

1-x4 - AX4 - Angulos Cl₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl₃PO

O-P-Cl

Cl-P-Cl

1-x4 - AX4 - Orden de enlace Cl₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Cl₃PO

P-O

P-Cl

1-x5 - AX5 - Angulos XeO₃F₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO₃F₂

Angulo F-Xe-F

Angulo F-Xe-O

Angulo O-Xe-O

1-x5 - AX5 - Orden de enlace XeO₃F₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₃F₂

Xe-O

Xe-F

1-x6 - AEX5 - Angulos XeOF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₄

Angulos F-Xe-F

Angulo F-Xe-O

2-x5 - AE2X3 - Angulos XeOF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₂

O–Xe–F

F–Xe–F

2-x5 - AE2X3 - Orden de enlace XeOF₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₂

Xe–O

Xe–F

2-x6 - AEX5 - Orden de enlace XeOF₄

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₄

Xe–O

Xe–F

AE2X2 - Orden de enlace ClOF

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClOF

Cl-O

Cl-F

AE2X3 - Angulos XeOF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₂

O-Xe-F

F-Xe-F

AE2X3 - Orden de enlace XeOF₂

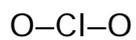
Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₂

Xe-O

Xe-F

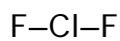
AEX3 - Angulos ClO₂F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F



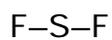
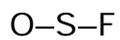
AEX3 - Angulos ClOF₂(+)

Cómo son los ángulos del catión ClOF₂⁺



AEX3 - Angulos SOF₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SOF₂



AEX3 - Orden de enlace ClO₂F

¿Cuál es el orden de enlace en la molécula de ClO₂F?

Cl-O

Cl-F

AEX3 - Orden de enlace ClO₂F⁺

¿Cuál es el orden de enlace en el catión ClO₂F⁺?

Cl-O

Cl-F

AEX3 - Orden de enlace SOF₂

¿Cuál es el orden de enlace en la molécula de SOF₂?

S-O

S-F

AEX4 - Angulos ClO₂F₂⁻

Cómo son los ángulos del anión ClO₂F₂⁻

O–Cl–O

F–Cl–F

F–Cl–O

AEX4 - Angulos ClOF₃ (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF₃

Angulo F(ax)–Cl–F(ax)

Angulo F(ax)–Cl–F(eq)

AEX4 - Angulos ClOF₃ (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF₃

Angulo O–Cl–F(ax)

Angulo O–Cl–F(eq)

AEX4 - Orden de enlace ClO₂F₂(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₂F₂⁻

Cl–O

Cl–F

AEX4 - Orden de enlace ClOF₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClOF₃

Cl–O

Cl–F

AEX5 - Angulos ClO₄⁻

Cómo son los ángulos del anión ClO₄⁻

Angulos F–Cl–F

Angulo F–Cl–O

AEX5 - Angulos XeOF₄

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF₄

Angulos F–Xe–F

Angulo F–Xe–O

AEX5 - Orden de enlace ClO₄⁻

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₄⁻

Cl–O

Cl–F

AEX5 - Orden de enlace XeOF₄

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF₄

Xe-O

Xe-F

Angulos de enlace CO₂ / SO₂

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

O-C-O en CO₂

O-S-O en SO₂

AX3 - Angulos H₂CO

Cómo son los ángulos de la molécula de H₂CO

O-C-H

H-C-H

AX3 - Orden de enlace H₂CO

Cual es el orden de enlace en la molécula de H₂CO

C–O

C–H

AX4 - Angulos Br₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Br₃PO

O–P–Br

Br–P–Br

AX4 - Angulos Cl₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl₃PO

O–P–Cl

Cl–P–Cl

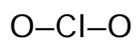
AX4 - Angulos ClO₂F₂(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO₂F₂⁺



AX4 - Angulos ClO₃F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₃F



AX4 - Angulos de enlace X₃PO

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace en moléculas X₃P=O

Br–P–Br en Br₃PO

Cl–P–Cl en Cl₃PO

F–P–F en F₃PO

AX4 - Angulos F₃PO

Cómo son los ángulos de la molécula de F₃PO

O–P–F

F–P–F

AX4 - Angulos SO₂F₂

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₂F₂

O–S–F

F–S–F

AX4 - Orden de enlace Br₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Br_3PO

P–O

P–Br

AX4 - Orden de enlace Cl_3PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Cl_3PO

P–O

P–Cl

AX4 - Orden de enlace ClO_2F_2^+

Cual es el orden de enlace en el catión ClO_2F_2^+

Cl–O

Cl–F

AX4 - Orden de enlace ClO₃F

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO₃F

Cl-O

Cl-F

AX4 - Orden de enlace F₃PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de F₃PO

