



**SELECCIONA LA RESPUESTA CORRECTA**

La fórmula del anhídrido perclórico es:

- a.  $\text{Cl}_2\text{O}_3$       b.  $\text{Cl}_2\text{O}_7$       c.  $\text{Cl}_2\text{O}$       d.  $\text{Cl}_2\text{O}_5$

La fórmula del anhídrido fosfórico es:

- a.  $\text{P}_2\text{O}_5$       b.  $\text{P}_2\text{O}_3$       c.  $\text{F}_2\text{O}$       d.  $\text{K}_2\text{O}$

La fórmula del óxido paladioso es:

- a.  $\text{Pd O}_2$       b.  $\text{Pt}_2\text{O}_2$       c.  $\text{Pd O}$       d. Ninguno

La fórmula del óxido Mercúrico:

- a.  $\text{Hg}_2\text{O}$       b.  $\text{Hg O}$       c.  $\text{Mg O}$       d. Ninguno

**UNE CADA FORMULA CON EL NOMBRE CORRESPONDIENTE**

- |                           |                                |
|---------------------------|--------------------------------|
| ○ $\text{Fe}_2\text{O}_3$ | ○ <b>Monóxido carbonoso</b>    |
| ○ $\text{Sn O}_2$         | ○ <b>Óxido de estaño (IV)</b>  |
| ○ $\text{Se O}_2$         | ○ <b>Trióxido de diyodo</b>    |
| ○ $\text{C O}$            | ○ <b>Anhídrido selenioso</b>   |
| ○ $\text{I}_2\text{O}_3$  | ○ <b>Óxido de hierro (III)</b> |

**SELECCIONA FALSO (F) O VERDADERO (V), SEGÚN CORRESPONDA:**

La nomenclatura IUPAC se caracteriza por utilizar los prefijos numerales griegos. F V

En la nomenclatura tradicional se caracteriza por usar los números romanos. F V

La valencia del oxígeno cuando forma óxidos o anhídridos es de -1. F V

Las valencias del nitrógeno que están en paréntesis se usa en casos especiales. F V

En los anhídridos cuando tiene cuatro valencias se utiliza los prefijos y sufijos: hipo-oso, oso, ico, per-ico F V

La fórmula de un anhídrido u óxido ácido es:  
Metal + Oxígeno F V

Las valencias de Se son -2+2+4+6 F V

El hierro pertenece a los bitetravalentes. F V

