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 dm3= 1L1 cm3 = 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 (Na)

* ZVEZA MED ŠT. DELCEV IN MNOŽINO SNOVI

N (x)  n (x)

N (x) = n (x)  NA

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

*HCl = x*

*N (x) = 6 000 000 = 6  106*

*Na =* 6,02 x 1023 mol-1

*n (x) = ?*

*n (x) = 6  106 : 6,02 x 1023 mol-1* = 9,97  10-17 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)  n (x)