

### 1-x4 - AX4 - Angulos Cl<sub>3</sub>PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

O-P-Cl

Cl-P-Cl

### 1-x4 - AX4 - Orden de enlace Cl<sub>3</sub>PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

P-O

P-Cl

### 1-x5 - AX5 - Angulos XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Angulo F-Xe-F

Angulo F-Xe-O

Angulo O-Xe-O

### 1-x5 - AX5 - Orden de enlace XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Xe-O

Xe-F

### 1-x6 - AEX5 - Angulos XeOF<sub>4</sub>

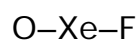
Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF<sub>4</sub>

Angulos F-Xe-F

Angulo F-Xe-O

### 2-x5 - AE2X3 - Angulos XeOF<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF<sub>2</sub>



## 2-x5 - AE2X3 - Orden de enlace XeOF<sub>2</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF<sub>2</sub>



## 2-x6 - AEX5 - Orden de enlace XeOF<sub>4</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF<sub>4</sub>



## AE2X2 - Orden de enlace ClOF

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

Cl-O

Cl-F

## AE2X3 - Ángulos XeOF<sub>2</sub>

¿Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF<sub>2</sub>?

O-Xe-F

F-Xe-F

## AE2X3 - Orden de enlace XeOF<sub>2</sub>

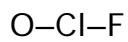
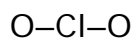
¿Cuál es el orden de enlace en la molécula de XeOF<sub>2</sub>?

Xe-O

Xe-F

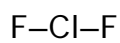
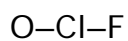
### AEX3 - Angulos ClO<sub>2</sub>F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO<sub>2</sub>F



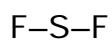
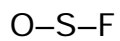
### AEX3 - Angulos ClOF<sub>2</sub>(+)

Cómo son los ángulos del catión ClOF<sub>2</sub><sup>+</sup>



### AEX3 - Angulos SOF<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de SOF<sub>2</sub>



### AEX3 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>F

¿Cuál es el orden de enlace en la molécula de ClO<sub>2</sub>F?

Cl-O

Cl-F

### AEX3 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>F<sup>+</sup>

¿Cuál es el orden de enlace en el catión ClO<sub>2</sub>F<sup>+</sup>?

Cl-O

Cl-F

### AEX3 - Orden de enlace SOF<sub>2</sub>

¿Cuál es el orden de enlace en la molécula de SOF<sub>2</sub>?

S-O

S-F

#### AEX4 - Angulos ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

Cómo son los ángulos del anión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

O–Cl–O

F–Cl–F

F–Cl–O

#### AEX4 - Angulos ClOF<sub>3</sub> (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF<sub>3</sub>

Angulo F(ax)–Cl–F(ax)

Angulo F(ax)–Cl–F(eq)

#### AEX4 - Angulos ClOF<sub>3</sub> (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClOF<sub>3</sub>

Angulo O–Cl–F(ax)

Angulo O–Cl–F(eq)

#### AEX4 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

Cl–O

Cl–F

#### AEX4 - Orden de enlace ClOF<sub>3</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClOF<sub>3</sub>

Cl–O

Cl–F



## AEX5 - Angulos ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cómo son los ángulos del anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Angulos F–Cl–F

Angulo F–Cl–O

## AEX5 - Angulos XeOF<sub>4</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de XeOF<sub>4</sub>

Angulos F–Xe–F

Angulo F–Xe–O

## AEX5 - Orden de enlace ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cl–O

Cl–F

### AEX5 - Orden de enlace XeOF<sub>4</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeOF<sub>4</sub>

Xe-O

Xe-F

### Angulos de enlace CO<sub>2</sub> / SO<sub>2</sub>

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace

O-C-O en CO<sub>2</sub>

O-S-O en SO<sub>2</sub>

### AX3 - Angulos H<sub>2</sub>CO

Cómo son los ángulos de la molécula de H<sub>2</sub>CO

O-C-H

H-C-H

### AX3 - Orden de enlace H<sub>2</sub>CO

Cual es el orden de enlace en la molécula de H<sub>2</sub>CO

C–O

C–H

### AX4 - Angulos Br<sub>3</sub>PO

Cómo son los ángulos de la molécula de Br<sub>3</sub>PO

O–P–Br

Br–P–Br

### AX4 - Angulos Cl<sub>3</sub>PO

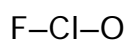
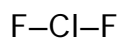
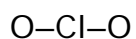
Cómo son los ángulos de la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

O–P–Cl

Cl–P–Cl

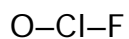
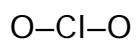
#### AX4 - Angulos ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(+)

Cómo son los ángulos del catión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>



#### AX4 - Angulos ClO<sub>3</sub>F

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO<sub>3</sub>F



#### AX4 - Angulos de enlace X<sub>3</sub>PO

Basándose en el modelo VSEPR asignar los correspondientes ángulos de enlace en moléculas X<sub>3</sub>P=O

