

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.

- a. Solutuaren masa = g
- b. Disoluzioaren bolumena = cm³= L
- c. Disoluzioaren kontzentrazioa = g/L

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

- a. Disoluzioaren bolumena = mL= L
- b. Disoluzioaren kontzentrazioa = g/L
- c. 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.

- a. masa solutu = g
- b. masa disoluzioa = g
- c. Kontzentrazioa masaren % = %

B.2. Erosi ditudan mermeladako potean jartzen du %25 fruta duela. Potea 300 g-koa da.

- a. Disoluzioaren (nahastearen) masa= g
- b. Kontzentrazioa = %
- c. Solutuaren masa = g
- d.

C. Bolumenaren ehunekoa

$$\text{bolumenaren \%} = \frac{\text{solutuaren bolumena}}{\text{disoluzioaren bolumena}} \cdot 100$$

C.1. Laborategian daukagun alkoholaren botilaren kontzentrazioa %15koa da. Botilaren bolumena 750 cm³-koa da

- a. Disoluzioaren bolumena= cm³
- b. Bolumenaren % = %
- c. Solutuaren bolumena = cm³

C.2. 330 ml-ko lata batean, 30 mL edulkoratzailezkoak dira.

- a. Disoluzioaren bolumena = mL
- b. Solutuaren bolumena = mL
- c. Kontzentrazioa; bolumenren % = %