



EJERCICIOS CÁLCULO DE MOLES

QUÍMICA 2º MEDIO

Objetivo: Explicar, por medio de modelos y la experimentación, las propiedades de las soluciones en ejemplos cercanos, considerando: La cantidad de soluto disuelto (concentración).

Duración: 2 semanas (31 al 11 de septiembre)

Contacto: Correo cnaturalespolitecnicoc52@gmail.com – Whatsapp +56954523280 – Facebook Ciencias liceo politécnico

RECORDEMOS CON UN EJEMPLO COMO CALCULAR LOS MOLES TRABAJADO EN LA GUÍA ANTERIOR

Calcula los moles de 350 g de H_2SO_4

Pasos:

1) Calcular la masa molecular (MM) del H_2SO_4 .
Reverda buscar la masa atómica de cada elemento en la t. periódica y multiplicar por la cantidad de cada uno.

$$\begin{aligned} H &= 2 \times 1 \text{ g/mol} = 2 \text{ g/mol} \\ S &= 1 \times 32 \text{ g/mol} = 32 \text{ g/mol} \\ O &= 4 \times 16 \text{ g/mol} = 64 \text{ g/mol} \\ &= 98 \text{ g/mol} \end{aligned}$$

2) Calcular los moles (n)

$$n = \frac{m}{MM}$$
$$n = \frac{350 \text{ g}}{98 \text{ g/mol}}$$
$$n = 3,57 \text{ mol}$$

Reverda que la masa (m) la da cada ejercicio.

SI AÚN TIENES DUDAS REVISAN NUEVAMENTE LA GUÍA ANTERIOR DONDE SALE EL PASO A PASO



EJERCICIOS

Calcula los moles (n) para cada ejercicio siguiendo los pasos aprendidos, lo puedes hacer en tu cuaderno o en la misma guía. Recuerda que si tienes cualquier consulta me puedes preguntar a mi WhatsApp indicando tu nombre y curso.

- 1) 353 g de C_6H_6O
- 2) 50,8 g de $Ca(NO_3)_2$
- 3) 800 g de C_3H_6O
- 4) 25 g de C_4H_4O
- 5) 500 g de $C_{12}H_8N_2$
- 6) 3,0 g de helio (He)
- 7) 25 g de Cobre (Cu)
- 8) 244 g de aluminio (Al)
- 9) 1,00 g de $(C_7H_5N_3O_6)$
- 10) 20,42 g de $(C_{17}H_2ON_4O_6)$