

PRÁCTICA C

CALCULAR A DENSIDADE DUNHA DISOLUCIÓN DE SAL

Medida da masa de 20 mL da disolución preparada

Mediremos un volume coñecido da disolución e a súa masa para calcular a densidade.

1. OBXECTIVOS

- Medir un volume de disolución.
- Medir a masa
- Calcular a densidade.
- Comparala coa da auga.

3. EXPERIMENTACIÓN

MATERIAL

Balanza dixital.
Probeta graduada.
Recipiente limpo e seco.
Disolución da práctica B.

REACTIVOS

20 mL da disolución de NaCl.

4. PROCEDEMENTO

1. COLOCA un recipiente limpo e seco sobre a balanza.
2. TARA a balanza ata 0,0 g.
3. MIDE 20 mL da disolución.
4. VERTE os 20 mL no recipiente.
5. MIDE a masa.
6. CALCULA $\rho = m / V$.
7. COMPARA con 1,0 g/mL.

2. FUNDAMENTO

A densidade calcúlase con
 $\rho = m / V$.

A tara permite medir só a masa da disolución.

A auga ten $\rho \approx 1,0$ g/mL.

6. CONCLUSIÓN

Responde na libreta:

Que masa teñen 20 mL? •

Se medises 40 mL da mesma disolución, cambiaría ρ ?

Que medidas necesitaches para obter ρ ?

Que che indica a comparación coa auga?

5. RESULTADOS

Debuxa esta táboa na libreta e complétaa:

Volume da disolución, V (mL)	Masa da disolución, m (g)	Densidade, ρ (g/mL)
		$\rho = m / V$