|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| POJEM | SIMBOL | ENOTA |
| Relativna atomska masa | Ar | / |
| Relativna molekulska masa | Mr | / |
| Množina snovi | n | mol |
| Avogadrova konstanta | Na | 6x10²³ delcev/mol |
| Molska masa | M | g/mol |
| Število delcev | N | delcev |
| Masa / masni delež | m | g |

1.) Ar pove kolikokrat je masa atoma večja od mase 1/12 atoma ogljika (C).

Ar (Ca) = 40 (en atom Ca je 40x težji od 1/12 C atoma.

2.) Mr pove kolikokrat je masa molekule večja od 1/12 C atoma.

Mr (NaCl) = 23+35=58 Molekula kuhinjske snovi je 58x težja od mase 1/12 C atoma.

3.) M je masa 1 mola snovi.

M (O2) = 16x2=32 g/mol

4.) N število delcev nam pove, koliko delcev je v VEČ molih snovi.

n (O2) = 3 mol

N(O2)= 3 mol x 6 x 10²³ delcev/mol = 18x10²³ delcev.

V 3h molih kisika je 18x10²³ molekul.

5.) m pove koliko tehta več molov snovi

n(O2) = mol

m(O2) = 3 mol x 32 g/mol = 96g

Ar = m

M = M x n

Mr = m+m

N = NA x n

M 🡪 zgoraj na periodnem sistemu