Br–P–Br en Br<sub>3</sub>PO

Cl–P–Cl en Cl<sub>3</sub>PO

F–P–F en F<sub>3</sub>PO

#### AX4 - Angulos F<sub>3</sub>PO

Cómo son los ángulos de la molécula de F<sub>3</sub>PO

O–P–F

F–P–F

#### AX4 - Angulos SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

O–S–F

F–S–F

#### AX4 - Orden de enlace Br<sub>3</sub>PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{Br}_3\text{PO}$

P–O

P–Br

AX4 - Orden de enlace  $\text{Cl}_3\text{PO}$

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{Cl}_3\text{PO}$

P–O

P–Cl

AX4 - Orden de enlace  $\text{ClO}_2\text{F}_2^+$

Cual es el orden de enlace en el catión  $\text{ClO}_2\text{F}_2^+$

Cl–O

Cl–F

#### AX4 - Orden de enlace ClO<sub>3</sub>F

Cual es el orden de enlace en la molécula de ClO<sub>3</sub>F

Cl-O

Cl-F

#### AX4 - Orden de enlace F<sub>3</sub>PO

Cual es el orden de enlace en la molécula de F<sub>3</sub>PO

P-O

P-F

#### AX4 - Orden de enlace SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

S-O

S-F

### AX5 - Angulos ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Angulo F(ax)–Cl–F(ax)

Angulo F(ax)–Cl–F(eq)

### AX5 - Angulos ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Angulo O–Cl–F(ax)

Angulo O–Cl–F(eq)

### AX5 - Angulos IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (a)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Angulo F(ax)–I–F(ax)

Angulo F(ax)–I–F(eq)



### AX5 - Angulos IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (b)

Cómo son los ángulos de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Angulo O–I–F(ax)

Angulo O–I–F(eq)

### AX5 - Angulos XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Angulo F–Xe–F

Angulo F–Xe–O

Angulo O–Xe–O

### AX5 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

Cl-O

Cl-F

AX5 - Orden de enlace  $\text{IO}_2\text{F}_3$

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{IO}_2\text{F}_3$

I-O

I-F

AX5 - Orden de enlace  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

Xe-O

Xe-F

### 1-x2 - AX2 - Pares CO2

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO<sub>2</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### 1-x2 - AX2 - Polaridad CO2

Cual es la polaridad de la molécula de CO<sub>2</sub>

- 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 SO<sub>2</sub>

- 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 SO<sub>2</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### 1-x4 - AE2X2 - Angulos ClO<sub>2</sub>(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

Mayores de 109,5°

Menores de 109,5°

Igual a 109,5°

120°

No se puede saber

### 1-x4 - AE2X2 - Hibridación ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

sp

sp<sup>2</sup>

sp<sup>3</sup>

sp<sup>3</sup>d

sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### 1-x4 - AE2X2 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### 1-x4 - AX4 - Geometría Cl<sub>3</sub>PO

Cual es la Geometría de la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

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

### 1-x4 - AX4 - Polaridad Cl<sub>3</sub>PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

- 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 XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

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

### 1-x5 - AX5 - Geometría XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

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

### 1-x5 - AX5 - Hibridación XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la hibridación del Xe en el XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### 1-x5 - AX5 - Polaridad XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

- 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 XeOF<sub>4</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF<sub>4</sub>

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

### 2-x2 - AX2 - Estereoquímica CO<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del C en el  $\text{CO}_2$

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

2-x2 - AX2 - Geometría  $\text{CO}_2$

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{CO}_2$

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

2-x3 - AX3 - Geometría  $\text{CO}_3(2-)$

Cual es la Geometría del anión  $\text{CO}_3^{2-}$

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

2-x3 - AX3 - Orden de enlace  $\text{CO}_3(2-)$

Cual es el orden de enlace en el anión  $\text{CO}_3^{2-}$

- 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  $\text{XeO}_3$

Cómo son los ángulos de la molécula de  $\text{XeO}_3$

- 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 XeO<sub>3</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de XeO<sub>3</sub>

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

## 2-x4 - AEX3 - Estereoquímica XeO<sub>3</sub>

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO<sub>3</sub>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

## 2-x4 - AEX3 - Hibridación XeO<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del Xe en el XeO<sub>3</sub>

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d  
sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

## 2-x4 - AX4 - Estereoquímica ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica



## 2-x4 - AX4 - Orden de enlace ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 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 ClO<sub>4</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

## 2-x4 - AX4 - Polaridad ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es la polaridad del anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 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 XeOF<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF<sub>2</sub>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

## 2-x5 - AE2X3 - Geometría XeOF<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF<sub>2</sub>

Plano Trigonal  
Geometría en T  
Geometría en T deformada  
Pirámide Trigonal

## 2-x5 - AE2X3 - Pares XeOF<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF<sub>2</sub>

2  
3  
4  
5  
6

7

8

## 2-x5 - AE2X3 - Polaridad XeOF<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF<sub>2</sub>

- 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 XeOF<sub>4</sub>

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeOF<sub>4</sub>

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

## AE2X2 - Angulos ClO<sub>2</sub>(-)

Cómo son los ángulos del anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

- Mayores de 109,5°
- Menores de 109,5°
- Iguals 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 ClO<sub>2</sub>(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cómo son las distancias del anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

