MNOŽINA SNOVI

Množino snovi označimo z malim **n**, njena enota pa je **mol**.

Izračunamo jo lahko preko dveh enačb:

Množino snovi izračunamo tako, da maso snovi delimo z njeno molsko maso.



Ali pa število delcev delimo z Avogadrovo konstanto, ki ima vrednost **6,02·1023 delcev/mol**



1mol katere koli snovi vsebuje 6,02·1023 delcev.

NAUČI SE NA PAMET:

M molska masa enota (g/mol)

m masa enota (g, kg)

N število delcev (ioni, atomi, molekule)

n množina snovi (mol)

NA **Avogadrova konstanta (**vrednost **6,02·1023 delcev/mol)**

**Dobro si preberi strani 112,113, 114 v učbeniku.**

Da bomo lahko računali, pa najprej malo ponovimo:

Lansko leto smo spoznali relativno atomsko in relativno molekulsko maso, ki sta brez enote.

🡪 Ker so atomi premajhni, da bi jih merili z običajnimi tehtnicami, so ugotovili, kako jih izračunati. Izražamo jih s PRIMERJALNO VREDNOSTJO, ki jo imenujemo RELATIVNA ATOMSKA MASA.

🡪 Relativna molekulska masa ima oznako Mr, nam pove, kolikokrat je masa molekule večja od ene dvanajstine mase atoma ogljikovga izotopa 12C in nima enote.

🡪 Relativna atomska masa ima oznako Ar.

🡪 Mr izračunamo tako, da SEŠTEVAMO RELATIVNO ATOMSKO MASO vseh elementov, ki sestavljajo spojino.

 Mr = masa 1 molekule: 1/12 mase atoma 12C

🡪 Primeri:

* Fluor, F2:

Mr (F2)= 2 × Ar(F) = 2 × 19,00 = 38,00

* Žveplo, S8:

Mr(S8)= 8 × Ar(S) = 8 × 32,07 = 256,56

* Kalcijev oksid, CaO:

Mr(CaO)= Ar(Ca) + Ar(O) = 40,08 + 16,00 = 56,08

* C12H22O11:

Mr(C12H22O11)= 12 × Ar(C) + 22 × Ar(H) + 11 × Ar(O) =

=12 × 12,01 + 22 × 1,01 + 11 × 16,00 = 144,12 + 22,22 + 176,00 = 342,34

* etanol, C2H5OH:

Mr(C2H5OH)= 2 × Ar(C) + 6 × Ar(H) + Ar(O) = 2 × 12,01 + 6 × 1,01 + 16,00 = 46,08

**Molska masa**

🡪 MOLSKA MASA je masa enega mola snovi. **Številčno je enaka relativni atomski masi oz. relativni molekulski masi, a ima enoto g/mol. Označujemo jo z veliko črko M.**

🡪 Razlika me MOLSKO in ATOMSKO oz. MOLEKULSKO maso je samo v ENOTI.

🡪 Ar(He)=4,00 M(He)=4,00 g/mol

 Mr(H20)=18,02 M(H20) = 18,02 g/mol

**Analiza testa preko go formative:**

**Tu so rezultati do sobote. Če rešujete večkrat se to vidi, vidim tudi kdaj ste pogledali in kdaj napisali odgovor.**

**V prihodnjem tednu bomo na tak način pridobili oceno. Kdor mi še ni poslal svojega maila, naj to stori čim prej.**

**V sredo se dobimo na zoom ob 9.00, 9.a, ob 9.30 9.b, da se dokončno zmenimo**

