

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

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH_3

PH_3

AsH_3

SbH_3

1-x5 - AE_2X_3 - Angulos ClF_3

Cómo son los ángulos de la molécula de ClF_3

Angulo $\text{F(ax)}-\text{Cl}-\text{F(ax)}$

Angulo $\text{F(ax)}-\text{Cl}-\text{F(eq)}$

1-x6 - AEX_5 - Angulos SbCl_5^{2-}

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

Angulo $\text{Cl(eq)}-\text{Sb}-\text{Cl(eq)}$

Angulo $\text{Cl(ax)}-\text{Sb}-\text{Cl(eq)}$

1-x6 - AX6 - Angulos PF6(-)

Cómo son los ángulos del anión PF_6^-

Angulo F(ax)–P–F(ax)

Angulo F(eq)–P–F(eq)

Angulo F(ax)–P–F(eq)

2-x1 - Angulos comparados $\text{H}_2\text{O} > \text{H}_2\text{S} > \text{H}_2\text{Se} > \text{H}_2\text{Te}$

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H_2O

H_2S

H_2Se

H_2Te

2-x5 - AX5 - Angulos PF5

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_5

Angulo $\text{F(ax)}-\text{P}-\text{F(ax)}$

Angulo $\text{F(eq)}-\text{P}-\text{F(eq)}$

Angulo $\text{F(ax)}-\text{P}-\text{F(eq)}$

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

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

Angulo $\text{F(eq)}-\text{Sb}-\text{F(eq)}$

Angulo $\text{F(ax)}-\text{Sb}-\text{F(eq)}$

2-x6 - AX6 - Angulos SF_6

Cómo son los ángulos de la molécula de SF_6

Angulo $\text{F(ax)}-\text{S}-\text{F(ax)}$

Angulo $\text{F(eq)}-\text{S}-\text{F(eq)}$

Angulo $\text{F(ax)}-\text{S}-\text{F(eq)}$

AE2X3 - Angulos BrCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl_3

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

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

AE2X3 - Angulos BrF3

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF_3

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

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

AE2X3 - Angulos ClF3

Cómo son los ángulos de la molécula de ClF_3

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

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

AE2X3 - Angulos ClF3

Cómo son los ángulos de la molécula de ClF₃

Angulo F(ax)–Cl–F(ax)

Angulo F(ax)–Cl–F(eq)

AE2X3 - Angulos XeF3(+)

Cómo son los ángulos catión XeF₃⁺

Angulo F(ax)–Xe–F(ax)

Angulo F(ax)–Xe–F(eq)

AEX3 - Angulos MeNH2

Cómo son los ángulos de la molécula de MeNH₂

Angulo Me–N–H

Angulo H–N–H

AEX3 - Angulos MePhNH

Cómo son los ángulos de la molécula de MePhNH

Angulo Me–N–Ph

Angulo Ph–N–H

Angulo Me–N–H

AEX4 - Angulos SCI4

Cómo son los ángulos de la molécula de SCI₄

Angulo Cl(ax)–S–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–S–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–S–Cl(eq)

AEX4 - Angulos SF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₄

Angulo F(ax)–S–F(ax)

Angulo F(eq)–S–F(eq)

Angulo F(ax)–S–F(eq)

AEX4 - Angulos TeCl₄

Cómo son los ángulos de la molécula de TeCl₄

Angulo Cl(ax)–Te–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–Te–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–Te–Cl(eq)

AEX5 - Angulos BrCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl₅

Angulo Cl(eq)–Br–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–Br–Cl(eq)

AEX5 - Angulos BrF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF₅

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

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

AEX5 - Angulos IF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de IF₅

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

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

AEX5 - Angulos SbCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbCl₅²⁻

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

Angulo Cl(ax)–Sb–Cl(eq)

AEX5 - Angulos SbF₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbF₅²⁻

Angulo F(eq)–Sb–F(eq)

Angulo F(ax)–Sb–F(eq)

AEX5 - Angulos TeF₅(-)

Cómo son los ángulos del anión TeF₅⁻

Angulo F(eq)–Te–F(eq)

Angulo F(ax)–Te–F(eq)

Angulos comparados H₂O > H₂S > H₂Se > H₂Te

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H₂O

H₂S

H₂Se

H₂Te

Ángulos comparados H₂O > OF₂

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

H₂O

OF₂

Ángulos comparados NH₃ > NF₃

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH₃

NF₃

Ángulos comparados NH₃ > PH₃ > AsH₃ > SbH₃

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH₃

PH₃

AsH₃

SbH₃

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

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

NH₄(+)

PH₄(+)

AsH₄(+)

SbH₄(+)

AX₄ - Ángulos (CH₃)₃SnCl

Cómo son los ángulos de la molécula de (CH₃)₃SnCl

Ángulo CH₃-C-Cl

Ángulo CH₃-C-CH₃

AX4 - Angulos CH₂Cl₂

Cómo son los ángulos de la molécula de CH₂Cl₂

Angulo Cl–C–Cl

Angulo H–C–H

Angulo Cl–C–H

AX4 - Angulos CHCl₃

Cómo son los ángulos de la molécula de CHCl₃

Angulo H–C–Cl

Angulo Cl–C–Cl

AX5 - Angulos PCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PCl₅

Angulo Cl(ax)–P–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–P–Cl(eq)

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

AX5 - Angulos PF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PF₅

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

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

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

AX5 - Angulos SbCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl₅

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

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

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

AX5 - Angulos SbF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de SbF₅

Angulo F(ax)–Sb–F(ax)

Angulo F(eq)–Sb–F(eq)

Angulo F(ax)–Sb–F(eq)

AX6 - Angulos AlCl₆(3-)

Cómo son los ángulos del anión AlCl₆³⁻

Angulo Cl(ax)–Al–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–Al–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–Al–Cl(eq)

AX6 - Angulos AlF₆(3-)

Cómo son los ángulos del anión AlF₆³⁻

Angulo F(ax)–Al–F(ax)

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

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

AX6 - Angulos PCl_6^-

Cómo son los ángulos del anión PCl_6^-

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

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

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

AX6 - Angulos PF_6^-

Cómo son los ángulos del anión PF_6^-

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

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

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

AX6 - Angulos SCl₆

Cómo son los ángulos de la molécula de SCl₆

Angulo Cl(ax)–S–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–S–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–S–Cl(eq)

AX6 - Angulos SF₆

Cómo son los ángulos de la molécula de SF₆

Angulo F(ax)–S–F(ax)

Angulo F(eq)–S–F(eq)

Angulo F(ax)–S–F(eq)

AX6 - Angulos SiCl₆(2-)

Cómo son los ángulos del anión SiCl₆²⁻

Angulo Cl(ax)–Si–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–Si–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–Si–Cl(eq)

AX6 - Angulos SiF₆(2-)

Cómo son los ángulos del anión SiF₆²⁻

Angulo F(ax)–Si–F(ax)

Angulo F(eq)–Si–F(eq)

Angulo F(ax)–Si–F(eq)

AX6 - Angulos SnCl₆(2-)

Cómo son los ángulos del anión SnCl₆²⁻

Angulo Cl(ax)–Sn–Cl(ax)

Angulo Cl(eq)–Sn–Cl(eq)

Angulo Cl(ax)–Sn–Cl(eq)

AX6 - Angulos SnI6(2-)

Cómo son los ángulos del anión SnI_6^{2-}

Angulo I(ax)–Sn–I(ax)

Angulo I(eq)–Sn–I(eq)

Angulo I(ax)–Sn–I(eq)

1-x2 - AX2 - Estereoquímica BeH2

Cual es la estereoquímica del Be en el BeH_2

Lineal

Plano Trigonal

Tetraédrica

Bipirámide Trigonal

Octaédrica

1-x2 - AX2 - Geometría BeH2

Cual es la Geometría de la molécula de BeH_2

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

1-x3 - AX3 - Angulos BF3

Cómo son los ángulos de la molécula de BF_3

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

1-x3 - AX3 - Estereoquímica BF_3

Cual es la estereoquímica del B en el BF_3

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

1-x4 - AE2X2 - Angulos SnCl_2

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl_2

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

1-x4 - AE2X2 - Estereoquímica SnCl_2

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl_2

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

1-x4 - AE3X - Geometría HCl

Cual es la Geometría de la molécula de HCl

- Angular
- Lineal

No tiene sentido
Planar

1-x4 - AEX3 - Angulos PF3

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_3

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

1-x4 - AEX3 - Estereoquímica PF3

Cual es la estereoquímica del P en el PF_3

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

1-x4 - AX4 - Estereoquímica BH_4^-

Cual es la estereoquímica del B en el BH_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