- 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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es la Geometría del anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

- 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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

## AE2X2 - Hibridación ClO<sub>F</sub>

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>F</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

## AE2X2 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

## AE2X2 - Pares ClO<sub>F</sub>

Cuántos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>F</sub>

2

3

4

5

6

7

8

## AE2X2 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClO<sub>2</sub>(-)

Cual es la polaridad del anión ClO<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 XeOF<sub>2</sub>



Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{XeOF}_2$

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

### AE2X3 - Distancias $\text{XeOF}_2$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{XeOF}_2$

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

### AE2X3 - Estereoquímica $\text{XeOF}_2$

Cual es la estereoquímica del Xe en el  $\text{XeOF}_2$

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

### AE2X3 - Geometría $\text{XeOF}_2$

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{XeOF}_2$

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

### AE2X3 - Hibridación $\text{XeOF}_2$

Cual es la hibridación del Xe en el  $\text{XeOF}_2$

- sp
- sp2

sp3  
sp3d  
sp3d2

### AE2X3 - Pares electrónicos XeOF<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeOF<sub>2</sub>

2  
3  
4  
5  
6

7

8

AE2X3 - Pares XeOF<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF<sub>2</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AE2X3 - Polaridad XeOF<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de XeOF<sub>2</sub>

- 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<sup>-</sup>

- 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<sup>-</sup>

- 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<sup>-</sup>

- 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<sup>-</sup>

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

### AE3X - Geometría ClO(-)

Cual es la Geometría del anión ClO<sup>-</sup>

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

### AE3X - Hibridación ClO(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sup>-</sup>

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d  
sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AE3X - Orden de enlace ClO(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sup>-</sup>

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<sup>-</sup>

2  
3  
4  
5  
6  
  
7  
  
8

### AE3X - Pares electrónicos ClO(-)

Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Cl en el ClO<sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AE3X - Polaridad ClO(-)

Cual es la polaridad del anión ClO<sup>-</sup>

- 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 ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

- 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 SO<sub>2</sub>

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

No existe  
No se puede saber

## AEX2 - Densidad de carga ClO<sub>2</sub>(+)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el catión ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

## AEX2 - Densidad de carga SO<sub>2</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO<sub>2</sub>

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

## AEX2 - Distancias ClO<sub>2</sub>(+)

Cómo son las distancias del catión ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

## AEX2 - Distancias SO<sub>2</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de SO<sub>2</sub>

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

## AEX2 - Estereoquímica ClO<sub>2</sub>(+)

+

Cual es la estereoquímica del Cl en el  $\text{ClO}_2$

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

AEX2 - Estereoquímica  $\text{SO}_2$

Cual es la estereoquímica del S en el  $\text{SO}_2$

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

AEX2 - Geometría  $\text{ClO}_2^+$

Cual es la Geometría del catión  $\text{ClO}_2^+$

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

AEX2 - Geometría  $\text{SO}_2$

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{SO}_2$

- Angular menor de  $120^\circ$
- Angular mayor de  $120^\circ$
- Angular igual a  $120^\circ$
- Lineal
- No se puede predecir

AEX2 - Hibridación  $\text{ClO}_2^+$

Cual es la hibridación del Cl en el  $\text{ClO}_2^+$

- sp
- sp2



sp3  
sp3d  
sp3d2

## AEX2 - Hibridación SO<sub>2</sub>

Cual es la hibridación del S en el SO<sub>2</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

## AEX2 - Orden de enlace ClO<sub>2</sub>(+)

Cual es el orden de enlace en el catión ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

## AEX2 - Orden de enlace SO<sub>2</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO<sub>2</sub>

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 ClO<sub>2</sub>(+)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

2  
3  
4  
5  
6

7

8

### AEX2 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>(+)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX2 - Pares electrónicos SO<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO<sub>2</sub>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX2 - Pares SO<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO<sub>2</sub>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX2 - Polaridad ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

Cual es la polaridad de la especie de ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

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 SO<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de SO<sub>2</sub>

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 ClO<sub>3</sub><sup>(-)</sup>

Cómo son los ángulos del anión ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

Mayores de 109,5°

Menores de 109,5°

Igual a 109,5°

No existe

No se puede saber

### AEX3 - Angulos SO<sub>3</sub><sup>(2-)</sup>

Cómo son los ángulos del anión SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

Mayores de 109,5°

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

### AEX3 - Angulos XeO3

Cómo son los ángulos de la molécula de XeO<sub>3</sub>

Mayores de 109,5°  
Menores de 109,5°  
Iguales a 109,5°  
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<sub>2</sub>F

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<sub>3</sub><sup>-</sup>

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<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

No se puede saber

### AEX3 - Densidad de carga $\text{SO}_3^{2-}$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión  $\text{SO}_3^{2-}$

- 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 $\text{SOF}_2$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{SOF}_2$

