

1.

Para obtener un ácido oxácido se deben combinar:

A

Un óxido ácido con el agua

B

Un hidróxido con el agua

C

Un óxido básico con agua

D

Una sal con un hidrácido

2.

El número de oxidación del hierro en el óxido ferrico es:

A

+2

B

+1

C

+5

D

+3

3

El número de oxidación del elemento cloro en el óxido hipocloroso es:

+3

+7

+5

+1

4.

Los óxidos básicos resultan de la combinación de:

Un no metal con oxígeno

Un no metal con agua

Un metal con agua

Un metal con oxígeno

5.

El nombre del siguiente compuesto: Cl_2O_7 es:

Óxido perclórico

Óxido clórico

Óxido hipocloroso

Óxido cloroso

6

Los hidróxidos o bases se obtienen al combinar un:

Óxido ácido con agua

Hidruro con ácido

Óxido básico con agua

Ácido con una sal

7.

Para obtener un ácido oxácido se deben combinar:

Un óxido ácido con el agua

Un hidróxido con el agua

Un óxido básico con agua

Una sal con un hidrácido

8. La nomenclatura IUPAC para P_2O_5 es

a. Óxido de fósforo (I)

b. Óxido de fósforo (III)

c. Óxido de fósforo (V)

d. óxido de fósforo

9. La fórmula del hidróxido cúprico es:

a. CuOH

b. $\text{Cu}(\text{OH})_2$

c. $\text{Co}(\text{OH})_2$

d. $\text{Co}(\text{OH})_3$

10. Es la fórmula del ácido peryódico

a. HYO_3

b. HIO_3

c. HYO_4

d. HIO_4

