

Disoluzioaren kontzentrazioak- EGIN KALKULUAK KOADERNOAN ETA BETE FITXA

A. g/L

$$g/L = \frac{\text{solutuaren masa (g)}}{\text{disoluzioaren bolumena (L)}}$$

A.1. Prestatzen dugu 150 cm³ disoluzioa , solutuaren masa 15 g.

- Solutuaren masa = g
- Disoluzioaren bolumena = cm³= L
- Disoluzioaren kontzentrazioa = g/L

A.2. 20g/L-ko kontzentrazioa, 500 mL disoluzioa prestatuko dugu.

- Disoluzioaren bolumena = mL= L
- Disoluzioaren kontzentrazioa = g/L
- Solutuaren masa = g

B. % masa

$$\text{masaren \%} = \frac{\text{solutuaren masa}}{\text{disoluzioaren masa}} \cdot 100$$

B.1. Dauzkagu 20 g txokolate zuria eta 80 g txokolate beltza.

- masa solutu = g
- masa disoluzioa = g
- Kontzentrazioa masaren % = %

