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 cm^3 disoluzioa , solutuaren masa 15 g.

a. Solutuaren masa = g

b. Disoluzioaren bolumena = cm^3 = 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. <u>Bolumenaren ehunekoa</u>

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

C.1. Laborategian daukagun alkoholaren botilaren kontzentrazioa %15koa da. Botilaren bolumena 750 cm^3-koa da

a. Disoluzioaren bolumena= cm^3

b. Bolumenaren % = %

c. Solutuaren bolumena = cm^3

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

a. Disoluzioaren bolumena = mL

b. Solutuaren bolumena = mL

c. Kontzentrazioa; bolumenren % = %