



2° de Secundaria



Profa. Esther J. Cruz Dávalos
CIENCIAS NATURALES

PRACTICAMOS ÓXIDOS Y ANHÍDRIDOS



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. Pd O_2 b. $\text{Pt}_2 \text{O}_2$ c. Pd O d. Ninguno

La fórmula del óxido Mercurico:

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

UNE CADA FORMULA CON EL NOMBRE CORRESPONDIENTE

- | | |
|--|---|
| ☐ $\text{Fe}_2 \text{O}_3$ | ☐ Monóxido carbonoso |
| ☐ Sn O_2 | ☐ Óxido de estaño (IV) |
| ☐ Se O_2 | ☐ Trióxido de diyodo |
| ☐ C O | ☐ Anhídrido selenioso |
| ☐ $\text{I}_2 \text{O}_3$ | ☐ Óxido de hierro (III) |



2° de Secundaria



Profa. Esther J. Cruz Dávalos
CIENCIAS NATURALES

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 usa 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 |