P-O

P-F

AX4 - Orden de enlace SO₂F₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO₂F₂

S-O

S-F

AX5 - Angulos ClO₂F₃ (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F₃

Angulo F(ax)–Cl–F(ax)

Angulo F(ax)–Cl–F(eq)

AX5 - Angulos ClO₂F₃ (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO₂F₃

Angulo O–Cl–F(ax)

Angulo O–Cl–F(eq)

AX5 - Angulos IO₂F₃ (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO₂F₃

Angulo F(ax)–I–F(ax)

Angulo F(ax)–I–F(eq)

AX5 - Angulos IO₂F₃ (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO₂F₃

Angulo O–I–F(ax)

Angulo O–I–F(eq)

AX5 - Angulos XeO₃F₂

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO₃F₂

Angulo F–Xe–F

Angulo F–Xe–O

Angulo O–Xe–O

AX5 - Orden de enlace ClO₂F₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO_2F_3

Cl-O

Cl-F

AX5 - Orden de enlace IO_2F_3

Cual es el orden de enlace en la molécula de IO_2F_3

I-O

I-F

AX5 - Orden de enlace XeO_3F_2

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO_3F_2

Xe-O

Xe-F

1-x2 - AX2 - Pares CO2

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

1-x2 - AX2 - Polaridad CO2

Cual es la polaridad de la molécula de CO₂

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

1-x3 - AEX2 - Angulos SO2

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₂

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

1-x3 - AEX2 - Hibridación SO2

Cual es la hibridación del S en el SO₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x4 - AE2X2 - Angulos ClO₂(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO₂⁻

Mayores de 109,5°

Menores de 109,5°

Igual a 109,5°

120°

No se puede saber

1-x4 - AE2X2 - Hibridación ClO₂(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂⁻

sp

sp²

sp³

sp³d

sp³d²

1-x4 - AE2X2 - Orden de enlace ClO₂(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₂⁻

Todos iguales, e igual a 3/2

Todos dobles

Uno doble y uno sencillo

Todos sencillos

Todos iguales, e igual a 5/3

1-x4 - AE2X2 - Pares ClO₂(-)

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

1-x4 - AX4 - Geometría Cl₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de Cl₃PO

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

1-x4 - AX4 - Polaridad Cl₃PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl₃PO

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

1-x5 - AX5 - Estereoquímica XeO₃F₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃F₂

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

1-x5 - AX5 - Geometría XeO₃F₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃F₂

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

1-x5 - AX5 - Hibridación XeO₃F₂

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃F₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

1-x5 - AX5 - Polaridad XeO₃F₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeO₃F₂

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

1-x6 - AEX5 - Geometría XeOF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₄

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

2-x2 - AX2 - Estereoquímica CO₂

Cual es la estereoquímica del C en el CO_2

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

2-x2 - AX2 - Geometría CO_2

Cual es la Geometría de la molécula de CO_2

- Angular 90°
- Angular 120°
- Lineal 180°
- Angular $109,5^\circ$
- Geometría en T

2-x3 - AX3 - Geometría CO_3^{2-}

Cual es la Geometría del anión CO_3^{2-}

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

2-x3 - AX3 - Orden de enlace CO_3^{2-}

Cual es el orden de enlace en el anión CO_3^{2-}

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

2-x4 - AEX3 - Angulos XeO_3

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO_3

- Mayores de $109,5^\circ$

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

2-x4 - AEX3 - Distancias XeO₃

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₃

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

2-x4 - AEX3 - Estereoquímica XeO₃

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

2-x4 - AEX3 - Hibridación XeO₃

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

2-x4 - AX4 - Estereoquímica ClO₄⁻

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

2-x4 - AX4 - Orden de enlace ClO₄(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₄⁻

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

2-x4 - AX4 - Pares ClO₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

2-x4 - AX4 - Polaridad ClO₄(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₄⁻

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

2-x5 - AE2X3 - Estereoquímica XeOF₂

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₂

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

2-x5 - AE2X3 - Geometría XeOF₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₂

Plano Trigonal
Geometría en T
Geometría en T deformada
Pirámide Trigonal

2-x5 - AE2X3 - Pares XeOF₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₂

2
3
4
5
6

7

8

2-x5 - AE2X3 - Polaridad XeOF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF₂

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

2-x6 - AEX5 - Estereoquímica XeOF₄

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF₄

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

AE2X2 - Angulos ClO₂(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO₂⁻

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

AE2X2 - Angulos ClOF

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF

- Mayor de 109,5°

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

AE2X2 - Densidad de carga ClO₂(-)

