

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:  $C + O_2 \rightarrow CO_2$

**Chemický rozklad (analýza):** Zložitejšia látka sa mení na jednoduchšie. Pri chemickom rozklade napríklad sa jeden reaktant mení na dva produkty:  $2NH_3 \rightarrow 3H_2 + N_2$

**Podvojná výmena:** Pri reakciách reagujú dve iónové zlúčeniny, pričom sa vymenia buď kationy alebo anióny v príslušných reakciách. Do tejto kategórie zahrňame neutralizácie a zrážacie reakcie. Príklad neutralizácie:  $NaOH + HCl \rightarrow NaCl + H_2O$

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

Napríklad:  $Na + AgNO_3 \rightarrow Ag + NaNO_3$