

Ejercicios de repaso. Sales y estequiometria

EJERCICIO 1

Considere la siguiente reacción y analiza las afirmaciones:



Al reacciona 4 moles del ácido. COLOQUE VERDADERO O FALSO. JUSTIFIQUE

- I-deben reaccionar 8 moles del hidróxido.
- II-se forman $2,408 \cdot 10^{24}$ moléculas de sal
- III-reaccionan 216g del ácido.
- IV-se obtienen 12 moles de átomos de agua.

EJERCICIO 2

En la formación de un ácido (usted debe elegir cual trabajar). Si de ese compuesto se utiliza aproximadamente 0.95 Litros de agua, cuantos litros del ácido de obtuvieron? Y ¿cuántos gramos del anhídrido se utilizaron?

EJERCICIO 3: 50 g de ácido nítrico reaccionan con hidróxido de sodio. Calcular:

- a) Los gramos y el número de moles de nitrato de sodio formado.
- b) Los gramos de hidróxido de sodio empleados.
- c) El número de moles de agua que se obtienen en la reacción.