

Preprosti izračuni:

1. Izračun molske mase:

Molska masa vode H₂O je:

$$2 \text{ H} + \text{ O} = 2.1 \text{ g/mol} + 1.16 \text{ g/mol} = 18 \text{ g/mol}$$

2. Izračun molov:

Enota množine snovi je mol.

$$n = N / N_A$$

$$n = \text{moli}$$

N = število atomov, molekul, ionov, delcev

N_A = število osnovnih delcev v enem molu imenujemo Avogadrovo število, Avogadrova konstanta, ki znaša 6,023 · 10²³/mol.

Primer: število molekul kisika je 12,046 · 10²³.

$$n = N / N_A$$

$$n = 12,046 \cdot 10^{23} / 6,023 \cdot 10^{23}$$

$$n = 2 \text{ mol}$$

Primer: 36 g H₂O.

$$n = m / M$$

$$n = 36 \text{ g} / 18 \text{ g/mol}$$

$$n = 2 \text{ mol}$$

3. Masni delež topljenca

w = masni delež

m₁ = masa topila

m₂ = masa topljenca

$$w = \frac{m_2}{m_1 + m_2}$$

Primer: 40 g topljenca, 60 g topila,

$$w = \frac{m_2}{m_1 + m_2}$$

$$w = \frac{40}{60 + 40}$$

$$w = 0,40$$