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

### AEX3 - Densidad de carga $\text{XeO}_3$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{XeO}_3$

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

### AEX3 - Distancias $\text{ClO}_2\text{F}$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}$

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

### AEX3 - Distancias ClO<sub>3</sub>(-)

Cómo son las distancias del anión ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

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

### AEX3 - Distancias SO<sub>3</sub>(2-)

Cómo son las distancias del anión SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

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

### AEX3 - Distancias SOF<sub>2</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de SOF<sub>2</sub>

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

### AEX3 - Distancias XeO<sub>3</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de XeO<sub>3</sub>

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

### AEX3 - Estereoquímica ClO<sub>2</sub>F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica
- Bipirámide Trigonal

Octaédrica

### AEX3 - Estereoquímica ClO<sub>3</sub>(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

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

### AEX3 - Estereoquímica ClOF<sub>2</sub>(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

### AEX3 - Estereoquímica SO<sub>3</sub>(2-)

Cual es la estereoquímica del S en el SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

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

### AEX3 - Estereoquímica SOF<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del S en el SOF<sub>2</sub>

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

### AEX3 - Estereoquímica XeO<sub>3</sub>

Cual es la estereoquímica del Xe en el XeO<sub>3</sub>

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

### AEX3 - Geometría ClO<sub>2</sub>F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO<sub>2</sub>F

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

### AEX3 - Geometría ClO<sub>3</sub>(-)

Cual es la Geometría del anión ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

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

### AEX3 - Geometría ClOF<sub>2</sub>(+)

Cual es la Geometría del catión ClOF<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

### AEX3 - Geometría SO<sub>3</sub>(2-)

Cual es la Geometría del anión SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>



Plano Trigonal  
Tetraédrica deformada  
Pirámite Trigonal  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AEX3 - Geometría SOF<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de SOF<sub>2</sub>

Geometría en T  
Pirámite Trigonal  
Pirámide Trigonal deformada  
Plano Trigonal  
Tetraédrica

### AEX3 - Geometría XeO<sub>3</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeO<sub>3</sub>

Plano Trigonal  
Tetraédrica deformada  
Pirámite Trigonal  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AEX3 - Hibridación ClO<sub>2</sub>F

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub>F

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d  
sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AEX3 - Hibridación ClO<sub>3</sub>(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d

sp3d2

### AEX3 - Hibridación ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

### AEX3 - Hibridación SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

Cual es la hibridación del S en el SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

### AEX3 - Hibridación SOF<sub>2</sub>

Cual es la hibridación del S en el SOF<sub>2</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

### AEX3 - Hibridación XeO<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del Xe en el XeO<sub>3</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

### AEX3 - Orden de enlace ClO<sub>3</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

- 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 SO<sub>3</sub>(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- 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 XeO<sub>3</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO<sub>3</sub>

- 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 ClO<sub>2</sub>F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub>F

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares ClO<sub>3</sub>(-)

Cuantos pares electr3nicos rodean al Cl en el ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Pares ClOF<sub>2</sub>(+)

Cuantos pares electr3nicos rodean al Cl en el ClOF<sub>2</sub><sup>+</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>F

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos ClO<sub>3</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>3</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos SOF<sub>2</sub>

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SOF<sub>2</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AEX3 - Pares electrónicos XeO<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO<sub>3</sub>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Pares SO<sub>3</sub>(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Pares SOF<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el SOF<sub>2</sub>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Pares XeO3

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO<sub>3</sub>

2

3

4

5

6

7

8

### AEX3 - Polaridad ClO<sub>2</sub>(+)

Cual es la polaridad del catión ClO<sub>2</sub><sup>+</sup>

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar en la dirección de los pares de enlace

Polar en la dirección de la bisectriz de los enlaces

Polar en la dirección de la bisectriz de los pares solitarios

### AEX3 - Polaridad ClO<sub>2</sub>F

Cual es la polaridad de la molécula de ClO<sub>2</sub>F

Apolar por simetría

Apolar por convenio

Polar

Polar en la dirección del enlace Cl=O

Polar en la dirección del par solitario

Polar en la dirección del enlace Cl-F



### AEX3 - Polaridad $\text{ClO}_3^-$

Cual es la polaridad del anión  $\text{ClO}_3^-$

- 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

### AEX3 - Polaridad $\text{ClOF}_2^+$

Cual es la polaridad del catión  $\text{ClOF}_2^+$

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

### AEX3 - Polaridad $\text{SO}_3^{2-}$

Cual es la polaridad del anión  $\text{SO}_3^{2-}$

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

### AEX3 - Polaridad $\text{SOF}_2$

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{SOF}_2$

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

### AEX3 - Polaridad $\text{XeO}_3$

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{XeO}_3$

- 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  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

- 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  $\text{ClO}_2\text{F}_2^-$

Cómo son las distancias del anión  $\text{ClO}_2\text{F}_2^-$

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

AEX4 - Distancias  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

- 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  $\text{ClO}_2\text{F}_2^-$

