**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 m0l 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** |
| * agregatno stanje g, s, l, aq

 25°C ; 101,3 kPa (standr. pogoji)0°C ; 273 K (norm. pogoji)* gostota
* barva
* vonj
* topnost
 | * Oksidacijsko indukcijske lastnosti
 |

**n** (*oznaka*) 🡪 **MOL** enota za množino snovi, ki vsebuje Avogadrovo konstanto delcev (NA =

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