1-x4 - AX4 - Polaridad BH_4^-

Cual es la polaridad del anión BH_4^-

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

1-x5 - AE2X3 - Hibridación CIF3

Cual es la hibridación del Cl en el CIF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x5 - AEX4 - Estereoquímica SF4

Cual es la estereoquímica del S en el SF₄

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

1-x5 - AX5 - Geometría SbCl5

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl₅

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

1-x6 - AE2X4 - Angulos ICl4(-)

Cómo son los ángulos del anión ICl₄⁻

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

1-x6 - AX6 - Polaridad PF6(-)

Cual es la polaridad del anión PF_6^-

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

2-x2 - AX2 - Pares electrónicos BeH_2

Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeH_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

2-x2 - AX2 - Polaridad BeCl_2

Cual es la polaridad de la molécula de BeCl_2

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

2-x3 - AX3 - Geometría BF_3

Cual es la Geometría de la molécula de BF_3

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

2-x3 - AX3 - Hibridación BF₃

Cual es la hibridación del B en el BF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x4 - AE2X2 - Geometría SF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SF₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

2-x4 - AE2X2 - Polaridad SF₂

Cual es la polaridad de la molécula de SF₂

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

2-x4 - AE3X - Polaridad HO(-)

Cual es la polaridad del anión HO⁻

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

2-x4 - AEX3 - Geometría AsCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsCl₃

- Geometría en T
- Plano Trigonal

Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Geometría en Y

2-x4 - AEX3 - Hibridación AsH3

Cual es la hibridación del As en el AsH₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

2-x4 - AX4 - Angulos AlCl4(-)

Cómo son los ángulos del anión AlCl₄⁻

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

2-x4 - AX4 - Polaridad AlCl4(-)

Cual es la polaridad del anión AlCl₄⁻

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

2-x5 - AE3X2 - Estereoquímica XeF2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF₂

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

2-x5 - AE3X2 - Hibridación XeF₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeF₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x5 - AEX4 - Geometría SCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SCl₄

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

2-x6 - AE2X4 - Hibridación XeF₄

Cual es la hibridación del Xe en el XeF₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

2-x6 - AX6 - Polaridad SF₆

Cual es la polaridad de la molécula de SF₆

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

AE2X2 - Angulos Cl₂O

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl_2O

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

AE2X2 - Angulos $\text{ClF}_2(+)$

Cómo son los ángulos del catión ClF_2^+

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

AE2X2 - Angulos $\text{ClF}_2(+)$

Cómo son los ángulos del catión ClF_2^+

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

AE2X2 - Angulos $\text{H}_2\text{F}(+)$

Cómo son los ángulos del catión H_2F^+

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

AE2X2 - Angulos H_2O

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2O

- Mayor de $109,5^\circ$
- Igual a $109,5^\circ$

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

AE2X2 - Angulos H2S

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2S

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

AE2X2 - Angulos H2Se

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2Se

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

AE2X2 - Angulos H2Te

Cómo son los ángulos de la molécula de H_2Te

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

AE2X2 - Angulos ICl_2^+

Cómo son los ángulos del catión ICl_2^+

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

AE2X2 - Angulos NH₂(-)

Cómo son los ángulos del anión NH₂⁻

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

AE2X2 - Angulos OF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de OF₂

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

AE2X2 - Angulos PH₂(-)

Cómo son los ángulos del anión PH₂⁻

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

AE2X2 - Angulos SCI₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SCI₂

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

AE2X2 - Angulos SF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SF

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

AE2X2 - Angulos SnCl2

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl_2

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

AE2X2 - Densidad de carga ClF2(+)

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

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

AE2X2 - Estereoquímica Cl2O

Cual es la estereoquímica del O en el Cl_2O

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica ClF2(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_2^+

Lineal
Plano Trigonal

Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica ClF₂⁺

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF₂⁺

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂F⁺

Cual es la estereoquímica del F en el H₂F⁺

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂O

Cual es la estereoquímica del O en el H₂O

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂S

Cual es la estereoquímica del S en el H₂S

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Estereoquímica H₂Se

Cual es la estereoquímica del Se en el H₂Se

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

AE2X2 - Estereoquímica H₂Te

Cual es la estereoquímica del Te en el H₂Te

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

AE2X2 - Estereoquímica ICl₂(+)

Cual es la estereoquímica del I en el ICl₂⁺

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

AE2X2 - Estereoquímica NH₂(-)

Cual es la estereoquímica del N en el NH₂⁻

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

AE2X2 - Estereoquímica OF₂

Cual es la estereoquímica del O en el OF_2

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

AE2X2 - Estereoquímica PH_2^-

Cual es la estereoquímica del P en el PH_2^-

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

AE2X2 - Estereoquímica SCI_2

Cual es la estereoquímica del S en el SCI_2

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

AE2X2 - Estereoquímica SF_2

Cual es la estereoquímica del S en el SF_2

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

AE2X2 - Estereoquímica SnCl_2

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl_2

- Lineal
- Plano Trigonal

Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X2 - Geometría Cl₂O

Cual es la Geometría de la molécula de Cl₂O

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE2X2 - Geometría ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la Geometría del catión ClF₂⁺

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE2X2 - Geometría ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la Geometría del catión ClF₂⁺

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE2X2 - Geometría H₂F⁽⁺⁾

Cual es la Geometría del catión H₂F⁺

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE2X2 - Geometría H₂O

Cual es la Geometría de la molécula de H₂O

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂S

Cual es la Geometría de la molécula de H₂S

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂Se

Cual es la Geometría de la molécula de H₂Se

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría H₂Te

Cual es la Geometría de la molécula de H₂Te

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría ICl₂(+)

Cual es la Geometría del catión ICl₂⁺

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Geometría NH₂(-)

Cual es la Geometría del anión NH₂⁻

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

AE2X2 - Geometría OF₂

Cual es la Geometría de la molécula de OF₂

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

AE2X2 - Geometría PH₂(-)

Cual es la Geometría del anión PH₂⁻

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

AE2X2 - Geometría SCI₂

Cual es la Geometría de la molécula de SCI₂

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

AE2X2 - Geometría SF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SF₂

Geometría en T

Lineal

Angular

Planar

AE2X2 - Geometría SnCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de SnCl₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE2X2 - Hibridación Cl₂O

Cual es la hibridación del O en el Cl₂O

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂F⁽⁺⁾

+

Cual es la hibridación del F en el H₂F

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂O

Cual es la hibridación del O en el H₂O

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂S

Cual es la hibridación del S en el H₂S

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂Se

Cual es la hibridación del Se en el H₂Se

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación H₂Te

Cual es la hibridación del Te en el H₂Te

- sp
- sp²

sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación ICl₂(+)

Cual es la hibridación del I en el ICl₂⁺

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación NH₂(-)

Cual es la hibridación del N en el NH₂⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación OF₂

Cual es la hibridación del O en el OF₂

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación PH₂(-)

Cual es la hibridación del P en el PH₂⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación SCI_2

Cual es la hibridación del S en el SCI_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación SF_2

Cual es la hibridación del S en el SF_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Hibridación SnCl_2

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X2 - Pares electrónicos Cl_2O

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el Cl_2O

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClF₂⁺Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClF₂⁺Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂F⁺Cuántos pares electrónicos rodean al F en el H₂F⁺

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂O

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el H₂O

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂S

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el H₂S

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂Se

Cuantos pares electrónicos rodean al Se en el H₂Se

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos H₂Te

Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el H₂Te

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ICl₂(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el ICl₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos NH₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH₂⁻

2

3
4
5
6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos OF₂

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el OF₂

2
3
4
5
6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos PH₂⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PH₂⁻

