**Chemické zlučovanie a rozklad**

Chemické reakcie možno opísať rôznym spôsobom

slovný zápis : uhlík reaguje s kyslíkom a vzniká oxid uhličitý

gulôčkový model : +

presný zápis : C + O2  CO2

**Typy reakcii :**

***Chemická syntéza (zlučovanie)* - je chemická reakcia, pri ktorej z dvoch alebo viacerých**

**jednoduchších reaktantov vzniká jeden zložitejší produkt.**

**reaktant + reaktant produkt**

****

Síra Meď Sulfid meďnatý

R1 + R2 P

A + B C

+

***Chemická analýza (rozklad)*** *-* **je chemická reakcia, pri ktorej z zo zložitejšieho reaktantu vzniknú jednoduchšie produkty.**

**reaktant produkt + produkt**

****



R P1 + P2

A B + C

2 H2O2  2 H2O + O2

+

Vápenec oxid uhličitý + oxid vápenatý

+

CaCO3  CaO + CO2

KMnO4 K2MnO4 + MnO2 + O2

2 NaHCO3 Na2CO3 + H2O + CO2 (pri t= 70 °C)

 v rúre urýchli sa pri t=250°C

Na2CO3  Na2O + CO2 (pri t= 1000 °C)

(NH4)2Cr2O7 Cr2O3 + 4 H2O + N2

(NH4)2 CO3  NH3 + H2O + CO2

Sodík reaguje s chlórom za vzniku chloridu sodného.

Reakciou sodíka s chlórom pripravíme chlorid sodný.

Chlorid sodný vznikne zlúčením sodíka s chlórom.

Chlorid sodný pripravíme reakciou kovového sodíka a plynného chlóru.

Tepelným rozkladom HgO sme získali kov a plynný kyslík.

Pôsobením zvýšenej teploty na HgO sa pri reakcii uvoľní kyslík a ortuť.

Kyslík pripravíme tepelným rozkladom HgO.