



Koncentráció
Koncentrácia



Házi feladat:

1. Készíts 44%-os 900 g cukoroldatot. Hány g cukorra és hány g vízre lesz szükség?

2. 400 g vízben feloldunk 80 g sót. Hány százalékos oldatot kapunk?

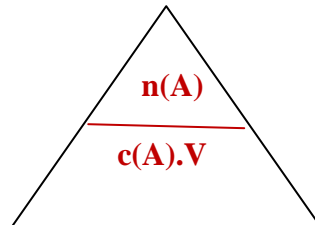
Anyagmennyiség- koncentráció

A koncentráció mennyiség, jele: c , egysége a mol/dm^3

A koncentráció megadja az oldott anyag mennyiségét 1 dm^3 oldatban.

$$c(A) = \frac{n(A)}{V}$$

vagy



c = koncentráció (mol/dm^3)

$n(A)$ – oldott anyag anyagmennyisége (mol)

V – oldat térfogata (dm^3 vagy l)

$$1 \text{ l} = 1 \text{ dm}^3 \quad 1 \text{ dm}^3 = 1000 \text{ cm}^3$$

1. példa:

1 dm^3 oldatban $0,5 \text{ mol NaCl}$ van. Számítsd ki a az NaCl koncentrációját.

$$n = 0,5 \text{ mol}$$

$$V = 1 \text{ dm}^3$$

$$c = x \text{ mol/dm}^3$$

$$c = n : V$$

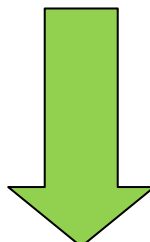
$$c = 0,5 : 1$$

$$c = 0,5 \text{ mol/dm}^3$$

Az NaCl koncentrációja az oldatban $0,5 \text{ mol/dm}^3$.

2. példa:

Számítsd ki a KOH anyagmennyiségét 500 cm^3 $0,2 \text{ mol/dm}^3$ koncentrációjú oldatban.



$$V = 500 \text{ cm}^3 = 0,5 \text{ dm}^3$$

$$c = 0,2 \text{ mol/dm}^3$$

$$n = x \text{ mol}$$

$$n = c \cdot v$$

$$n = 0,2 \cdot 0,5$$

$$n = 0,1 \text{ mol}$$

A KOH anyagmennyisége 0,1 mol.

Házi feladat:

3. 850 cm^3 oldatban 1,2 mol KOH található. Számítsd ki a KOH koncentrációját az oldatban!



A csütörtöki Zoom órán gyakoroljuk

A füzetbe leírt tananyagot és a házi feladatot kérem szépen lefényképezni és elküldeni messengeren szerda estig.

Köszönöm