2
3
4
5
6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos SCI₂

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SCl_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos SF_2

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SF_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos SnCl_2

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl_2

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X2 - Polaridad Cl₂O

Cual es la polaridad de la molécula de Cl₂O

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

AE2X2 - Polaridad ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la polaridad del catión ClF₂⁺

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

AE2X2 - Polaridad ClF₂⁽⁺⁾

Cual es la polaridad del catión ClF₂⁺

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

AE2X2 - Polaridad H₂F⁽⁺⁾

Cual es la polaridad del catión H₂F⁺

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

AE2X2 - Polaridad H₂O

Cual es la polaridad de la molécula de H₂O

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

AE2X2 - Polaridad H₂S

Cual es la polaridad de la molécula de H₂S

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

AE2X2 - Polaridad H₂Se

Cual es la polaridad de la molécula de H₂Se

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

AE2X2 - Polaridad H₂Te

Cual es la polaridad de la molécula de H₂Te

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

AE2X2 - Polaridad ICl₂(+)

Cual es la polaridad del catión ICl₂⁺

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

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

AE2X2 - Polaridad OF₂

Cual es la polaridad de la molécula de OF₂

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

AE2X2 - Polaridad PH₂(-)

Cual es la polaridad del anión PH₂⁻

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

AE2X2 - Polaridad SCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de SCl₂

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

AE2X2 - Polaridad SF₂

Cual es la polaridad de la molécula de SF₂

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

AE2X2 - Polaridad SnCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de SnCl₂

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

AE2X3 - Distancias BrCl₃

Cómo son las distancias de la molécula de BrCl₃

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

AE2X3 - Distancias BrF₃

Cómo son las distancias de la molécula de BrF₃

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

AE2X3 - Distancias ClF₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClF₃

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

AE2X3 - Distancias ClF₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClF₃

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

No se puede saber

AE2X3 - Distancias XeF₃(+)

Cómo son las distancias del catión XeF₃⁺

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

AE2X3 - Estereoquímica BrCl₃

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl₃

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

AE2X3 - Estereoquímica BrF₃

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₃

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

AE2X3 - Estereoquímica ClF₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF₃

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

AE2X3 - Estereoquímica ClF₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_3

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

AE2X3 - Estereoquímica XeF_3^+

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF_3^+

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

AE2X3 - Geometría BrCl_3

Cual es la Geometría de la molécula de BrCl_3

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

AE2X3 - Geometría BrF_3

Cual es la Geometría de la molécula de BrF_3

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

AE2X3 - Geometría ClF_3

Cual es la Geometría de la molécula de ClF_3

- Geometría en T
- Plano Trigonal

Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Geometría en Y

AE2X3 - Geometría CIF₃

Cual es la Geometría de la molécula de CIF₃

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

AE2X3 - Geometría XeF₃(+)

Cual es la Geometría del catión XeF₃⁺

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

AE2X3 - Hibridación BrCl₃

Cual es la hibridación del Br en el BrCl₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X3 - Hibridación BrF₃

Cual es la hibridación del Br en el BrF₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X3 - Hibridación CIF3

Cual es la hibridación del Cl en el ClF_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación CIF3

Cual es la hibridación del Cl en el ClF_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Hibridación XeF3(+)

Cual es la hibridación del Xe en el XeF_3^+

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE2X3 - Pares electrónicos BrCl3

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X3 - Pares electrónicos BrF₃Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₃

2

3

4

5

6

7

8

AE2X3 - Pares electrónicos ClF₃Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₃

2

3

4

5

6

7

8

AE2X3 - Pares electrónicos ClF₃Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₃

2

3

4

5

6

7

8

AE2X3 - Polaridad BrCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de BrCl₃

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

AE2X3 - Polaridad BrF₃

Cual es la polaridad de la molécula de BrF₃

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

AE2X3 - Polaridad ClF₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClF₃

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

AE2X3 - Polaridad ClF₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClF₃

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

AE2X3 - Polaridad XeF₃(+)

Cual es la polaridad del catión XeF₃⁺

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

AE2X4 - Angulos BrF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BrF₄⁻

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

AE2X4 - Angulos BrI₄(-)

Cómo son los ángulos del anión BrI₄⁻

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

AE2X4 - Angulos ClF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión ClF₄⁻

- Igual a 90° y 180°
- Mayores de 90° y 180°
- Menores de 90° y 180°
- Los ecuatoriales menores de 120°

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

AE2X4 - Angulos CIF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión CIF₄⁻

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

AE2X4 - Angulos ICl₄(-)

Cómo son los ángulos del anión ICl₄⁻

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

AE2X4 - Angulos IF₄(-)

Cómo son los ángulos del anión IF₄⁻

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

AE2X4 - Angulos XeF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeF₄

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

AE2X4 - Distancias BrF_4^-

Cómo son las distancias del anión BrF_4^-

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

AE2X4 - Distancias BrI_4^-

Cómo son las distancias del anión BrI_4^-

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

AE2X4 - Distancias ClF_4^-

Cómo son las distancias del anión ClF_4^-

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

AE2X4 - Distancias ClF_4^-

Cómo son las distancias del anión ClF_4^-

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

AE2X4 - Distancias ICl₄(-)

Cómo son las distancias del anión ICl₄⁻

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

AE2X4 - Distancias IF₄(-)

Cómo son las distancias del anión IF₄⁻

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

AE2X4 - Distancias XeF₄

Cómo son las distancias de la molécula de XeF₄

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

AE2X4 - Estereoquímica BrF₄(-)

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₄⁻

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

AE2X4 - Estereoquímica BrI₄(-)

Cual es la estereoquímica del Br en el BrI₄⁻

- Lineal

Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ClF_4^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ClF_4^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClF_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica ICl_4^-

Cual es la estereoquímica del I en el ICl_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica IF_4^-

Cual es la estereoquímica del I en el IF_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE2X4 - Estereoquímica XeF₄

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF₄

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

AE2X4 - Geometría BrF₄(-)

Cual es la Geometría del anión BrF₄⁻

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

AE2X4 - Geometría BrI₄(-)

Cual es la Geometría del anión BrI₄⁻

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

AE2X4 - Geometría ClF₄(-)

Cual es la Geometría del anión ClF₄⁻

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

AE2X4 - Geometría CIF₄(-)

Cual es la Geometría del anión CIF₄⁻

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

AE2X4 - Geometría ICl₄(-)

Cual es la Geometría del anión ICl₄⁻

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

AE2X4 - Geometría IF₄(-)

Cual es la Geometría del anión IF₄⁻

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

AE2X4 - Geometría XeF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeF₄

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

AE2X4 - Hibridación BrF₄(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrF₄⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X4 - Hibridación BrI₄(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrI₄⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X4 - Hibridación ClF₄(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₄⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X4 - Hibridación ClF₄(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClF₄⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE2X4 - Hibridación ICl₄(-)

Cual es la hibridación del I en el ICl₄⁻

sp
sp²
sp³

sp3d
sp3d2

AE2X4 - Hibridación IF₄(-)

Cual es la hibridación del I en el IF₄⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X4 - Hibridación XeF₄

Cual es la hibridación del Xe en el XeF₄

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X4 - Pares electrónicos BrF₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₄⁻

2
3
4
5
6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos BrI₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrI₄⁻

2

- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos ClF₄⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos ClF₄⁻

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClF₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos ICl₄⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el ICl_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos IF_4^-

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Pares electrónicos XeF_4

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeF_4

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X4 - Polaridad BrF₄(-)

Cual es la polaridad del anión BrF₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad BrI₄(-)

Cual es la polaridad del anión BrI₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad ClF₄(-)

Cual es la polaridad del anión ClF₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad ClF₄(-)

Cual es la polaridad del anión ClF₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad ICl₄(-)

Cual es la polaridad del anión ICl₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad IF₄(-)

