

Óxidos Básicos



1. **Conteste según corresponda:**

a. Los óxidos básicos también son conocidos como

b. Los óxidos básicos se forman por la unión de:

c. El estado de oxidación que posee el oxígeno es de

2. **Arrastre y suelte según corresponda.**

Fórmula	Nomenclatura tradicional	Nomenclatura Sistemática	Nomenclatura Stock
AlO_3	Óxido de aluminio		
Na_2O		Monóxido de disodio	
CdO			
PtO_2		Dióxido de platino	
WO_3			Óxido de wolframio (VI)

Óxido de Cadmio

Óxido de Aluminio (III)

Óxido de sodio

Óxido de Sodio (I)

Monóxido de cadmio

Trióxido de wolframio

Óxido de platino

Óxido de Wolframio

Óxido de platino (IV)

Óxido de Cadmio (II)

Trióxido de aluminio

LIVEWORKSHEETS

3. **Escoge la opción correcta de los siguientes enunciados.**

   a. **La fórmula del Óxido Áurico es:**

   b. **La nomenclatura stock correspondiente al siguiente compuesto PdO_2 es:**



   c. **La fórmula correspondiente al Trióxido de di bismuto es:**

   d. **La nomenclatura tradicional del siguiente compuesto Ta_2O_5**

4. **Marque con una X la respuesta correcta.**

   a. **¿Qué paso se debe seguir en el siguiente compuesto?**

$$Pb^{+4}O^{2-}$$

Intercambiar valencias Simplificar

   b. **¿El metal que se utiliza en el siguiente compuesto es de:**

$$Fe_2O_3$$

Valencia Variable Valencia Fija

LIVEWORKSHEETS

c. **¿El compuesto que se presenta a continuación pertenece a los óxidos básicos?**

Cl_2O_3

Si ☐ No ☐

5. **Arrastre y suelte los números de oxidación en el compuesto que corresponda.**

Mg O

Bi O

Na O

MoO

Fe O

BkO

+2 2 3 -2

3 2 3 2 2

LIVEWORKSHEETS