**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.