

SNOV – vse tisto, kar ima maso in zavzema prostor

Kristalna snov – zgrajena iz pravilno oblikovanih delcev ali kristalov.

Amorfna snov – snov, ki nima prave oblike

Homogena snov – snov, zgrajena iz enakih delcev, ki imajo enake lastnosti

Heterogena snov – snov, zgrajena iz različnih delcev, ki imajo različne lastnosti.

Spojine se sestavljene čiste snovi NaCl, ...

Prvine (elementi) enostavne čiste snovi Na, Cu

Analiza (kem. razkroj) – kem. reakcija, kjer iz ene snovi nastane več novih čistih snovi

Sinteza (spajanje) – kem. reakcija, kjer iz več čistih snovi nastane ena čista snov ali spojina.

ION ima enako maso kot atom; so pozitivno (kation) oz negativno (anion) nabiti delci

ATOMI – najmanjši kemijsko nedeljivi delci

MOLEKULE – najmanjši delci snovi, ki imajo še vse lastnosti snovi.

SIMBOL – mednarodni znak (element, en atom elementa, en mol atoma elementa)

FORMULA – znak za (spojino, element, eno molekulo spojine ali el., en mol molekul spojin)

FORMULSKA ENOTA – ali enostavna ali empirična formula je oznaka, ki jo uporabljamo predvsem pri označevanju ionskih spojin pa tudi nekaterih organskih molekul

LASTNOSTI SNOVI:

fizikalne	kemijske
<ul style="list-style-type: none">• agregatno stanje g, s, l, aq 25°C ; 101,3 kPa (standr. pogoji) 0°C ; 273 K (norm. pogoji) <ul style="list-style-type: none">• gostota• barva• vonj• topnost	<ul style="list-style-type: none">• Oksidacijsko induksijske lastnosti

n (oznaka) → **MOL** enota za množino snovi, ki vsebuje Avogadrovo konstanto delcev
($N_A =$

6,02 .10²³ delcev/
mol)

Relativna atomska masa – število, ki določa kolikokrat je masa atoma nekega elementa večja od 1/12 mase atoma ogljikovega izotopa ¹²C