Cual es la estereoquímica del Cl en el  $\text{ClO}_2\text{F}_2^-$

- Lineal
- Plano Trigonal
- Tetraédrica

Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

### AEX4 - Estereoquímica ClOF<sub>3</sub>

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClOF<sub>3</sub>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

### AEX4 - Geometría ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(-)

Cual es la Geometría del anión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

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

### AEX4 - Geometría ClOF<sub>3</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de ClOF<sub>3</sub>

Disfenoidal  
Plano Cuadrada  
Pirámite Trigonal  
Pirámide Tetragonal  
Pirámide de base cuadrada

### AEX4 - Hibridación ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(-)

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d  
sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AEX4 - Hibridación ClOF<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del Cl en el ClOF<sub>3</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AEX4 - Pares ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

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

### AEX4 - Pares ClOF<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClOF<sub>3</sub>

- 2

3

4

5

6

7

8

#### AEX4 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

#### AEX4 - Pares electrónicos ClOF<sub>3</sub>

Cuántos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClOF<sub>3</sub>

2

3

4

5

6

7

8

#### AEX4 - Polaridad ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(-)

Cual es la polaridad del anión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>-</sup>

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 ClOF<sub>3</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de ClOF<sub>3</sub>

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 XeOF<sub>4</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeOF<sub>4</sub>

El oxígeno

Un flúor

Los dos flúor por igual

No hay cargas

No se puede saber

El átomo de xenon

#### AEX5 - Distancias ClOF<sub>4</sub>(-)

Cómo son las distancias del anión  $\text{ClO}_4^-$

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

AEX5 - Distancias  $\text{XeOF}_4$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{XeOF}_4$

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

AEX5 - Estereoquímica  $\text{ClO}_4^-$

Cual es la estereoquímica del Cl en el  $\text{ClO}_4^-$

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

AEX5 - Estereoquímica  $\text{XeOF}_4$

Cual es la estereoquímica del Xe en el  $\text{XeOF}_4$

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

AEX5 - Geometría  $\text{ClO}_4^-$

Cual es la Geometría del anión  $\text{ClO}_4^-$

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

Disfenoidal

### AEX5 - Geometría XeOF<sub>4</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeOF<sub>4</sub>

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

### AEX5 - Hibridación ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AEX5 - Hibridación XeOF<sub>4</sub>

Cual es la hibridación del Xe en el XeOF<sub>4</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AEX5 - Pares ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7



8

**AEX5 - Pares electrónicos ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>**Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

**AEX5 - Pares electrónicos XeOF<sub>4</sub>**Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Xe en el XeOF<sub>4</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

**AEX5 - Pares XeOF<sub>4</sub>**Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeOF<sub>4</sub>

- 2
- 3

4

5

6

7

8

### AEX5 - Polaridad ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cual es la polaridad del anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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 XeOF<sub>4</sub>

Cual es la polaridad de la molécula XeOF<sub>4</sub>

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 CO<sub>2</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de CO<sub>2</sub>

120°

180°

109,5°

No existe

No se puede saber

90°

## AX2 - Densidad de carga CO<sub>2</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de CO<sub>2</sub>

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

## AX2 - Estereoquímica CO<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del C en el CO<sub>2</sub>

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

## AX2 - Geometría CO<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de CO<sub>2</sub>

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

## AX2 - Hibridación CO<sub>2</sub>

Cual es la hibridación del C en el CO<sub>2</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

## AX2 - Orden de enlace CO<sub>2</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de  $\text{CO}_2$

- 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 $\text{CO}_2$

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el  $\text{CO}_2$

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

## AX2 - Pares electrónicos $\text{CO}_2$

Cuantos pares electrónicos determinan la estequiometría del C en el  $\text{CO}_2$

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

## AX2 - Polaridad $\text{CO}_2$

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{CO}_2$

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

### AX3 - Angulos CO<sub>3</sub>(2-)

Cómo son los ángulos del anión CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

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

### AX3 - Angulos SO<sub>3</sub>

Cómo son los ángulos de la molécula de SO<sub>3</sub>

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

### AX3 - Densidad de carga CO<sub>3</sub>(2-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

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 H<sub>2</sub>CO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de H<sub>2</sub>CO

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 SO<sub>3</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO<sub>3</sub>

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

### AX3 - Distancias CO<sub>3</sub>(2-)

Cómo son las distancias del anión CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

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

### AX3 - Distancias H<sub>2</sub>CO

Cómo son las distancias de la molécula de H<sub>2</sub>CO

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

### AX3 - Distancias SO<sub>3</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de SO<sub>3</sub>

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

### AX3 - Estereoquímica CO<sub>3</sub>(2-)

Cual es la estereoquímica del C en el CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

### AX3 - Estereoquímica H<sub>2</sub>CO

Cual es la estereoquímica del C en el H<sub>2</sub>CO

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

### AX3 - Estereoquímica SO<sub>3</sub>

Cual es la estereoquímica del S en el SO<sub>3</sub>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

### AX3 - Geometría CO<sub>3</sub>(2-)

Cual es la Geometría del anión CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

Plano Trigonal  
Tetraédrica deformada  
Pirámite Trigonal  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AX3 - Geometría H<sub>2</sub>CO

