Druhy chemických reakcí

**REAKCE SLUČOVACÍ (CHEMICKÁ SYNTÉZA)**

je chemická reakce, při níž ze dvou (i více) reaktantů vzniká 1 produkt.

Z několika jednodušších látek vzniká složitější produkt.

Př. a) vznik chloridu sodného

 2 Na + Cl2 2 NaCl

 sodík chlor chlorid sodný

 b) vznik sulfidu zinečnatého

 Zn + S  ZnS

 zinek síra sulfid zinečnatý

**REAKCE ROZKLADNÁ (ANALÝZA)**

je reakce, při které z jednoho reaktantu vznikají 2 (i více) produktů.

Z jedné složitější látky (reaktantu) vzniká několik jednodušších produktů.

Př. a) rozklad peroxidu vodíku

 2 H2O2 2 H2O + O2

 peroxid vodíku voda kyslík

 b) rozklad jodidu rtuťnatého

 HgI2 Hg + I2

 jodid rtuťnatý rtuť jod

**REAKCE EXOTERMICKÁ**

je reakce, při níž se teplo uvolňuje.

Př. a) hoření uhlí

 C + O2 CO2

 uhlík kyslík oxid uhličitý

 b) reakce hydroxidu sodného s kyselinou chlorovodíkovou

 NaOH + HCl NaCl + H2O

 hydroxid sodný kyselina chlorovodíková chlorid sodný voda

**REAKCE ENDOTERMICKÁ**

je reakce, při níž se teplo spotřebovává.

Př. vznik páleného vápna z vápence

 CaCO3 CaO + CO2

 vápenec oxid vápenatý oxid uhličitý