

POJEM	SIMBOL	ENOTA
Relativna atomska masa	Ar	/
Relativna molekulska masa	Mr	/
Množina snovi	n	mol
Avogadrova konstanta	Na	6×10^{23} 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 6×10^{23} delcev/mol = 18×10^{23} delcev.

V 3h molih kisika je 18×10^{23} 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