Cual es la polaridad del anión IF₄⁻

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

AE2X4 - Polaridad XeF₄

Cual es la polaridad de la molécula de XeF₄

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

AE3X - Angulos HBr

Cómo son los ángulos de la molécula de HBr

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

AE3X - Angulos HCl

Cómo son los ángulos de la molécula de HCl

90°

180°

No tiene sentido

120°

109,5°

AE3X - Angulos HF

Cómo son los ángulos de la molécula de HF

90°

180°

No tiene sentido

120°

109,5°

AE3X - Angulos HI

Cómo son los ángulos de la molécula de HI

90°

180°

No tiene sentido

120°

109,5°

AE3X - Angulos HO(-)

Cómo son los ángulos del anión HO⁻

90°

180°

No tiene sentido

120°

109,5°

AE3X - Estereoquímica HBr

Cual es la estereoquímica del Br en el HBr

Lineal

Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HCl

Cual es la estereoquímica del Cl en el HCl

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HF

Cual es la estereoquímica del F en el HF

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HI

Cual es la estereoquímica del I en el HI

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AE3X - Estereoquímica HO(-)

Cual es la estereoquímica del O en el HO⁻

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

AE3X - Geometría HBr

Cual es la Geometría de la molécula de HBr

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HCl

Cual es la Geometría de la molécula de HCl

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HF

Cual es la Geometría de la molécula de HF

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HI

Cual es la Geometría de la molécula de HI

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Geometría HO(-)

Cual es la Geometría del anión HO⁻

- Angular
- Lineal
- No tiene sentido
- Planar

AE3X - Hibridación HBr

Cual es la hibridación del Br en el HBr

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HCl

Cual es la hibridación del Cl en el HCl

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HF

Cual es la hibridación del F en el HF

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X - Hibridación HI

Cual es la hibridación del I en el HI

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE3X - Hibridación HO(-)

Cual es la hibridación del O en el HO⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE3X - Pares electrónicos HBr

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el HBr

2
3
4
5
6

7

8

AE3X - Pares electrónicos HCl

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el HCl

2
3
4
5
6

7

8

AE3X - Pares electrónicos HF

Cuantos pares electrónicos rodean al F en el HF

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE3X - Pares electrónicos HI

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el HI

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE3X - Pares electrónicos HO(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el HO⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE3X - Polaridad HBr

Cual es la polaridad de la molécula de HBr

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

AE3X - Polaridad HCl

Cual es la polaridad de la molécula de HCl

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

AE3X - Polaridad HF

Cual es la polaridad de la molécula de HF

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

AE3X - Polaridad HI

Cual es la polaridad de la molécula de HI

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

AE3X - Polaridad HO(-)

Cual es la polaridad del anión HO⁻

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

AE3X2 - Angulos BrF2(-)

Cómo son los ángulos del anión BrF_2^-

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

AE3X2 - Angulos ICl2(-)

Cómo son los ángulos del anión ICl_2^-

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

AE3X2 - Angulos IF2(-)

Cómo son los ángulos del anión IF_2^-

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

AE3X2 - Angulos XeCl2

Cómo son los ángulos de la molécula de XeCl_2

90°
109,5°
180°
120°

No se puede saber

AE3X2 - Angulos XeF2

Cómo son los ángulos de la molécula de XeF₂

90°

109,5°

180°

120°

No se puede saber

AE3X2 - Estereoquímica BrF₂(-)

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₂⁻

Lineal

Plano Trigonal

Tetraédrica

Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica ICl₂(-)

Cual es la estereoquímica del I en el ICl₂⁻

Lineal

Plano Trigonal

Tetraédrica

Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica IF₂(-)

Cual es la estereoquímica del I en el IF₂⁻

Lineal

Plano Trigonal

Tetraédrica

Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AE3X2 - Estereoquímica XeCl₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeCl₂

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

AE3X2 - Estereoquímica XeF₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeF₂

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

AE3X2 - Geometría BrF₂(-)

Cual es la Geometría del anión BrF₂⁻

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría ICl₂(-)

Cual es la Geometría del anión ICl₂⁻

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AE3X2 - Geometría IF₂(-)

Cual es la Geometría del anión IF₂⁻

- Geometría en T
- Lineal

Angular
Planar

AE3X2 - Geometría XeCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeCl₂

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE3X2 - Geometría XeF₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeF₂

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AE3X2 - Hibridación BrF₂(-)

Cual es la hibridación del Br en el BrF₂⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE3X2 - Hibridación ICl₂(-)

Cual es la hibridación del I en el ICl₂⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE3X2 - Hibridación IF₂(-)

Cual es la hibridación del I en el IF_2^-

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación XeCl_2

Cual es la hibridación del Xe en el XeCl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Hibridación XeF_2

Cual es la hibridación del Xe en el XeF_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AE3X2 - Pares electrónicos BrF_2^-

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF_2^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AE3X2 - Pares electrónicos ICl₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el ICl₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

AE3X2 - Pares electrónicos IF₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

AE3X2 - Pares electrónicos XeCl₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeCl₂

2

3

4

5

6

7

8

AE3X2 - Pares electrónicos XeF₂Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeF₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE3X2 - Polaridad BrF₂⁻Cual es la polaridad del anión BrF₂⁻

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

AE3X2 - Polaridad ICl₂⁻Cual es la polaridad del anión ICl₂⁻

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

AE3X2 - Polaridad IF₂⁻Cual es la polaridad del anión IF₂⁻

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

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

AE3X2 - Polaridad XeCl₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeCl₂

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

AE3X2 - Polaridad XeF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeF₂

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

AEX3 - Angulos AsCl₃

Cómo son los ángulos de la molécula de AsCl₃

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

AEX3 - Angulos AsH₃

Cómo son los ángulos de la molécula de AsH₃

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

AEX3 - Angulos H3O(+)

Cómo son los ángulos del catión H_3O^+

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

AEX3 - Angulos NCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de NCl_3

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

AEX3 - Angulos NF3

Cómo son los ángulos de la molécula de NF_3

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

AEX3 - Angulos NH3

Cómo son los ángulos de la molécula de NH_3

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

AEX3 - Angulos PCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de PCl_3

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

AEX3 - Angulos PF3

Cómo son los ángulos de la molécula de PF_3

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

AEX3 - Angulos PH3

Cómo son los ángulos de la molécula de PH_3

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

AEX3 - Angulos SbCl3

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl_3

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

AEX3 - Angulos SbH3

Cómo son los ángulos de la molécula de SbH_3

Mayores de $109,5^\circ$
Menores de 120°
Menores de $109,5^\circ$

Mayores de 120°
No se puede saber

AEX3 - Angulos SnCl₃(-)

Cómo son los ángulos del anión SnCl₃⁻

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

AEX3 - Estereoquímica AsCl₃

Cual es la estereoquímica del As en elAsCl₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica AsH₃

Cual es la estereoquímica del As en el AsH₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica H₃O(+)

Cual es la estereoquímica del O en el H₃O⁺

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica MeNH₂

Cual es la estereoquímica del N en el MeNH₂

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

AEX3 - Estereoquímica MePhNH

Cual es la estereoquímica del N en el MePhNH

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

AEX3 - Estereoquímica NCl₃

Cual es la estereoquímica del N en el NCl₃

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

AEX3 - Estereoquímica NF₃

Cual es la estereoquímica del N en el NF₃

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

AEX3 - Estereoquímica NH₃

Cual es la estereoquímica del N en el NH₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PCl_3

Cual es la estereoquímica del P en el PCl_3

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PF_3

Cual es la estereoquímica del P en el PF_3

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica PH_3

Cual es la estereoquímica del P en el PH_3

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SbCl_3

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl_3

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica SbH₃

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbH₃

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

AEX3 - Estereoquímica SnCl₃(-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₃⁻

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

AEX3 - Geometría AsCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsCl₃

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

AEX3 - Geometría AsH₃

Cual es la Geometría de la molécula de AsH₃

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

AEX3 - Geometría H₃O⁺

Cual es la Geometría del catión H₃O⁺

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

AEX3 - Geometría MeNH₂

Cual es la Geometría de la molécula de MeNH₂

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

AEX3 - Geometría MePhNH

Cual es la Geometría de la molécula de MePhNH

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

AEX3 - Geometría NCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de NCl₃

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

AEX3 - Geometría NF₃

Cual es la Geometría de la molécula de NF₃

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

AEX3 - Geometría NH₃

Cual es la Geometría de la molécula de NH₃

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

AEX3 - Geometría PCI₃

Cual es la Geometría de la molécula de PCI₃

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

AEX3 - Geometría PF₃

Cual es la Geometría de la molécula de PF₃

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

AEX3 - Geometría PH₃

Cual es la Geometría de la molécula de PH₃

Geometría en T
Plano Trigonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal