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

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

AE2X2 - Densidad de carga ClOF

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

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

AE2X2 - Distancias ClO₂(-)

Cómo son las distancias del anión ClO₂⁻

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

AE2X2 - Distancias ClOF

Cómo son las distancias de la molécula de ClOF

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

AE2X2 - Estereoquímica ClO₂(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁻

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

AE2X2 - Estereoquímica ClOF

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF

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

AE2X2 - Geometría ClO₂(-)

Cual es la Geometría del anión ClO₂⁻

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

AE2X2 - Geometría ClOF

Cual es la Geometría de la molécula de ClOF

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

AE2X2 - Hibridación ClO₂(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Hibridación ClO_F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_F

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AE2X2 - Orden de enlace ClO₂(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₂⁻

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

AE2X2 - Pares ClO₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares ClO_F

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_F

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClO₂(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁻

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Pares electrónicos ClOF

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF

2

3

4

5

6

7

8

AE2X2 - Polaridad ClO₂(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₂⁻

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

Polar en la dirección del par solitario

AE2X2 - Polaridad ClOF

Cual es la polaridad de la molécula de ClOF

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar, aproximadamente la bisectriz de los enlaces

Polar en la dirección del enlace Cl=O

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace Cl-F

AE2X3 - Densidad de carga XeOF₂

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

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

AE2X3 - Distancias XeOF_2

Cómo son las distancias de la molécula de XeOF_2

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

AE2X3 - Estereoquímica XeOF_2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF_2

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

AE2X3 - Geometría XeOF_2

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF_2

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

AE2X3 - Hibridación XeOF_2

Cual es la hibridación del Xe en el XeOF_2

- sp
- sp2

sp3
sp3d
sp3d2

AE2X3 - Pares electrónicos XeOF₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeOF₂

2
3
4
5
6

7

8

AE2X3 - Pares XeOF₂

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE2X3 - Polaridad XeOF₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF₂

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

AE3X - Angulos ClO(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO⁻

- Lineal
- No tiene sentido
- Angular de 120°
- Angular de 109,5°
- Angular de 90°

AE3X - Densidad de carga ClO(-)

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

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

AE3X - Distancias ClO(-)

Cómo son las distancias del anión ClO⁻

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

AE3X - Estereoquímica ClO(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO⁻

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

AE3X - Geometría ClO(-)

Cual es la Geometría del anión ClO⁻

Lineal
Angular 120°
No tiene sentido
Angular $109,5^\circ$
Angular 110°

AE3X - Hibridación ClO(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AE3X - Orden de enlace ClO(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO⁻

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

AE3X - Pares ClO(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO⁻

2
3
4
5
6

7

8

AE3X - Pares electrónicos ClO(-)

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

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AE3X - Polaridad ClO(-)

Cual es la polaridad del anión ClO⁻

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

AEX2 - Angulos ClO2(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO₂⁺

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

AEX2 - Angulos SO2

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₂

- Mayores de 120°
- Menores de 120°
- Igual a 120°

No existe
No se puede saber

AEX2 - Densidad de carga ClO₂(+)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO₂⁺

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

AEX2 - Densidad de carga SO₂

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO₂

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

AEX2 - Distancias ClO₂(+)

Cómo son las distancias del catión ClO₂⁺

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

AEX2 - Distancias SO₂

Cómo son las distancias de la molécula de SO₂

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

AEX2 - Estereoquímica ClO₂(+)

+

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO_2

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

AEX2 - Estereoquímica SO_2

Cual es la estereoquímica del S en el SO_2

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

AEX2 - Geometría ClO_2^+

Cual es la Geometría del catión ClO_2^+

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

AEX2 - Geometría SO_2

Cual es la Geometría de la molécula de SO_2

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

AEX2 - Hibridación ClO_2^+

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_2^+

- sp
- sp2

sp3
sp3d
sp3d2

AEX2 - Hibridación SO₂

Cual es la hibridación del S en el SO₂

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AEX2 - Orden de enlace ClO₂(+)

Cual es el orden de enlace en el catión ClO₂⁺

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

AEX2 - Orden de enlace SO₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO₂

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

AEX2 - Pares ClO₂(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂⁺

2
3
4
5
6

7

8

AEX2 - Pares electrónicos ClO₂(+)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AEX2 - Pares electrónicos SO₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₂

