MASE atomov, molekul, ionov

Mase atomov:Atomov ne moremo tehtati, ker so

njihove mase premajhne, zato mase različnih

elementov med seboj primerjamo.

Relativna masa (nima enote, ker je to primerjava

atomov) Mr je število, ki nam pove, kolikokrat

je masa nekega atoma večja od 1/12 mase

ogljikovega atoma C12. In ker je relativno

število nima enot. Mr (N) = 14

Relativno molekulsko maso določimo tako,

da seštejemo relativne atomske mase vseh

atomov v molekuli spojine

Mr (CO2) = Ar(C)+2Ar(O)

Relativne mase ionov so enake, kot relativne

atomske ali molekulske mase Mr(Na\*)=23

MASA in MNOŽINA SNOVI

Množina snovi 1mol je tista, v kateri je toliko

delcev, kot je atomov v 12g ogljika C12.

Molska masa je masa enega mola snovi in

ima enoto g/mol.

Razlika med relativnol molekulsko in

molsko maso.

Mr M

enota =mol enota=g/mol

aspirin = C9H8O4

MOLSKA PROSTORNINA PLINOV

Če plin segrevamo pri stalnem tlaku

se prostornina poveča.

Če plinu povečamo tlak se prostornina zmanjša.

Molska prostornina =) 1mol plina pri poljubni

temperaturi ali tlaku je molska prostornina plina.

Pri temperaturi 0 stopinj celzija in tlaku 101,3kPa

ima 1mol kateregakoli plina prostornino 22,4litra.

RAZTOPINE

a) topljenec (KCl, NaOH, sladkor)

b) topilo (voda, alkohol, aceton)

topljenec - snov, ki jo raztapljamo (baze, soli,

sladkorji, alkoholi)

topilo - snov, v kateri raztapljamo (voda, etri,

alkoholi, aldehidi, benzen)

raztopina - homogena zmes topila in topljenca

Koncentracija raztopin je delež topljenca

v raztopini.

KEMIJSKE FORMULE IN ENAČBE

1808 =) Daltonova atomska teorija

Snovi so zgrajene iz majhnih nedeljivih in

nespremenljivih delcev, ki se pri kemijski

reakciji ne morejo deliti v enostavnejše. En atom

se lahko spaja z atomom istega elementa ali z

atomi različnih elementov.