Geometría en Y

AEX3 - Geometría SbCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl₃

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

AEX3 - Geometría SbH₃

Cual es la Geometría de la molécula de SbH₃

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

AEX3 - Geometría SnCl₃(-)

Cual es la Geometría del anión SnCl₃⁻

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

AEX3 - Hibridación AsCl₃

Cual es la hibridación del As en el AsCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación AsH3

Cual es la hibridación del As en el AsH₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación H3O(+)

Cual es la hibridación del O en el H₃O⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación MeNH2

Cual es la hibridación del N en el MeNH₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación MePhNH

Cual es la hibridación del N en el MePhNH

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX3 - Hibridación NCl3

Cual es la hibridación del N en el NCl₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX3 - Hibridación NF₃

Cual es la hibridación del N en el NF₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX3 - Hibridación NH₃

Cual es la hibridación del N en el NH₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX3 - Hibridación PCl₃

Cual es la hibridación del P en el PCl₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX3 - Hibridación PF₃

Cual es la hibridación del P en el PF₃

sp
sp²
sp³
sp³d

sp3d2

AEX3 - Hibridación PH3

Cual es la hibridación del P en el PH₃

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SbCl3

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl₃

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SbH3

Cual es la hibridación del Sb en el SbH₃

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SnCl3(-)

Cual es la hibridación del Snen el SnCl₃⁻

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Pares electrónicos AsCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos AsH₃

Cuantos pares electrónicos rodean al As en el AsH₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos H₃O⁺

Cuantos pares electrónicos rodean al O en el H₃O⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos MeNH₂

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el MeNH₂

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos MePhNH

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el MePhNH

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos NCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NCl₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos NF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NF₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos NH₃

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PCI₃

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCI₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PF₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos PH₃

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PH₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SbCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SbH₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbH₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SnCl₃(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₃⁻

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Polaridad AsCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de AsCl₃

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

AEX3 - Polaridad AsH₃

Cual es la polaridad de la molécula de AsH₃

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

AEX3 - Polaridad H₃O(+)

Cual es la polaridad del catión H₃O⁺

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

AEX3 - Polaridad MeNH₂

Cual es la polaridad de la molécula de MeNH₂

Apolar por simetría
Apolar por convenio
Polar aproximadamente en la dirección del par solitario
Polar en la dirección del metilo
Polar en la dirección de la bisectriz de los hidrógenos

AEX3 - Polaridad MePhNH

Cual es la polaridad de la molécula de MePhNH

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

Polar en la dirección del metilo
Polar en la dirección del fenilo
Polar en la dirección del hidrógeno

AEX3 - Polaridad NCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de NCl₃

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

AEX3 - Polaridad NF₃

Cual es la polaridad de la molécula de NF₃

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

AEX3 - Polaridad NH₃

Cual es la polaridad de la molécula de NH₃

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

AEX3 - Polaridad PCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de PCl₃

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

AEX3 - Polaridad PF₃

Cual es la polaridad de la molécula de PF₃

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

AEX3 - Polaridad PH₃

Cual es la polaridad de la molécula de PH₃

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

AEX3 - Polaridad SbCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de SbCl₃

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

AEX3 - Polaridad SbH₃

Cual es la polaridad de la molécula de SbH₃

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

AEX3 - Polaridad SnCl₃(-)

Cual es la polaridad del anión SnCl₃⁻

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

AEX4 - Distancias SCI_4

Cómo son las distancias de la molécula de SCI_4

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

AEX4 - Distancias SF_4

Cómo son las distancias de la molécula de SF_4

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

AEX4 - Distancias TeCl_4

Cómo son las distancias de la molécula de TeCl_4

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

AEX4 - Estereoquímica SCI_4

Cual es la estereoquímica del S en el SCI_4

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica SF₄

Cual es la estereoquímica del S en el SF₄

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

AEX4 - Estereoquímica TeCl₄

Cual es la estereoquímica del Te en el TeCl₄

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

AEX4 - Geometría SCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SCl₄

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

AEX4 - Geometría SF₄

Cual es la Geometría de la molécula de SF₄

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

AEX4 - Geometría TeCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de TeCl_4

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

AEX4 - Hibridación SCI_4

Cual es la hibridación del S en el SCI_4

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación SF_4

Cual es la hibridación del S en el SF_4

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Hibridación TeCl_4

Cual es la hibridación del Te en el TeCl_4

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX4 - Pares electrónicos SCI_4

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SCI_4

2

- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX4 - Pares electrónicos SF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SF₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX4 - Pares electrónicos TeCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeCl₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX4 - Polaridad SCI₄

Cual es la polaridad de la molécula de SCl_4

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

AEX4 - Polaridad SF_4

Cual es la polaridad de la molécula de SF_4

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

AEX4 - Polaridad TeCl_4

Cual es la polaridad de la molécula de TeCl_4

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

AEX5 - Angulos BrCl_5

Cómo son los ángulos de la molécula de BrCl_5

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

AEX5 - Angulos BrF_5

Cómo son los ángulos de la molécula de BrF_5

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

AEX5 - Angulos IF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de IF₅

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

AEX5 - Angulos SbCl₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbCl₅²⁻

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

AEX5 - Angulos SbF₅(2-)

Cómo son los ángulos del anión SbF₅²⁻

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

AEX5 - Angulos TeF5(-)

Cómo son los ángulos del anión TeF_5^-

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

AEX5 - Distancias BrCl5

Cómo son las distancias de la molécula de BrCl_5

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

AEX5 - Distancias BrF5

Cómo son las distancias de la molécula de BrF_5

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

AEX5 - Distancias IF5

Cómo son las distancias de la molécula de IF_5

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

AEX5 - Distancias SbCl5(2-)

Cómo son las distancias del anión SbCl_5^{2-}

- Todas iguales

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

AEX5 - Distancias SbF₅(2-)

Cómo son las distancias del anión SbF₅²⁻

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

AEX5 - Distancias TeF₅(-)

Cómo son las distancias del anión TeF₅⁻

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

AEX5 - Estereoquímica BrCl₅

Cual es la estereoquímica del Br en el BrCl₅

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica BrF₅

Cual es la estereoquímica del Br en el BrF₅

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX5 - Estereoquímica IF₅

Cual es la estereoquímica del I en el IF₅

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

AEX5 - Estereoquímica SbCl₅(2-)

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl₅²⁻

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

AEX5 - Estereoquímica SbF₅(2-)

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbF₅²⁻

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

AEX5 - Estereoquímica TeF₅(-)

Cual es la estereoquímica del Te en el TeF₅⁻

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

AEX5 - Geometría BrCl₅

Cual es la Geometría de la molécula de BrCl₅

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AEX5 - Geometría BrF₅

Cual es la Geometría de la molécula de BrF₅

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AEX5 - Geometría IF₅

Cual es la Geometría de la molécula de IF₅

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AEX5 - Geometría SbCl₅(2-)

Cual es la Geometría del anión SbCl₅²⁻

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AEX5 - Geometría SbF₅(2-)

Cual es la Geometría del anión SbF₅²⁻

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal

Disfenoidal

AEX5 - Geometría TeF_5^-

Cual es la Geometría del anión TeF_5^-

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

AEX5 - Hibridación BrCl_5

Cual es la hibridación del Br en el BrCl_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación BrF_5

Cual es la hibridación del Br en el BrF_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación IF_5

Cual es la hibridación del I en el IF_5

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación SbCl₅(²⁻)

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl₅²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación SbF₅(²⁻)

Cual es la hibridación del Sb en el SbF₅²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación TeF₅(⁻)

Cual es la hibridación del Te en el TeF₅⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Pares electrónicos BrCl₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrCl₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AEX5 - Pares electrónicos BrF₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Br en el BrF₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos IF₅

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IF₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos SbCl₅(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl₅²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos SbF₅(2-)Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbF₅²⁻