Cual es la Geometría de la molécula de H<sub>2</sub>CO

Plano Trigonal deformada  
Plano Trigonal regular  
Pirámite Trigonal  
Geometría en T

## Geometría en Y

### AX3 - Geometría SO<sub>3</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de SO<sub>3</sub>

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

### AX3 - Hibridación CO<sub>3</sub>(2-)

Cual es la hibridación del C en el CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX3 - Hibridación H<sub>2</sub>CO

Cual es la hibridación del C en el H<sub>2</sub>CO

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>



### AX3 - Hibridación SO<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del S en el SO<sub>3</sub>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX3 - Orden de enlace CO<sub>3</sub>(<sup>2-</sup>)

Cual es el orden de enlace en el anión CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- 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 SO<sub>3</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de SO<sub>3</sub>

- 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 CO<sub>3</sub>(<sup>2-</sup>)

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos CO<sub>3</sub>(2-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el CO<sub>3</sub><sup>2-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Pares electrónicos H<sub>2</sub>CO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del C en el H<sub>2</sub>CO

2

3

4

5

6

7

8

### AX3 - Pares electrónicos SO<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO<sub>3</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX3 - Pares H<sub>2</sub>CO

Cuantos pares electrónicos rodean al C en el H<sub>2</sub>CO

2

3

4

5

6

7

8

### AX3 - Pares SO<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el  $\text{SO}_3$

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

AX3 - Polaridad  $\text{CO}_3^{2-}$

Cual es la polaridad del anión  $\text{CO}_3^{2-}$

- 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  $\text{H}_2\text{CO}$

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{H}_2\text{CO}$

- 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  $\text{SO}_3$

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{SO}_3$

- 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  $\text{ClO}_4^-$

- 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  $\text{IO}_4^-$

- 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  $\text{SiO}_4^{4-}$

- 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  $\text{SO}_4^{2-}$

- 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 $\text{Br}_3\text{PO}$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{Br}_3\text{PO}$

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

#### AX4 - Densidad de carga $\text{Cl}_3\text{PO}$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{Cl}_3\text{PO}$

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  $\text{ClO}_2\text{F}_2^+$

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 $\text{ClO}_3\text{F}$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{ClO}_3\text{F}$

Un oxígeno y el cloro  
Repartido entre dos oxígenos

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

#### AX4 - Densidad de carga ClO<sub>4</sub>(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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

#### AX4 - Densidad de carga F<sub>3</sub>PO

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de F<sub>3</sub>PO

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

#### AX4 - Densidad de carga IO<sub>4</sub>(-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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

#### AX4 - Densidad de carga SiO<sub>4</sub>(4-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

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 SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

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

#### AX4 - Densidad de carga SO<sub>4</sub>(2-)

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en el anión SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

- 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 XeO<sub>4</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO<sub>4</sub>

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

#### AX4 - Distancias Br<sub>3</sub>PO

Cómo son las distancias de la molécula de Br<sub>3</sub>PO

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

#### AX4 - Distancias Cl<sub>3</sub>PO



Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{Cl}_3\text{PO}$

- 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  $\text{ClO}_2\text{F}_2^+$

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

AX4 - Distancias  $\text{ClO}_3\text{F}$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{ClO}_3\text{F}$

- 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  $\text{ClO}_4^-$

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

AX4 - Distancias  $\text{F}_3\text{PO}$

Cómo son las distancias de la molécula de  $\text{F}_3\text{PO}$

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

### AX4 - Distancias IO<sub>4</sub>(-)

Cómo son las distancias del anión IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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

### AX4 - Distancias SiO<sub>4</sub>(4-)

Cómo son las distancias del anión SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

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

### AX4 - Distancias SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

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

### AX4 - Distancias SO<sub>4</sub>(2-)

Cómo son las distancias del anión SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

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

### AX4 - Distancias XeO<sub>4</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de XeO<sub>4</sub>

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

No se puede saber

#### AX4 - Estereoquímica Br<sub>3</sub>PO

Cual es la estereoquímica del P en el Br<sub>3</sub>PO

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

#### AX4 - Estereoquímica Cl<sub>3</sub>PO

Cual es la estereoquímica del P en el Cl<sub>3</sub>PO

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

#### AX4 - Estereoquímica ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(+)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

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

#### AX4 - Estereoquímica ClO<sub>3</sub>F

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>3</sub>F

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

### AX4 - Estereoquímica ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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

### AX4 - Estereoquímica F<sub>3</sub>PO

Cual es la estereoquímica del P en el F<sub>3</sub>PO

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

### AX4 - Estereoquímica IO<sub>4</sub>(-)

Cual es la estereoquímica del I en el IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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

### AX4 - Estereoquímica SiO<sub>4</sub>(4-)

Cual es la estereoquímica del Si en el SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

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

### AX4 - Estereoquímica SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la estereoquímica del S en el SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

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

Cual es la estereoquímica del S en el  $\text{SO}_4^{2-}$

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

#### AX4 - Estereoquímica $\text{XeO}_4$

Cual es la estereoquímica del Xe en el  $\text{XeO}_4$

Lineal  
Plano Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámide Trigonal  
Octaédrica

