**DIGI SCHOOL 2020-1-SK01-KA226-SCH-094350 Chémia – Chemické reakcie**



**Rozdelenie reakcií podľa vonkajších zmien:**

**Chemické zlučovanie (syntéza):** Jednoduché látky sa menia na zložitejšie. Pri chemickom zlučovaní reagujú napríklad dva reaktanty a vzniká jeden produkt: C + O2 ---- CO2

**Chemický rozklad (analýza):** Zložitejšia látka sa mení na jednoduchšie. Pri chemickom rozklade napríklad sa jeden reaktant mení na dva produkty: 2NH3 ---- 3H2 + N2

**Podvojná výmena**: Pri reakciách reagujú dve iónové zlúčeniny, pričom sa vymenia buď katióny alebo anióny v príslušných reakciách. Do tejto kategórie zahŕňame neutralizácie a zrážacie reakcie. Príklad neutralizácie: NaOH +HCl ---- NaCl + H2O

**Vytesňovacie reakcie**: Pri reakciách podľa elektrochemického radu napätia kovov jedna látka vytesní druhú v reakcii.

Napríklad: Na + AgNO3 ---- Ag + NaNO3