2

3

4

5

6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos TeF₅(-)Cuantos pares electrónicos rodean al Te en el TeF₅⁻

2

3

4

5

6

7

8

AEX5 - Polaridad BrCl₅Cual es la polaridad de la molécula de BrCl₅

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace axial

Polar en la dirección del enlace ecuatorial

No se puede saber

AEX5 - Polaridad BrF₅

Cual es la polaridad de la molécula de BrF₅

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

AEX5 - Polaridad IF₅

Cual es la polaridad de la molécula de IF₅

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

AEX5 - Polaridad SbCl₅(2-)

Cual es la polaridad del anión SbCl₅²⁻

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

AEX5 - Polaridad SbF₅(2-)

Cual es la polaridad del anión SbF₅²⁻

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

No se puede saber

AEX5 - Polaridad TeF_5^-

Cual es la polaridad del anión TeF_5^-

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

AX2 - Angulos BeCl_2

Cómo son los ángulos de la molécula de BeCl_2

- Angular menor de $109,5^\circ$
- Angular entre $109,5^\circ$ y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Angulos BeClF

Cómo son los ángulos de la molécula de BeClF

- Angular menor de $109,5^\circ$
- Angular entre $109,5^\circ$ y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Angulos BeH_2

Cómo son los ángulos de la molécula de BeH_2

- Angular menor de $109,5^\circ$
- Angular entre $109,5^\circ$ y 120°
- Lineal 180°
- Angular mayor de 120°
- No se puede saber

AX2 - Estereoquímica BeCl₂

Cual es la estereoquímica del Be en el BeCl₂

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

AX2 - Estereoquímica BeClF

Cual es la estereoquímica del Be en el BeClF

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

AX2 - Estereoquímica BeH₂

Cual es la estereoquímica del Be en el BeH₂

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

AX2 - Geometría BeCl₂

Cual es la Geometría de la molécula de BeCl₂

- Geometría en T
- Lineal
- Angular
- Planar

AX2 - Geometría BeClF

Cual es la Geometría de la molécula de BeClF

- Geometría en T

Lineal
Angular
Planar

AX2 - Geometría BeH₂

Cual es la Geometría de la molécula de BeH₂

Geometría en T
Lineal
Angular
Planar

AX2 - Hibridación BeCl₂

Cual es la hibridación del Be en el BeCl₂

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX2 - Hibridación BeClF

Cual es la hibridación del Be en el BeClF

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX2 - Hibridación BeH₂

Cual es la hibridación del Be en el BeH₂

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX2 - Pares electrónicos BeCl₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Be en el BeCl₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX2 - Pares electrónicos BeClF

Cuántos pares electrónicos rodean al Be en el BeClF

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX2 - Pares electrónicos BeH₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Be en el BeH₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX2 - Polaridad BeCl₂Cual es la polaridad de la molécula de BeCl₂

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

AX2 - Polaridad BeClF

Cual es la polaridad de la molécula de BeClF

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

AX2 - Polaridad BeH₂Cual es la polaridad de la molécula de BeH₂

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

AX3 - Angulos AlCl₃Cómo son los ángulos de la molécula de AlCl₃

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

AX3 - Angulos B(OH)₃

Cómo son los ángulos de la molécula de $B(OH)_3$

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

AX3 - Angulos BCl_3

Cómo son los ángulos de la molécula de BCl_3

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

AX3 - Angulos BF_3

Cómo son los ángulos de la molécula de BF_3

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

AX3 - Estereoquímica $AlCl_3$

Cual es la estereoquímica del Al en el $AlCl_3$

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

AX3 - Estereoquímica $B(OH)_3$

Cual es la estereoquímica del B en el $B(OH)_3$

- Lineal

Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Estereoquímica BCl₃

Cual es la estereoquímica del B en el BCl₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Estereoquímica BF₃

Cual es la estereoquímica del B en el BF₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Geometría AlCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de AlCl₃

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

AX3 - Geometría B(OH)₃

Cual es la Geometría de la molécula de B(OH)₃

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

AX3 - Geometría BCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de BCl₃

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

AX3 - Geometría BF₃

Cual es la Geometría de la molécula de BF₃

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

AX3 - Hibridación AlCl₃

Cual es la hibridación del Al en el AlCl₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación B(OH)₃

Cual es la hibridación del B en el B(OH)₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación BCl₃

Cual es la hibridación del B en el BCl_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación BF_3

Cual es la hibridación del B en el BF_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Pares electrónicos AlCl_3

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AX3 - Pares electrónicos B(OH)_3

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el B(OH)_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

8

AX3 - Pares electrónicos BCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos BF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BF₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Polaridad AlCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de AlCl₃

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

AX3 - Polaridad B(OH)₃

Cual es la polaridad de la molécula de B(OH)₃

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

AX3 - Polaridad BCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de BCl₃

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

AX3 - Polaridad BF₃

Cual es la polaridad de la molécula de BF₃

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

AX4 - Angulos AlCl₄(-)

Cómo son los ángulos del anión AlCl₄⁻

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

AX4 - Angulos BeF₄(2-)

Cómo son los ángulos del anión BeF_4^{2-}

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

AX4 - Angulos BF_4^-

Cómo son los ángulos del anión BF_4^-

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

AX4 - Angulos BH_4^-

Cómo son los ángulos del anión BH_4^-

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

AX4 - Angulos CCl_4

Cómo son los ángulos de la molécula de CCl_4

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

AX4 - Angulos CF_4

Cómo son los ángulos de la molécula de CF_4

- Mayores de $109,5^\circ$
- Menores de $109,5^\circ$

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

AX4 - Angulos CH₄

Cómo son los ángulos de la molécula de CH₄

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

AX4 - Angulos GeH₄

Cómo son los ángulos de la molécula de GeH₄

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

AX4 - Angulos NF₄(+)

Cómo son los ángulos del catión NF₄⁺

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

AX4 - Angulos NH₄(+)

Cómo son los ángulos del catión NH₄⁺

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

AX4 - Angulos PbH4

Cómo son los ángulos de la molécula de PbH_4

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

AX4 - Angulos PCl_4^+

Cómo son los ángulos del catión PCl_4^+

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

AX4 - Angulos PH_4^+

Cómo son los ángulos del catión PH_4^+

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

AX4 - Angulos SiCl_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SiCl_4

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

AX4 - Angulos SiF_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SiF_4

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

AX4 - Angulos SiH_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SiH_4

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

AX4 - Angulos SnCl_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SnCl_4

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

AX4 - Angulos SnH_4

Cómo son los ángulos de la molécula de SnH_4

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

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

Cual es la estereoquímica del Sn en el $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

- Lineal
- Plano Trigonal

Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica AlCl_4^-

Cual es la estereoquímica del Al en el AlCl_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BeF_4^{2-}

Cual es la estereoquímica del Be en el BeF_4^{2-}

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BF_4^-

Cual es la estereoquímica del B en el BF_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica BH_4^-

Cual es la estereoquímica del B en el BH_4^-

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica CCl₄

Cual es la estereoquímica del C en el CCl₄

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

AX4 - Estereoquímica CF₄

Cual es la estereoquímica del C en el CF₄

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

AX4 - Estereoquímica CH₂Cl₂

Cual es la estereoquímica del C en el CH₂Cl₂

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

AX4 - Estereoquímica CH₄

Cual es la estereoquímica del C en el CH₄

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

AX4 - Estereoquímica CHCl₃

Cual es la estereoquímica del C en el CHCl_3

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

AX4 - Estereoquímica GeH_4

Cual es la estereoquímica del Ge en el GeH_4

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

AX4 - Estereoquímica NF_4^+

Cual es la estereoquímica del N en el NF_4^+

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

AX4 - Estereoquímica NH_4^+

Cual es la estereoquímica del N en el NH_4^+

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

AX4 - Estereoquímica PbH_4

Cual es la estereoquímica del Pb en el PbH_4

- Lineal
- Plano Trigonal

Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica PCl_4^+

Cual es la estereoquímica del P en el PCl_4^+

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica PH_4^+

Cual es la estereoquímica del P en el PH_4^+

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiCl_4

Cual es la estereoquímica del Si en el SiCl_4

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiF_4

Cual es la estereoquímica del Si en el SiF_4

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica SiH₄

Cual es la estereoquímica del Si en el SiH₄

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

AX4 - Estereoquímica SnCl₄

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₄

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

AX4 - Estereoquímica SnH₄

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnH₄

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

AX4 - Geometría (CH₃)₃SnCl

Cual es la Geometría de la molécula de (CH₃)₃SnCl

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

AX4 - Geometría AlCl₄⁻

Cual es la Geometría del anión AlCl₄⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BeF₄(2-)