#### AX4 - Geometría $\text{Br}_3\text{PO}$

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{Br}_3\text{PO}$

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

#### AX4 - Geometría $\text{Cl}_3\text{PO}$

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{Cl}_3\text{PO}$

Plano Trigonal  
Pirámite Trigonal

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

#### AX4 - Geometría ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(+)

Cual es la Geometría del catión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

Plano Cuadrada  
Tetraédrica regular  
Tetraédrica deformada  
Pirámite Trigonal  
Pirámide Tetragonal

#### AX4 - Geometría ClO<sub>3</sub>F

Cual es la Geometría de la molécula de ClO<sub>3</sub>F

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

#### AX4 - Geometría ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es la Geometría del anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Plano cuadrada  
Tetraédrica deformada  
Tetraédrica regular  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

#### AX4 - Geometría F<sub>3</sub>PO

Cual es la Geometría de la molécula de F<sub>3</sub>PO

Plano Trigonal  
Pirámite Trigonal  
Tetraédrica deformada

Tetraédrica regular  
Pirámite Tetragonal  
Pirámide de base cuadrada  
Plano cuadrado

### AX4 - Geometría IO<sub>4</sub>(-)

Cual es la Geometría del anión IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Plano cuadrada  
Tetraédrica deformada  
Tetraédrica regular  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AX4 - Geometría SiO<sub>4</sub>(4-)

Cual es la Geometría del anión SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

Plano cuadrada  
Tetraédrica deformada  
Tetraédrica regular  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AX4 - Geometría SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Plano Cuadrada  
Tetraédrica regular  
Tetraédrica deformada  
Pirámite Trigonal  
Pirámide Tetragonal

### AX4 - Geometría SO<sub>4</sub>(2-)

Cual es la Geometría del anión SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

Plano cuadrada  
Tetraédrica deformada  
Tetraédrica regular  
Plano Tetragonal  
Pirámite Tetragonal

### AX4 - Geometría XeO<sub>4</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeO<sub>4</sub>

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

### AX4 - Hibridación Br<sub>3</sub>PO

Cual es la hibridación del P en el Br<sub>3</sub>PO

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX4 - Hibridación Cl<sub>3</sub>PO

Cual es la hibridación del P en el Cl<sub>3</sub>PO

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX4 - Hibridación ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>(+)</sup>

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX4 - Hibridación ClO<sub>3</sub>F



Cual es la hibridación del Cl en el  $\text{ClO}_3\text{F}$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX4 - Hibridación  $\text{ClO}_4(-)$

Cual es la hibridación del Cl en el  $\text{ClO}_4^-$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX4 - Hibridación  $\text{F}_3\text{PO}$

Cual es la hibridación del P en el  $\text{F}_3\text{PO}$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX4 - Hibridación  $\text{IO}_4(-)$

Cual es la hibridación del Cl en el  $\text{IO}_4^-$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX4 - Hibridación  $\text{SiO}_4(4-)$

Cual es la hibridación del Si en el  $\text{SiO}_4^{4-}$

- sp
- sp<sup>2</sup>

sp3  
sp3d  
sp3d2

#### AX4 - Hibridación SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la hibridación del S en el SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

#### AX4 - Hibridación SO<sub>4</sub>(2-)

Cual es la hibridación del S en el SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

#### AX4 - Hibridación XeO<sub>4</sub>

Cual es la hibridación del Xe en el XeO<sub>4</sub>

sp  
sp2  
sp3  
sp3d  
sp3d2

#### AX4 - Orden de enlace ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

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 IO<sub>4</sub>(-)

Cual es el orden de enlace en el anión IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 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 SiO<sub>4</sub>(4-)

Cual es el orden de enlace en el anión SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

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

### AX4 - Orden de enlace SO<sub>4</sub>(2-)

Cual es el orden de enlace en el anión SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

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

### AX4 - Orden de enlace XeO<sub>4</sub>

Cual es el orden de enlace en la molécula de XeO<sub>4</sub>

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

#### AX4 - Pares Br<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Br<sub>3</sub>PO

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares Cl<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el Cl<sub>3</sub>PO

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>(+)</sup>

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares ClO<sub>3</sub>F

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>3</sub>F

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares ClO<sub>4</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos Br<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Br<sub>3</sub>PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos Cl<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el Cl<sub>3</sub>PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(+)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

#### AX4 - Pares electrónicos ClO<sub>3</sub>F

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>3</sub>F

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares electrónicos ClO<sub>4</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos F<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del P en el F<sub>3</sub>PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos IO<sub>4</sub>(-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del I en el IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos SiO<sub>4</sub>(4-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Si en el SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

- 2
- 3
- 4



5

6

7

8

#### AX4 - Pares electrónicos SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares electrónicos SO<sub>4</sub>(2-)

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del S en el SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

2

3

4

5

6

7

8

### AX4 - Pares electrónicos XeO<sub>4</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Xe en el XeO<sub>4</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares F<sub>3</sub>PO