2

3

4

5

6

7

8

AEX2 - Pares SO₂

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO₂

2

3

4

5

6

7

8

AEX2 - Polaridad ClO₂⁺

Cual es la polaridad de la especie de ClO₂⁺

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

No se puede predecir

AEX2 - Polaridad SO₂

Cual es la polaridad de la molécula de SO₂

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

No se puede predecir

AEX3 - Angulos ClO₃⁽⁻⁾

Cómo son los ángulos del anión ClO₃⁻

Mayores de 109,5°

Menores de 109,5°

Igual a 109,5°

No existe

No se puede saber

AEX3 - Angulos SO₃⁽²⁻⁾

Cómo son los ángulos del anión SO₃²⁻

Mayores de 109,5°

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

AEX3 - Angulos XeO3

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO_3

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

AEX3 - Densidad de carga ClO2F

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

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

AEX3 - Densidad de carga ClO3(-)

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

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

AEX3 - Densidad de carga ClOF2(+)

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

Positiva en el oxígeno
Positiva en el flúor
Positiva entre los dos flúor
Positiva en el cloro

No se puede saber

AEX3 - Densidad de carga SO_3^{2-}

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

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

AEX3 - Densidad de carga SOF_2

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SOF_2

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

AEX3 - Densidad de carga XeO_3

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO_3

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

AEX3 - Distancias ClO_2F

Cómo son las distancias de la molécula de ClO_2F

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

AEX3 - Distancias ClO₃(-)

Cómo son las distancias del anión ClO₃⁻

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

AEX3 - Distancias SO₃(2-)

Cómo son las distancias del anión SO₃²⁻

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

AEX3 - Distancias SOF₂

Cómo son las distancias de la molécula de SOF₂

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

AEX3 - Distancias XeO₃

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₃

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

AEX3 - Estereoquímica ClO₂F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂F

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

AEX3 - Estereoquímica ClO₃(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₃⁻

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

AEX3 - Estereoquímica ClOF₂(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF₂⁺

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

AEX3 - Estereoquímica SO₃(2-)

Cual es la estereoquímica del S en el SO₃²⁻

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

AEX3 - Estereoquímica SOF₂

Cual es la estereoquímica del S en el SOF₂

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

AEX3 - Estereoquímica XeO₃

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO₃

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

AEX3 - Geometría ClO₂F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO₂F

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

AEX3 - Geometría ClO₃⁻

Cual es la Geometría del anión ClO₃⁻

- Plano Trigonal
- Tetraédrica deformada
- Pirámide Trigonal
- Plano Tetragonal
- Pirámide Tetragonal

AEX3 - Geometría ClOF₂⁺

Cual es la Geometría del catión ClOF₂⁺

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

AEX3 - Geometría SO₃²⁻

Cual es la Geometría del anión SO₃²⁻

Plano Trigonal
Tetraédrica deformada
Pirámite Trigonal
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AEX3 - Geometría SOF₂

Cual es la Geometría de la molécula de SOF₂

Geometría en T
Pirámite Trigonal
Pirámide Trigonal deformada
Plano Trigonal
Tetraédrica

AEX3 - Geometría XeO₃

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃

Plano Trigonal
Tetraédrica deformada
Pirámite Trigonal
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AEX3 - Hibridación ClO₂F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX3 - Hibridación ClO₃(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₃⁻

sp
sp²
sp³
sp³d

sp3d2

AEX3 - Hibridación ClO₂⁺

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂⁺

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SO₃²⁻

Cual es la hibridación del S en el SO₃²⁻

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación SOF₂

Cual es la hibridación del S en el SOF₂

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Hibridación XeO₃

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₃

- sp
- sp2
- sp3
- sp3d
- sp3d2

AEX3 - Orden de enlace ClO₃(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₃⁻

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

AEX3 - Orden de enlace SO₃(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión SO₃²⁻

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

AEX3 - Orden de enlace XeO₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₃

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

AEX3 - Pares ClO₂F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂F

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares ClO₃(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₃⁻

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares ClOF₂(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos ClO₂F

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂F

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos ClO₃(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₃⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos ClO₂⁺

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SO₃²⁻

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₃²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos SOF₂

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SOF₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX3 - Pares electrónicos XeO₃

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares SO₃(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO₃²⁻

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares SOF₂

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SOF₂

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Pares XeO3

Cuantos pares electr3nicos rodean al Xe en el XeO₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX3 - Polaridad ClO₂(+)

Cual es la polaridad del cati3n ClO₂⁺

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la direcci3n de los pares de enlace

