 - Polaridad $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$

Cual es la polaridad del catión ClO_2F_2^+

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Cl=O
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces iguales
- Polar en la dirección del enlace Cl-F

AX4 - Polaridad ClO_3F

Cual es la polaridad de la molécula de ClO_3F

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Cl-F
- Polar en la dirección del enlace Cl=O
- Polar en la dirección del par solitario

AX4 - Polaridad $\text{ClO}_4(-)$

Cual es la polaridad del anión ClO_4^-

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

AX4 - Polaridad F₃PO

Cual es la polaridad de la molécula de F₃PO

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace P-F
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace P-O

AX4 - Polaridad IO₄(-)

Cual es la polaridad del anión IO₄⁻

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

AX4 - Polaridad SiO₄(4-)

Cual es la polaridad del anión SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Polaridad SO₂F₂

Cual es la polaridad de la molécula de SO₂F₂

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace S=O
- Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces iguales
- Polar en la dirección del enlace S-F

AX4 - Polaridad SO₄(2-)

Cual es la polaridad del anión SO₄²⁻

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

AX4 - Polaridad XeO₄

Cual es la polaridad de la molécula de XeO₄

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

AX5 - Angulos ClO₂F₃ (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F₃

- O-Cl-O menor de 120°
- O-Cl-O mayor de 120°
- O-Cl-O igual a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX5 - Angulos IO₂F₃ (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO₂F₃

- O-I-O menor de 120°
- O-I-O mayor de 120°
- O-I-O igual a 120°
- No existe
- No se puede saber

AX5 - Densidad de carga ClO₂F₃

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO₂F₃

- Repartido entre los dos oxígenos
- Repartido entre dos flúor
- Los tres flúor por igual
- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de cloro

AX5 - Densidad de carga IO₂F₃

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de IO₂F₃

- Repartido entre los dos oxígenos
- Repartido entre dos flúor
- Los tres flúor por igual

- No hay cargas
- No se puede saber
- El átomo de Iodo

AX5 - Densidad de carga XeO₃F₂

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO₃F₂

- Un oxígeno y el xenon
- Repartido entre dos oxígenos
- Los tres oxígenos por igual
- No hay cargas
- Los átomos de flúor

AX5 - Distancias ClO₂F₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClO₂F₃

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

AX5 - Distancias IO₂F₃

Cómo son las distancias de la molécula de IO₂F₃

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

AX5 - Distancias XeO₃F₂

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₃F₂

- Todas iguales
- Xe-O más cortas

- Xe-F más corta
- No se puede saber

AX5 - Estereoquímica ClO₂F₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₃

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

AX5 - Estereoquímica IO₂F₃

Cual es la estereoquímica del I en el IO₂F₃

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

AX5 - Estereoquímica XeO₃F₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃F₂

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

AX5 - Geometría ClO₂F₃ (a)

Cual es la Geometría de la molécula de ClO₂F₃

- Bipirámide Trigonal deformada

- Bipirámide Trigonal regular
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

AX5 - Geometría ClO₂F₃ (b)

Cual es la Geometría de la molécula de ClO₂F₃

- Bipirámide Trigonal con los oxo en ecuatorial
- Bipirámide Trigonal con los oxo en axial
- Bipirámide Trigonal con un oxo en ecuatorial y otro axial

AX5 - Geometría IO₂F₃ (a)

Cual es la Geometría de la molécula de IO₂F₃

- Bipirámide Trigonal deformada
- Bipirámide Trigonal regular
- Pirámite Trigonal
- Pirámite Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

AX5 - Geometría IO₂F₃ (b)

Cual es la Geometría de la molécula de IO₂F₃

- Bipirámide Trigonal con los oxo en ecuatorial
- Bipirámide Trigonal con los oxo en axial
- Bipirámide Trigonal con un oxo en ecuatorial y otro axial

AX5 - Geometría XeO₃F₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃F₂

- Pirámide Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámite Trigonal

- Pirámide Tetragonal
- Pirámide de base cuadrada

AX5 - Hibridación ClO₂F₃

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación IO₂F₃

Cual es la hibridación del I en el IO₂F₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación XeO₃F₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃F₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Pares ClO₂F₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂F₃

- 2

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

AX5 - Pares electrónicos ClO₂F₃

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₃

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

AX5 - Pares electrónicos IO₂F₃

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del I en el IO₂F₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares electrónicos XeO₃F₂

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO₃F₂

 2 3 4 5 6

7

8

AX5 - Pares IO₂F₃

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el IO₂F₃

 2 3 4 5 6

7

8

AX5 - Pares XeO₃F₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO₃F₂

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

AX5 - Polaridad ClO₂F₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClO₂F₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace Cl-F ecuatorial
- Polar en la dirección del enlace Cl-O
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace Cl-F axial

AX5 - Polaridad IO₂F₃

Cual es la polaridad de la molécula de IO₂F₃

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio
- Polar en la dirección del enlace I-F ecuatorial
- Polar en la dirección del enlace I-O
- Polar en la dirección del par solitario
- Polar en la dirección del enlace I-F axial

AX5 - Polaridad XeO₃F₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeO_3F_2

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

Enviar consulta

Profesor:

Rafael Aguado Bernal

Química Inorgánica