



Relación de problemas de disoluciones

1. Se ha preparado una disolución disolviendo 294 g de ácido sulfúrico y añadiendo agua hasta completar 2 L. Calcula su molaridad.

Solución:

2. Se necesita preparar 500 cm³ de una disolución 0,05M de K₂Cr₂O₇ a partir del compuesto puro. Calculen la masa de sal necesaria.

Solución:

3. Calcula la concentración de una disolución en g/L sabiendo que hay 12 g de hidróxido de calcio por cada 200 cm³ de disolución.

Solución:

4. Se disuelven 20 g de NaOH en 560 g de agua. Calcula:

a) la concentración de la disolución en % en masa

Solución:

b) Si el volumen de la disolución resultante es de 0,5 L, ¿cuál es su molaridad?

Solución:

5. Se disuelven en 483 g de agua 30,5 g de cloruro amónico (NH₄Cl) hasta obtener 0,5 L de disolución. Calcula:

a) La concentración de esta en porcentaje en masa.

Solución:

b) Los g/L

Solución:

c) La molaridad.

Solución:

Elemento	H	N	O	Na	S	Cl	K	Ca	Cr
Masa atómica (u)	1	14	16	23	32	35,5	39,1	40	52