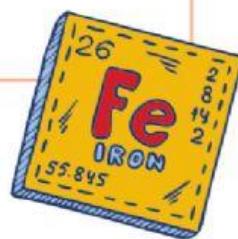




# Estequiometría

Realiza los cálculos correspondientes y coloca la respuesta correcta en el recuadro.

1. Calcula la masa de 3 moles de CO<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_ gramos.
2. Calcula la masa molecular de Al<sub>2</sub>(SO<sub>4</sub>)<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_ u.m.a.
3. Calcula la masa molar del KClO<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_ g/mol.
4. Calcula el volumen de 8.5 moles de Cl<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_ litros.
5. Calcula los moles de 520 gramos de Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>: \_\_\_\_\_ moles.
6. Calcula la masa de 2.5 moles de Ca: \_\_\_\_\_ gramos.
7. Calcula el volumen de 5 moles de H<sub>2</sub>O: \_\_\_\_\_ litros.
8. Calcula los moles de 80 litros de H<sub>2</sub>: \_\_\_\_\_ moles.
9. Calcula los moles de 350 gramos de H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>: \_\_\_\_\_ moles.
10. Calcula la masa molecular del Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>: \_\_\_\_\_ u.m.a.



nombre

matrícula

materia

fecha