Polar en la direcci3n de la bisectriz de los enlaces

Polar en la direcci3n de la bisectriz de los pares solitarios

AEX3 - Polaridad ClO₂F

Cual es la polaridad de la mol3cula de ClO₂F

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar

Polar en la direcci3n del enlace Cl=O

Polar en la direcci3n del par solitario

Polar en la direcci3n del enlace Cl-F

AEX3 - Polaridad ClO₃(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₃⁻

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

AEX3 - Polaridad ClOF₂(+)

Cual es la polaridad del catión ClOF₂⁺

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

AEX3 - Polaridad SO₃(2-)

Cual es la polaridad del anión SO₃²⁻

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

AEX3 - Polaridad SOF₂

Cual es la polaridad de la molécula de SOF₂

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

AEX3 - Polaridad XeO₃

Cual es la polaridad de la molécula de XeO_3

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

AEX4 - Densidad de carga ClO_2F_3

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO_2F_3

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

AEX4 - Distancias ClO_2F_2^-

Cómo son las distancias del anión ClO_2F_2^-

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

AEX4 - Distancias ClO_2F_3

Cómo son las distancias de la molécula de ClO_2F_3

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

AEX4 - Estereoquímica ClO_2F_2^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO_2F_2^-

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX4 - Estereoquímica ClOF₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AEX4 - Geometría ClO₂F₂(-)

Cual es la Geometría del anión ClO₂F₂⁻

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

AEX4 - Geometría ClOF₃

Cual es la Geometría de la molécula de ClOF₃

Disfenoidal
Plano Cuadrada
Pirámite Trigonal
Pirámite Tetragonal
Pirámide de base cuadrada

AEX4 - Hibridación ClO₂F₂(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F₂⁻

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AEX4 - Hibridación ClOF₃

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX4 - Pares ClO₂F₂(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂F₂⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AEX4 - Pares ClOF₃

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF₃

- 2

3

4

5

6

7

8

AEX4 - Pares electrónicos ClO₂F₂⁻

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

2

3

4

5

6

7

8

AEX4 - Pares electrónicos ClOF₃

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF₃

2

3

4

5

6

7

8

AEX4 - Polaridad ClO₂F₂(-)

Cual es la polaridad del anión ClO₂F₂⁻

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del enlace Cl-F

Polar en la dirección del enlace Cl=O

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces iguales

AEX4 - Polaridad ClOF₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClOF₃

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar, aproximadamente en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace Cl-O

Polar en la dirección del enlace Cl-F ecuatorial

Polar en la dirección del enlace Cl-F axial

AEX5 - Densidad de carga XeOF₄

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

El oxígeno

Un flúor

Los dos flúor por igual

No hay cargas

No se puede saber

El átomo de xenon

AEX5 - Distancias ClOF₄(-)

Cómo son las distancias del anión ClO_4^-

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

AEX5 - Distancias XeOF_4

Cómo son las distancias de la molécula de XeOF_4

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

AEX5 - Estereoquímica ClO_4^-

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO_4^-

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

AEX5 - Estereoquímica XeOF_4

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF_4

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

AEX5 - Geometría ClO_4^-

Cual es la Geometría del anión ClO_4^-

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

Disfenoidal

AEX5 - Geometría XeOF₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF₄

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

AEX5 - Hibridación ClO₄⁻

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₄⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Hibridación XeOF₄

Cual es la hibridación del Xe en el XeOF₄

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AEX5 - Pares ClO₄⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos ClO₄⁻Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares electrónicos XeOF₄Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeOF₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AEX5 - Pares XeOF₄Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF₄

- 2
- 3

4

5

6

7

8

AEX5 - Polaridad ClO₄⁻

Cual es la polaridad del anión ClO₄⁻

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace Cl–O

Polar en la dirección del enlace Cl–F

No se puede saber

AEX5 - Polaridad XeOF₄

Cual es la polaridad de la molécula XeOF₄

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace Xe–O

Polar en la dirección del enlace Xe–F

No se puede saber

AX2 - Angulos CO₂

Cómo son los ángulos de la molécula de CO₂

120°

180°

109,5°

No existe

No se puede saber

90°

AX2 - Densidad de carga CO₂

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

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

AX2 - Estereoquímica CO₂

Cual es la estereoquímica del C en el CO₂

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

AX2 - Geometría CO₂

Cual es la Geometría de la molécula de CO₂

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

AX2 - Hibridación CO₂

Cual es la hibridación del C en el CO₂

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX2 - Orden de enlace CO₂

Cual es el orden de enlace en la molécula de CO₂

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

AX2 - Pares CO2

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX2 - Pares electrónicos CO2

Cuantos pares electrónicos determinan la estequiometría del C en el CO₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX2 - Polaridad CO2

Cual es la polaridad de la molécula de CO₂

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

AX3 - Angulos CO₃(2-)

