

LOS ÓXIDOS BÁSICOS

1.¿Cómo está compuesto un óxido?

coloque falso F y si es verdadero V en el cuadro

Se componen de un elemento metálico más un oxígeno. ☐

Compuesto de un elemento no metálico más un oxígeno. ☐

2. Los óxidos son compuestos:

Marque con una X la respuesta correcta

TERNARIOS ☐

BINARIOS ☐

CUATERNARIOS ☐

3. Metal más oxígeno nos da...

Anote la respuesta correcta en el cuadro



4.¿Qué paso debemos hacer en el siguiente compuesto?

Marque con una X la respuesta correcta



INTERCAMBIAR VALENCIAS ☐

SIMPLIFICAR ☐

5. ¿Cuál es el nombre de los siguientes compuestos?

Marque con una X la respuesta correcta



ÓXIDO DE BERILIO ☐

ÓXIDO DE BORO ☐

6. ¿Cómo se nombra el compuesto en la N. I.U.P.A.C.?

Anote la respuesta correcta en el cuadro

Paso 5: Formulamos el compuesto y luego nombramos según las tres nomenclaturas:



- N. Trad.

Óxido de plata

- N. STOCK

Óxido de plata (I)

- N. I.U.P.A.C.

ANOTE LOS NOMBRES O FÓRMULAS DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS

Anote o complete la respuesta o la fórmula correcta en las celdas que faltan

FÓRMULA	N. TRADICIONAL	N. STOCK	N. I.U.P.A.C.
Li₂O	óxido de litio		Monóxido de dilitio
	óxido de potasio	óxido de potasio (I)	óxido de potasio
MgO	óxido de magnesio	óxido de magnesio (II)	
	óxido de calcio	óxido de calcio (II)	monóxido de calcio