

DISCIPLINA: QUÍMICA

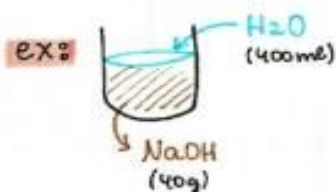
PROFESSOR: ARIANE MARIA

MAPA MENTAL CONCENTRAÇÕES (COMUM, MOLAR E DENSIDADE)

Concentração
comum
(C)

$$C = \frac{m \text{ (soluto)}}{V \text{ (solução)}}$$

g/L ; mg/L ; kg/L ; etc



$$C_{NaOH} = \frac{40g}{400ml} = \frac{40g}{0,4L} = \boxed{100g/L}$$

CONCENTRAÇÃO DE soluções

@jalecodaval

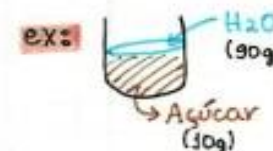
densidade

$$d = \frac{m \text{ (solução)}}{V \text{ (solução)}}$$

ex: $\frac{0,8g}{1ml} = \boxed{0,8g/ml}$

% em massa
ou Titulo
(\tau)

$$\tau = \frac{m \text{ (soluto)}}{m \text{ (solução)}}$$



$$\tau = \frac{10g}{100g} = \boxed{0,1}$$