Cómo son los ángulos del anión CO₃²⁻

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

AX3 - Angulos SO₃

Cómo son los ángulos de la molécula de SO₃

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

AX3 - Densidad de carga CO₃(2-)

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

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

AX3 - Densidad de carga H₂CO

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

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

En el carbono

AX3 - Densidad de carga SO₃

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

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

AX3 - Distancias CO₃(2-)

Cómo son las distancias del anión CO₃²⁻

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

AX3 - Distancias H₂CO

Cómo son las distancias de la molécula de H₂CO

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

AX3 - Distancias SO₃

Cómo son las distancias de la molécula de SO₃

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

AX3 - Estereoquímica CO₃(2-)

Cual es la estereoquímica del C en el CO₃²⁻

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Estereoquímica H₂CO

Cual es la estereoquímica del C en el H₂CO

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Estereoquímica SO₃

Cual es la estereoquímica del S en el SO₃

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX3 - Geometría CO₃(2-)

Cual es la Geometría del anión CO₃²⁻

Plano Trigonal
Tetraédrica deformada
Pirámite Trigonal
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX3 - Geometría H₂CO

Cual es la Geometría de la molécula de H₂CO

Plano Trigonal deformada
Plano Trigonal regular
Pirámite Trigonal
Geometría en T

Geometría en Y

AX3 - Geometría SO₃

Cual es la Geometría de la molécula de SO₃

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

AX3 - Hibridación CO₃(2-)

Cual es la hibridación del C en el CO₃²⁻

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación H₂CO

Cual es la hibridación del C en el H₂CO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Hibridación SO₃

Cual es la hibridación del S en el SO₃

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX3 - Orden de enlace CO₃(²⁻)

Cual es el orden de enlace en el anión CO₃²⁻

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

AX3 - Orden de enlace SO₃

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO₃

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

AX3 - Pares CO₃(²⁻)

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO₃²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos CO₃(2-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el CO₃²⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos H₂CO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el H₂CO

2

3

4

5

6

7

8

AX3 - Pares electrónicos SO₃

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares H₂CO

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el H₂CO

2

3

4

5

6

7

8

AX3 - Pares SO₃

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

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

Cual es la polaridad del anión CO_3^{2-}

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

AX3 - Polaridad H_2CO

Cual es la polaridad de la molécula de H_2CO

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

AX3 - Polaridad SO_3

Cual es la polaridad de la molécula de SO_3

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

AX4 - Angulos ClO4(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO_4^-

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

AX4 - Angulos IO4(-)

Cómo son los ángulos del anión IO_4^-

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

AX4 - Angulos SiO4(4-)

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

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

AX4 - Angulos SO4(2-)

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

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

AX4 - Angulos XeO4

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO

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

AX4 - Densidad de carga Br_3PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de Br_3PO

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

AX4 - Densidad de carga Cl_3PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de Cl_3PO

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

AX4 - Densidad de carga $\text{ClO}_2\text{F}_2(+)$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO_2F_2^+

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

AX4 - Densidad de carga ClO_3F

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO_3F

Un oxígeno y el cloro
Repartido entre dos oxígenos

Los tres oxígenos por igual
No hay cargas
No se puede saber
El átomo de flúor

AX4 - Densidad de carga ClO₄(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO₄⁻

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

AX4 - Densidad de carga F₃PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de F₃PO

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

AX4 - Densidad de carga IO₄(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión IO₄⁻

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

AX4 - Densidad de carga SiO₄(4-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Densidad de carga SO₂F₂

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

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

AX4 - Densidad de carga SO₄(2-)

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

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

AX4 - Densidad de carga XeO₄

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

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

AX4 - Distancias Br₃PO

Cómo son las distancias de la molécula de Br₃PO

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

AX4 - Distancias Cl₃PO

Cómo son las distancias de la molécula de Cl_3PO

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

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

Cómo son las distancias del catión ClO_2F_2^+

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

AX4 - Distancias ClO_3F

Cómo son las distancias de la molécula de ClO_3F

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

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

Cómo son las distancias del anión ClO_4^-

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

AX4 - Distancias F_3PO

Cómo son las distancias de la molécula de F_3PO

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

AX4 - Distancias IO₄(-)

Cómo son las distancias del anión IO₄⁻

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

AX4 - Distancias SiO₄(4-)

Cómo son las distancias del anión SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Distancias SO₂F₂

Cómo son las distancias de la molécula de SO₂F₂

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

AX4 - Distancias SO₄(2-)

