



Estequiometría

Versión C

Realiza los siguientes ejercicios estequiométricos utilizando Regla de 3 y coloca la respuesta correcta en el recuadro.

1. Si tenemos 560 gramos Ag (plata), ¿cuántos moles son? Recuerda que $\text{Ag} = 108 \text{ uma}$.
_____ moles.
2. Convierte 5.2 moles de Se (selenio) a gramos. Recuerda que $\text{Se} = 79 \text{ uma}$.
_____ gramos.
3. ¿Qué masa en gramos tienen 5.3 moles de $\text{Mg}(\text{OH})_2$? Recuerda que $\text{Mg} = 24.5 \text{ uma}$, $\text{H} = 1 \text{ uma}$, $\text{O} = 16 \text{ uma}$.
_____ gramos.
4. ¿A cuántos moles equivalen 600 gramos de KCl? Recuerda que $\text{K} = 39 \text{ uma}$, $\text{Cl} = 35.5 \text{ uma}$.
_____ moles.
5. Convierte 2.5 moles de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ a gramos. Recuerda que $\text{Al} = 27 \text{ uma}$, $\text{S} = 32 \text{ uma}$, $\text{O} = 16 \text{ uma}$.
_____ gramos.
6. ¿Qué volumen (litros) ocupan 4.5 moles de NH_3 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros.
_____ litros.
7. ¿A cuántos moles equivalen 240 litros de He? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros.
_____ moles.
8. ¿Qué masa (gramos) tienen 8.2 moles de O_2 ? Recuerda que $\text{O} = 16 \text{ uma}$.
_____ gramos.
9. ¿A cuántos gramos equivalen 380 litros de O_3 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que $\text{O} = 16 \text{ uma}$.
_____ gramos.
10. ¿Qué volumen (litros) ocupan 160 gramos de CO_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que $\text{C} = 12 \text{ uma}$, $\text{O} = 16 \text{ uma}$.
_____ litros.

