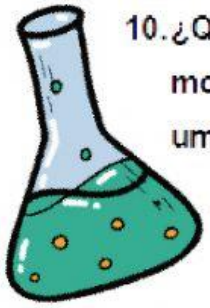
COBACHBC
Colegio de Bachilleres del Estado de Baja California
GOBIERNO DE BAJA CALIFORNIA

Química II 2023-1
Méd. Korina Herrera Zuno

Estequiometria
Versión A

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

1. Si tenemos 240 gramos Fe (hierro), ¿cuántos moles son? Recuerda que Fe = 56 uma. _____ moles.
2. Convierte 3.5 moles de Ge (germanio) a gramos. Recuerda que Ge = 72.5 uma. _____ gramos.
3. ¿Qué masa en gramos tienen 3.8 moles de H_2SO_4? Recuerda que H = 1 uma, S = 32 uma, O = 16 uma. _____ gramos.
4. ¿A cuántos moles equivalen 600 gramos de H_2O? Recuerda que H = 1 uma, O = 16 uma. _____ moles.
5. Convierte 2.5 moles de $Al_2(SO_4)_3$ a gramos. Recuerda que Al = 27 uma, S = 32 uma, O = 16 uma. _____ gramos.
6. ¿Qué volumen (litros) ocupan 4.5 moles de SO_2? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ litros.
7. ¿A cuántos moles equivalen 240 litros de O_3? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros. _____ moles.
8. ¿Qué masa (gramos) tienen 8.2 moles de N_2? Recuerda que N = 14 uma. _____ gramos.
9. ¿A cuántos gramos equivalen 380 litros de He? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que He = 4 uma. _____ gramos.
10. ¿Qué volumen (litros) ocupan 160 gramos de CH_4? Recuerda que 1 mol de cualquier gas a CNPT ocupa 22.4 litros, y que C = 12 uma, H = 1 uma. _____ litros.



LIVEWORKSHEETS