

KEMIJSKO RAČUNANJE

FIZIKALNE KOLIČINE ZA MERJENJE SNOVI:

Fiz. Kol.	OZNAKA	ENOTA	NAČIN merjenja	Merimo:
MASA	m (x)	Mg / g / kg	Tehtanje	trdnim snovem
VOLUMEN	V (x)	1 dm ³ = 1L 1 cm ³ = 1mL	Z merilnimi posodami	tekočinam (plinom)
MNOŽINA SNOVI	n (x)	mol	Šteje delce snovi **	
ŠTEVILO DELCEV	N (x)	(ni enote pri računanju in zapisovanju)	Štejemo delce	

** Ne štejemo posameznih delcev ampak paket delcev, ki ga poimenujemo MOL.

1 mol = 6,02 x 10²³ mol⁻¹ - AVOGADROVO ŠTEVILO (N_A)

* ZVEZA MED ŠT. DELCEV IN MNOŽINO SNOVI

N (x) □□ n (x)

$$N(x) = n(x) \cdot N_A$$

Primer: Izračunaj množino snovi HCl, če imamo 6 milijonov mol. HCl!

HCl = x

$$N(x) = 6\,000\,000 = 6 \cdot 10^6$$

$$N_A = 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1}$$

n (x) = ?

$$n(x) = 6 \cdot 10^6 : 6,02 \times 10^{23} \text{ mol}^{-1} = 9,97 \cdot 10^{-17} \text{ mol}$$

Odg. : Dano število molekul HCl ustreza množini 9,97 · 10⁻¹⁷ mol.

* ZVEZA MED MASO SNOVI MNOŽINO SNOVI

n (x) □□ m (x)

$$m(x) = M(x) \cdot n(x)$$