Cual es la geometría del anión BeF₄²⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BF₄(-)

Cual es la geometría del anión BF₄⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría BH₄(-)

Cual es la geometría del anión BH₄⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de CCl₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada

Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CF₄

Cual es la Geometría de la molécula de CF₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CH₂Cl₂

Cual es la Geometría de la molécula de CH₂Cl₂

Plano cuadrada
Tetraédrica regular
Tetraédrica deformada
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CH₄

Cual es la Geometría de la molécula de CH₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría CHCl₃

Cual es la Geometría de la molécula de CHCl₃

Plano cuadrada
Tetraédrica regular
Tetraédrica deformada
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría GeH₄

Cual es la Geometría de la molécula de GeH₄

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

AX4 - Geometría NF₄(+)

Cual es la geometría del catión NF₄⁺

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

AX4 - Geometría NH₄(+)

Cual es la geometría del catión NH₄⁺

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

AX4 - Geometría PbH₄

Cual es la Geometría de la molécula de PbH₄

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

AX4 - Geometría PCI₄(+)

Cual es la geometría del catión PCI⁺

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría PH₄(+)

Cual es la geometría del catión PH₄⁺

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiCl₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiF₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiF₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiH₄

Cual es la Geometría de la molécula de SiH₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada

Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SnCl₄

Cual es la Geometría de la molécula de SnCl₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SnH₄

Cual es la Geometría de la molécula de SnH₄

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Hibridación (CH₃)₃SnCl

Cual es la hibridación del Sn en el (CH₃)₃SnCl

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX4 - Hibridación AlCl₄⁻

Cual es la hibridación del Al en el AlCl₄⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX4 - Hibridación BeF₄(2-)

Cual es la hibridación del Be en el BeF₄²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación BF₄(-)

Cual es la hibridación del B en el BF₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación BH₄(-)

Cual es la hibridación del B en el BH₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CCl₄

Cual es la hibridación del C en el CCl₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CF₄

Cual es la hibridación del C en el CF_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CH_2Cl_2

Cual es la hibridación del C en el CH_2Cl_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CH_4

Cual es la hibridación del C en el CH_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación CHCl_3

Cual es la hibridación del C en el CHCl_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación GeH_4

Cual es la hibridación del Ge en el GeH_4

- sp
- sp²

sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación NF₄(+)

Cual es la hibridación del N en el NF₄⁺

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación NH₄(+)

Cual es la hibridación del N en el NH₄⁺

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación PbH₄

Cual es la hibridación del Pb en el PbH₄

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación PCI₄(+)

Cual es la hibridación del P en el PCI₄⁺

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación PH₄(+)

Cual es la hibridación del P en el PH₄⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SiCl₄

Cual es la hibridación del Si en el SiCl₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SiF₄

Cual es la hibridación del Si en el SiF₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SiH₄

Cual es la hibridación del Si en el SiH₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SnCl₄

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación SnH_4

Cual es la hibridación del Sn en el SnH_4

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

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

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el $(\text{CH}_3)_3\text{SnCl}$

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AX4 - Pares electrónicos AlCl_4^-

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl_4^-

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos BeF₄(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Be en el BeF₄²⁻

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos BF₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BF₄⁻

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos BH₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al B en el BH₄⁻

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos CCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CCl₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos CF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CF₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos CH₂Cl₂

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CH₂Cl₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos CH₄

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CH₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos CHCl₃

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CHCl₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos GeH₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Ge en el GeH_4

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos $\text{NH}_4(+)$

Cuantos pares electrónicos rodean al N en el NH_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos PbH_4

Cuantos pares electrónicos rodean al Pb en el PbH_4

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos PCl_4^+

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos PH_4^+

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PH_4^+

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SiCl_4

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiCl_4

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SiF₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiF₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SiH₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiH₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SnCl₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SnH₄

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnH₄

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Polaridad (CH₃)₃SnCl

Cual es la polaridad de la molécula de (CH₃)₃SnCl

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del enlace Sn–Cl

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad AlCl₄(-)

Cual es la polaridad del anión AlCl₄⁻

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

AX4 - Polaridad BeF₄(2-)

Cual es la polaridad del anión BeF_4^{2-}

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

AX4 - Polaridad BF_4^-

Cual es la polaridad del anión BF_4^-

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

AX4 - Polaridad BH_4^-

Cual es la polaridad del anión BH_4^-

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

AX4 - Polaridad CCl_4

Cual es la polaridad de la molécula de CCl_4

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

AX4 - Polaridad CF_4

Cual es la polaridad de la molécula de CF_4

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

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

AX4 - Polaridad CH₂Cl₂

Cual es la polaridad de la molécula de CH₂Cl₂

Apolar por simetría
Apolar por convenio
Polar en la dirección de la bisectriz H–C–H y Cl–C–Cl
Polar en la dirección de enlace C–Cl
Polar en la dirección del enlace C–H

AX4 - Polaridad CH₄

Cual es la polaridad de la molécula de CH₄

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

AX4 - Polaridad CHCl₃

Cual es la polaridad de la molécula de CHCl₃

Apolar por simetría
Apolar por convenio
Polar en la dirección del enlace C–H
Polar en la dirección de enlace C–Cl
No se puede predecir

AX4 - Polaridad GeH₄

Cual es la polaridad de la molécula de GeH₄

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

AX4 - Polaridad NF₄(+)

Cual es la polaridad del catión NF₄⁺

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

AX4 - Polaridad NH₂(-)

Cual es la polaridad del anión NH₂⁻

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

AX4 - Polaridad NH₄(+)

Cual es la polaridad del catión NH₄⁺

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

AX4 - Polaridad PbH₄

Cual es la polaridad de la molécula de PbH₄

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

AX4 - Polaridad PCI₄(+)

+

Cual es la polaridad del catión PCl_4

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

AX4 - Polaridad $\text{PH}_4(+)$

Cual es la polaridad del catión PH_4^+

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

AX4 - Polaridad SiCl_4

Cual es la polaridad de la molécula de SiCl_4

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

AX4 - Polaridad SiF_4

Cual es la polaridad de la molécula de SiF_4

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

AX4 - Polaridad SiH_4

Cual es la polaridad de la molécula de SiH_4

- Apolar por simetría
- Apolar por convenio

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

AX4 - Polaridad SnCl₄

Cual es la polaridad de la molécula de SnCl₄

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

AX4 - Polaridad SnH₄

Cual es la polaridad de la molécula de SnH₄

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

AX5 - Angulos PCI₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PCI₅

90°, 120° y 180°
Mayores de 90°, 120° y 180°
Menores de 90°, 120° y 180°
Los ecuatoriales menores de 120°
Los ecuatoriales mayores de 120°
Ecuatorial/Axial menor de 90°
Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos PF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de PF₅

90°, 120° y 180°
Mayores de 90°, 120° y 180°
Menores de 90°, 120° y 180°
Los ecuatoriales menores de 120°

Los ecuatoriales mayores de 120°
Ecuatorial/Axial menor de 90°
Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos SbCl₅

Cómo son los ángulos de la molécula de SbCl₅

90°, 120° y 180°
Mayores de 90°, 120° y 180°
Menores de 90°, 120° y 180°
Los ecuatoriales menores de 120°
Los ecuatoriales mayores de 120°
Ecuatorial/Axial menor de 90°
Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Angulos SbF₅

Cómo son los ángulos de la molécula de SbF₅

90°, 120° y 180°
Mayores de 90°, 120° y 180°
Menores de 90°, 120° y 180°
Los ecuatoriales menores de 120°
Los ecuatoriales mayores de 120°
Ecuatorial/Axial menor de 90°
Ecuatorial/Axial mayor de 90°

