

CHEMICKÉ SLOUČENINY

Chemické látky dělíme na chemické prvky a chemické sloučeniny.

Chemická sloučenina je chemická látka, která vznikla sloučením dvou nebo více prvků.

Rozdělení chemických sloučenin:

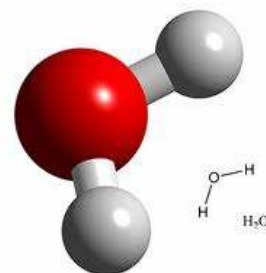
1. Podle původu:

- a) anorganické (např. voda, oxid uhličitý, kyselina sírová,...)
- b) organické (např. bílkoviny, líh, vitaminy,...)

2. Podle počtu sloučených prvků:

- a) dvouprvkové (NaCl, CO₂, H₂O,...)
- b) tříprvkové (H₂SO₄, NaOH, H₂CO₃,...)
- c) víceprvkové (NaHCO₃,...)

Molekula je částice složená ze dvou nebo více atomů spojených chemickou vazbou.



Chemický vzorec

Chemický vzorec je symbol, který udává druh a počet atomů vázaných v molekule.

Počet atomů v molekule zapisujeme číslicí u značky prvku vpravo dole, např. SO₂.

Příklad:

2 O2 atomy kyslíku

3 H3 atomy vodíku

2 Fe2 atomy železa

S₈1 molekula síry složená z osmi atomů

S1 atom síry

2 O₂2 molekuly kyslíku složené ze dvou atomů

2 H₂O 2 molekuly vody složené ze dvou atomů vodíku a jednoho atomu kyslíku

3 H₂SO₄3 molekuly sloučeniny složené ze dvou atomů vodíku, jednoho atomu síry a čtyř atomů kyslíku