Cómo son las distancias del anión SO₄²⁻

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

AX4 - Distancias XeO₄

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₄

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

No se puede saber

AX4 - Estereoquímica Br₃PO

Cual es la estereoquímica del P en el Br₃PO

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

AX4 - Estereoquímica Cl₃PO

Cual es la estereoquímica del P en el Cl₃PO

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

AX4 - Estereoquímica ClO₂F₂(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₂⁺

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

AX4 - Estereoquímica ClO₃F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₃F

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

AX4 - Estereoquímica ClO₄(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO₄⁻

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

AX4 - Estereoquímica F₃PO

Cual es la estereoquímica del P en el F₃PO

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

AX4 - Estereoquímica IO₄(-)

Cual es la estereoquímica del I en el IO₄⁻

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

AX4 - Estereoquímica SiO₄(4-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Estereoquímica SO₂F₂

Cual es la estereoquímica del S en el SO₂F₂

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

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

Cual es la estereoquímica del S en el SO_4^{2-}

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Estereoquímica XeO_4

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO_4

Lineal
Plano Trigonal
Tetraédrica
Bipirámide Trigonal
Octaédrica

AX4 - Geometría Br_3PO

Cual es la Geometría de la molécula de Br_3PO

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

AX4 - Geometría Cl_3PO

Cual es la Geometría de la molécula de Cl_3PO

Plano Trigonal
Pirámite Trigonal

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

AX4 - Geometría ClO₂F₂(+)

Cual es la Geometría del catión ClO₂F₂⁺

Plano Cuadrada
Tetraédrica regular
Tetraédrica deformada
Pirámite Trigonal
Pirámide Tetragonal

AX4 - Geometría ClO₃F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO₃F

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

AX4 - Geometría ClO₄(-)

Cual es la Geometría del anión ClO₄⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría F₃PO

Cual es la Geometría de la molécula de F₃PO

Plano Trigonal
Pirámite Trigonal
Tetraédrica deformada

Tetraédrica regular
Pirámite Tetragonal
Pirámide de base cuadrada
Plano cuadrado

AX4 - Geometría IO₄(-)

Cual es la Geometría del anión IO₄⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SiO₄(4-)

Cual es la Geometría del anión SiO₄⁴⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría SO₂F₂

Cual es la Geometría de la molécula de SO₂F₂

Plano Cuadrada
Tetraédrica regular
Tetraédrica deformada
Pirámite Trigonal
Pirámide Tetragonal

AX4 - Geometría SO₄(2-)

Cual es la Geometría del anión SO₄²⁻

Plano cuadrada
Tetraédrica deformada
Tetraédrica regular
Plano Tetragonal
Pirámite Tetragonal

AX4 - Geometría XeO₄

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₄

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

AX4 - Hibridación Br₃PO

Cual es la hibridación del P en el Br₃PO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación Cl₃PO

Cual es la hibridación del P en el Cl₃PO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación ClO₂F₂⁽⁺⁾

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F₂⁺

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación ClO₃F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_3F

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación $\text{ClO}_4(-)$

Cual es la hibridación del Cl en el ClO_4^-

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación F_3PO

Cual es la hibridación del P en el F_3PO

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación $\text{IO}_4(-)$

Cual es la hibridación del Cl en el IO_4^-

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX4 - Hibridación $\text{SiO}_4(4-)$

Cual es la hibridación del Si en el SiO_4^{4-}

- sp
- sp²

sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación SO₂F₂

Cual es la hibridación del S en el SO₂F₂

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación SO₄(2-)

Cual es la hibridación del S en el SO₄²⁻

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Hibridación XeO₄

Cual es la hibridación del Xe en el XeO₄

sp
sp2
sp3
sp3d
sp3d2

AX4 - Orden de enlace ClO₄(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO₄⁻

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

AX4 - Orden de enlace IO₄(-)

Cual es el orden de enlace en el anión IO₄⁻

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

AX4 - Orden de enlace SiO₄(4-)

Cual es el orden de enlace en el anión SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Orden de enlace SO₄(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión SO₄²⁻

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

AX4 - Orden de enlace XeO₄

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO₄

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

AX4 - Pares Br₃PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Br₃PO

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares Cl₃PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Cl₃PO

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares ClO₂F₂(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₂F₂⁺

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares ClO₃F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₃F

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares ClO₄(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO₄⁻

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos Br₃PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Br₃PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos Cl₃PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Cl₃PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos ClO₂F₂(+)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₂⁺

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos ClO₃F

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₃F

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos ClO₄(-)

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

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos F₃PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el F₃PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos IO₄(-)

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

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SiO₄(4-)