AX5 - Estereoquímica PCl₅

Cual es la estereoquímica del P en el PCl₅

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX5 - Estereoquímica PF₅

Cual es la estereoquímica del P en el PF₅

Lineal
Plano Trigonal

Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX5 - Estereoquímica SbCl₅

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbCl₅

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX5 - Estereoquímica SbF₅

Cual es la estereoquímica del Sb en el SbF₅

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX5 - Geometría PCl₅

Cual es la Geometría de la molécula de PCl₅

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AX5 - Geometría PF₅

Cual es la Geometría de la molécula de PF₅

Pirámite de base cuadrada
Pirámite Tetragonal
Pirámite Trigonal
Bipirámide Trigonal
Disfenoidal

AX5 - Geometría SbCl₅

Cual es la Geometría de la molécula de SbCl₅

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

AX5 - Geometría SbF₅

Cual es la Geometría de la molécula de SbF₅

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

AX5 - Hibridación PCI₅

Cual es la hibridación del P en el PCI₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación PF₅

Cual es la hibridación del P en el PF₅

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación SbCl₅

Cual es la hibridación del Sb en el SbCl₅

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX5 - Hibridación SbF₅

Cual es la hibridación del Sb en el SbF₅

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX5 - Pares electrónicos PCI₅

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCI₅

2
3
4
5
6

7

8

AX5 - Pares electrónicos PF₅

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PF₅

2
3
4
5
6

7

8

AX5 - Pares electrónicos SbCl₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbCl₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares electrónicos SbF₅

Cuantos pares electrónicos rodean al Sb en el SbF₅

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Polaridad PCI₅

Cual es la polaridad de la molécula de PCI₅

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

AX5 - Polaridad PF₅

Cual es la polaridad de la molécula de PF₅

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

AX5 - Polaridad SbCl₅

Cual es la polaridad de la molécula de SbCl₅

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

AX5 - Polaridad SbF₅

Cual es la polaridad de la molécula de SbF₅

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

AX6 - Distancias AlCl₆(3-)

Cómo son las distancias del anión AlCl₆³⁻

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

AX6 - Distancias AlF₆(3-)

Cómo son las distancias del anión AlF₆³⁻

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

AX6 - Distancias PCl_6^-

Cómo son las distancias del anión PCl_6^-

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

AX6 - Distancias PF_6^-

Cómo son las distancias del anión PF_6^-

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

AX6 - Distancias SCl_6

Cómo son las distancias de la molécula de SCl_6

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

AX6 - Distancias SF_6

Cómo son las distancias de la molécula de SF_6

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

AX6 - Distancias SiCl_6^{2-}

Cómo son las distancias del anión SiCl_6^{2-}

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

AX6 - Distancias SiF_6^{2-}

Cómo son las distancias del anión SiF_6^{2-}

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

AX6 - Distancias SnCl_6^{2-}

Cómo son las distancias del anión SnCl_6^{2-}

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

AX6 - Distancias SnI_6^{2-}

Cómo son las distancias del anión SnI_6^{2-}

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

AX6 - Estereoquímica AlCl_6^{3-}

Cual es la estereoquímica del Al en el AlCl_6^{3-}

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

AX6 - Estereoquímica AlF_6^{3-}

Cual es la estereoquímica del Al en el AlF_6^{3-}

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

AX6 - Estereoquímica PCl_6^-

Cual es la estereoquímica del P en el PCl_6^-

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

AX6 - Estereoquímica PF_6^-

Cual es la estereoquímica del P en el PF_6^-

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

AX6 - Estereoquímica SCl_6

Cual es la estereoquímica del S en el SCl_6

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

AX6 - Estereoquímica SF_6

Cual es la estereoquímica del S en el SF₆

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

AX6 - Estereoquímica SiCl₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiCl₆²⁻

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

AX6 - Estereoquímica SiF₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiF₆²⁻

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

AX6 - Estereoquímica SnCl₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnCl₆²⁻

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

AX6 - Estereoquímica SnI₆(2-)

Cual es la estereoquímica del Sn en el SnI₆²⁻

- Lineal

Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX6 - Geometría AlCl_6^{3-}

Cual es la Geometría del anión AlCl_6^{3-}

Pirámide Pentagonal
Bipirámide Trigonal
Octaédrica regular
Octaédrica deformada
Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría AlF_6^{3-}

Cual es la Geometría del anión AlF_6^{3-}

Pirámide Pentagonal
Bipirámide Trigonal
Octaédrica regular
Octaédrica deformada
Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría PCl_6^-

Cual es la Geometría del anión PCl_6^-

Pirámide Pentagonal
Bipirámide Trigonal
Octaédrica regular
Octaédrica deformada
Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría PF_6^-

Cual es la Geometría del anión PF_6^-

Pirámide Pentagonal
Bipirámide Trigonal
Octaédrica regular
Octaédrica deformada

Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SCl₆

Cual es la Geometría de la molécula de SCl₆

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SF₆

Cual es la Geometría de la molécula de SF₆

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SiCl₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SiCl₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SiF₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SiF₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SnCl₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SnCl₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Geometría SnI₆(2-)

Cual es la Geometría del anión SnI₆²⁻

- Pirámide Pentagonal
- Bipirámide Trigonal
- Octaédrica regular
- Octaédrica deformada
- Bipirámite Tetragonal

AX6 - Hibridación AlCl₆(3-)

Cual es la hibridación del Al en el AlCl₆³⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación AlF₆(3-)

Cual es la hibridación del Al en el AlF₆³⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX6 - Hibridación PCl₆(-)

Cual es la hibridación del P en el PCl₆⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación PF₆(-)

Cual es la hibridación del P en el PF₆⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SCl₆

Cual es la hibridación del S en el SCl₆

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SF₆

Cual es la hibridación del S en el SF₆

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SiCl₆(2-)

Cual es la hibridación del Si en el SiCl₆²⁻

sp
sp2
sp3

sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SiF₆(2-)

Cual es la hibridación del Si en el SiF₆²⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SnCl₆(2-)

Cual es la hibridación del Sn en el SnCl₆²⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Hibridación SnI₆(2-)

Cual es la hibridación del Sn en el SnI₆²⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX6 - Pares electrónicos AlCl₆(3-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlCl₆³⁻

2
3
4
5
6

7

8

AX6 - Pares electrónicos $\text{AlF}_6(3-)$

Cuantos pares electrónicos rodean al Al en el AlF_6^{3-}

2

3

4

5

6

7

8

AX6 - Pares electrónicos $\text{PCl}_6(-)$

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PCl_6^-

2

3

4

5

6

7

8

AX6 - Pares electrónicos $\text{PF}_6(-)$

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el PF_6^-

2

3

4

5

6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SCl₆

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SCl₆

2

3

4

5

6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SF₆

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SF₆

2

3

4

5

6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SiCl₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiCl₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SiF₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiF₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SnCl₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnCl₆²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX6 - Pares electrónicos SnI₆(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Sn en el SnI_6^{2-}

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX6 - Polaridad $\text{AlCl}_6(3-)$

Cual es la polaridad del anión AlCl_6^{3-}

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

AX6 - Polaridad $\text{AlF}_6(3-)$

Cual es la polaridad del anión AlF_6^{3-}

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

AX6 - Polaridad $\text{PCl}_6(-)$

Cual es la polaridad del anión PCl_6^-

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

AX6 - Polaridad PF₆(-)

Cual es la polaridad del anión PF₆⁻

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

AX6 - Polaridad SCl₆

Cual es la polaridad de la molécula de SCl₆

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

AX6 - Polaridad SF₆

Cual es la polaridad de la molécula de SF₆

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

AX6 - Polaridad SiCl₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SiCl₆²⁻

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

AX6 - Polaridad SiF₆(2-)

Cual es la polaridad del anión SiF_6

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

AX6 - Polaridad $\text{SnCl}_6(2-)$

Cual es la polaridad del anión SnCl_6^{2-}

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

AX6 - Polaridad $\text{SnI}_6(2-)$

Cual es la polaridad del anión SnI_6^{2-}

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