



Estequiometría

Versión C

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

1. Si tenemos 320 gramos Au (oro), ¿cuántos moles son? Recuerda que Au = 197 uma. _____ moles.
2. Convierte 4.8 moles de Br (bromo) a gramos. Recuerda que Br = 80 uma. _____ gramos.
3. ¿Qué masa en gramos tienen 2.6 moles de KClO_3 ? Recuerda que K = 39 uma, Cl = 35.5 uma, O = 16 uma. _____ gramos.
4. ¿A cuántos moles equivalen 600 gramos de NaCl? Recuerda que Na = 23 uma, Cl = 35.5 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 CH_4 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ litros.
7. ¿A cuántos moles equivalen 240 litros de O_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ moles.
8. ¿Qué masa (gramos) tienen 8.2 moles de He? Recuerda que He = 4 uma. _____ gramos.
9. ¿A cuántos gramos equivalen 380 litros de N_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que N = 14 uma. _____ gramos.
10. ¿Qué volumen (litros) ocupan 160 gramos de SO_2 ? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que S = 32 uma, O = 16 uma. _____ litros.