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

- 2
- 3
- 4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SO₂F₂

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₂F₂

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos SO₄(2-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO₄²⁻

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares electrónicos XeO₄

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares F₃PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el F₃PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares IO₄⁻

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IO₄⁻

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares SiO4(4-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el SiO_4^{4-}

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares SO2F2

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO_2F_2

2

3

4

5

6

7

8

AX4 - Pares SO4(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO_4^{2-}

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Pares XeO4

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO₄

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX4 - Polaridad Br3PO

Cual es la polaridad de la molécula de Br₃PO

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

AX4 - Polaridad Cl3PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl₃PO

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

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

Cual es la polaridad del catión ClO_2F_2^+

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

AX4 - Polaridad ClO_3F

Cual es la polaridad de la molécula de ClO_3F

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

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

Cual es la polaridad del anión ClO_4^-

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

AX4 - Polaridad F_3PO

Cual es la polaridad de la molécula de F_3PO

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

Polar en la dirección del enlace P–O

AX4 - Polaridad IO₄(-)

Cual es la polaridad del anión IO₄⁻

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

AX4 - Polaridad SiO₄(4-)

Cual es la polaridad del anión SiO₄⁴⁻

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

AX4 - Polaridad SO₂F₂

Cual es la polaridad de la molécula de SO₂F₂

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

AX4 - Polaridad SO₄(2-)

Cual es la polaridad del anión SO₄²⁻

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

AX4 - Polaridad XeO₄

Cual es la polaridad de la molécula de XeO_4

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

AX5 - Angulos ClO_2F_3 (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO_2F_3

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

AX5 - Angulos IO_2F_3 (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO_2F_3

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

AX5 - Densidad de carga ClO_2F_3

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de ClO_2F_3

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

AX5 - Densidad de carga IO_2F_3

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de IO_2F_3

- Repartido entre los dos oxígenos
- Repartido entre dos flúor

Los tres flúor por igual
No hay cargas
No se puede saber
El átomo de Iodo

AX5 - Densidad de carga XeO₃F₂

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

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

AX5 - Distancias ClO₂F₃

Cómo son las distancias de la molécula de ClO₂F₃

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

AX5 - Distancias IO₂F₃

Cómo son las distancias de la molécula de IO₂F₃

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

AX5 - Distancias XeO₃F₂

Cómo son las distancias de la molécula de XeO₃F₂

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

AX5 - Estereoquímica ClO₂F₃

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO_2F_3

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

AX5 - Estereoquímica IO_2F_3

Cual es la estereoquímica del I en el IO_2F_3

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

AX5 - Estereoquímica XeO_3F_2

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO_3F_2

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

AX5 - Geometría ClO_2F_3 (a)

Cual es la Geometría de la molécula de ClO_2F_3

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

AX5 - Geometría ClO_2F_3 (b)

Cual es la Geometría de la molécula de ClO_2F_3

- Bipirámide Trigonal con los oxo en ecuatorial

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

AX5 - Geometría IO₂F₃ (a)

Cual es la Geometría de la molécula de IO₂F₃

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

AX5 - Geometría IO₂F₃ (b)

Cual es la Geometría de la molécula de IO₂F₃

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

AX5 - Geometría XeO₃F₂

Cual es la Geometría de la molécula de XeO₃F₂

Pirámide Trigonal
Tetraédrica
Bipirámite Trigonal
Pirámide Tetragonal
Pirámide de base cuadrada

AX5 - Hibridación ClO₂F₃

Cual es la hibridación del Cl en el ClO₂F₃

sp
sp²
sp³
sp³d
sp³d²

AX5 - Hibridación IO₂F₃

Cual es la hibridación del I en el IO_2F_3

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Hibridación XeO_3F_2

Cual es la hibridación del Xe en el XeO_3F_2

- sp
- sp²
- sp³
- sp³d
- sp³d²

AX5 - Pares ClO_2F_3

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO_2F_3

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

- 7

- 8

AX5 - Pares electrónicos ClO₂F₃

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO₂F₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares electrónicos IO₂F₃

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del I en el IO₂F₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares electrónicos XeO₃F₂

Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Xe en el XeO₃F₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares IO₂F₃

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el IO₂F₃

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Pares XeO₃F₂

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO₃F₂

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX5 - Polaridad ClO₂F₃

Cual es la polaridad de la molécula de ClO₂F₃

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

AX5 - Polaridad IO₂F₃

Cual es la polaridad de la molécula de IO₂F₃

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

AX5 - Polaridad XeO₃F₂

Cual es la polaridad de la molécula de XeO₃F₂

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