



Estequiometría

Versión B

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

1. Si tenemos 480 gramos Cu (cobre), ¿cuántos moles son? Recuerda que Cu = 63.5 uma. _____ moles.
2. Convierte 2.4 moles de As (arsénico) a gramos. Recuerda que As = 75 uma. _____ gramos.
3. ¿Qué masa en gramos tienen 4.6 moles de Ca(OH)_2 ? Recuerda que Ca = 40 uma, H = 1 uma, O = 16 uma. _____ gramos.
4. ¿A cuántos moles equivalen 600 gramos de CO_2 ? Recuerda que C = 12 uma, O = 16 uma. _____ moles.
5. Convierte 2.5 moles de $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$ a gramos. Recuerda que Al = 27 uma, S = 32 uma, O = 16 uma. _____ gramos.
6. ¿Qué volumen (litros) ocupan 4.5 moles de CO_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ litros.
7. ¿A cuántos moles equivalen 240 litros de N_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ moles.
8. ¿Qué masa (gramos) tienen 8.2 moles de O_3 ? Recuerda que O = 16 uma. _____ gramos.
9. ¿A cuántos gramos equivalen 380 litros de O_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que O = 16 uma. _____ gramos.
10. ¿Qué volumen (litros) ocupan 160 gramos de NH_3 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que N = 14 uma, H = 1 uma. _____ litros.

