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