Cuantos pares electrónicos rodean al P en el F<sub>3</sub>PO

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

Cuantos pares electrónicos rodean al I en el IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

#### AX4 - Pares SiO4(4-)

Cuantos pares electrónicos rodean al Si en el  $\text{SiO}_4^{4-}$

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares SO2F2

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el  $\text{SO}_2\text{F}_2$

2

3

4

5

6

7

8

#### AX4 - Pares SO4(2-)

Cuantos pares electrónicos rodean al S en el  $\text{SO}_4^{2-}$

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Pares XeO4

Cuantos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO<sub>4</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX4 - Polaridad Br3PO

Cual es la polaridad de la molécula de Br<sub>3</sub>PO

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

### AX4 - Polaridad Cl3PO

Cual es la polaridad de la molécula de Cl<sub>3</sub>PO

- 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 ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>(+)

Cual es la polaridad del catión ClO<sub>2</sub>F<sub>2</sub><sup>+</sup>

- 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<sub>3</sub>F

Cual es la polaridad de la molécula de ClO<sub>3</sub>F

- 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 ClO<sub>4</sub>(-)

Cual es la polaridad del anión ClO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 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<sub>3</sub>PO

Cual es la polaridad de la molécula de F<sub>3</sub>PO

- 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 IO<sub>4</sub>(-)

Cual es la polaridad del anión IO<sub>4</sub><sup>-</sup>

- 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 SiO<sub>4</sub>(4-)

Cual es la polaridad del anión SiO<sub>4</sub><sup>4-</sup>

- 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 SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de SO<sub>2</sub>F<sub>2</sub>

- 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 SO<sub>4</sub>(2-)

Cual es la polaridad del anión SO<sub>4</sub><sup>2-</sup>

- 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 XeO<sub>4</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de  $\text{XeO}_4$

- 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  $\text{ClO}_2\text{F}_3$  (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

- O-Cl-O menor de  $120^\circ$
- O-Cl-O mayor de  $120^\circ$
- O-Cl-O igual a  $120^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX5 - Angulos  $\text{IO}_2\text{F}_3$  (c)

Cómo son los ángulos de la molécula de  $\text{IO}_2\text{F}_3$

- O-I-O menor de  $120^\circ$
- O-I-O mayor de  $120^\circ$
- O-I-O igual a  $120^\circ$
- No existe
- No se puede saber

AX5 - Densidad de carga  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

- 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  $\text{IO}_2\text{F}_3$

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de  $\text{IO}_2\text{F}_3$

- 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 XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Qué átomos soportan la carga o fracción de carga en la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

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

### AX5 - Distancias ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

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 IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

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 XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cómo son las distancias de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

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

### AX5 - Estereoquímica ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>



Cual es la estereoquímica del Cl en el  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

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

AX5 - Estereoquímica  $\text{IO}_2\text{F}_3$

Cual es la estereoquímica del I en el  $\text{IO}_2\text{F}_3$

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

AX5 - Estereoquímica  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

Cual es la estereoquímica del Xe en el  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

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

AX5 - Geometría  $\text{ClO}_2\text{F}_3$  (a)

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

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

AX5 - Geometría  $\text{ClO}_2\text{F}_3$  (b)

Cual es la Geometría de la molécula de  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

- 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 IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (a)

Cual es la Geometría de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

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

### AX5 - Geometría IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub> (b)

Cual es la Geometría de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

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 XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la Geometría de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Pirámide Trigonal  
Tetraédrica  
Bipirámite Trigonal  
Pirámide Tetragonal  
Pirámide de base cuadrada

### AX5 - Hibridación ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

sp  
sp<sup>2</sup>  
sp<sup>3</sup>  
sp<sup>3</sup>d  
sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

### AX5 - Hibridación IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cual es la hibridación del I en el  $\text{IO}_2\text{F}_3$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX5 - Hibridación  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

Cual es la hibridación del Xe en el  $\text{XeO}_3\text{F}_2$

- sp
- sp<sup>2</sup>
- sp<sup>3</sup>
- sp<sup>3</sup>d
- sp<sup>3</sup>d<sup>2</sup>

AX5 - Pares  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

Cuantos pares electrónicos rodean al Cl en el  $\text{ClO}_2\text{F}_3$

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

### AX5 - Pares electrónicos ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del Cl en el ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX5 - Pares electrónicos IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cuantos pares electrónicos determinan la estereoquímica del I en el IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX5 - Pares electrónicos XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cuántos pares electrónicos determinan la estequiometría del Xe en el XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX5 - Pares IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cuántos pares electrónicos rodean al I en el IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX5 - Pares XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cuántos pares electrónicos rodean al Xe en el XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

- 2
- 3
- 4
- 5
- 6

7

8

### AX5 - Polaridad ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de ClO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

- 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 IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de IO<sub>2</sub>F<sub>3</sub>

- 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 XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

Cual es la polaridad de la molécula de XeO<sub>3</sub>F<sub>2</sub>

- 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