

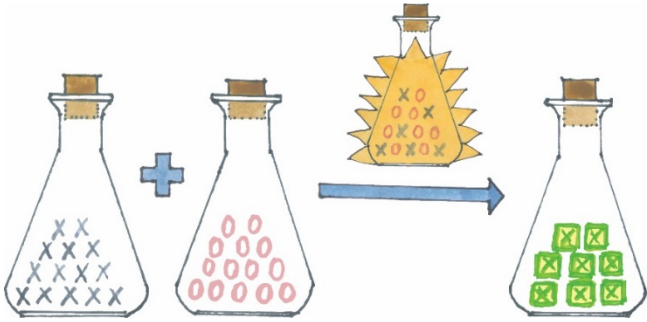
# Chemická reakcia

## *Základné typy*

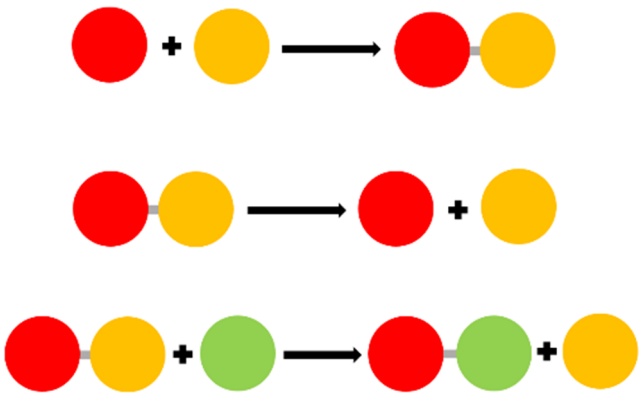
Dej, pri ktorom reaguje jedna alebo viac látok za vzniku jednej alebo viacerých nových látok, sa nazýva **chemická reakcia**.

Okolo nás ustavične prebiehajú chemické reakcie. Pomáhajú nám tráviť potravu, spôsobujú hrdzavenie kovov, horenie dreva, či kazenie potravín.

Pri chemickej reakcii sa atómy zúčastnených látok iba preskupia, nikdy nevznikajú, ani nezanikajú.



2



4

Tento materiál bol vytvorený vďaka podpore z Európskeho sociálneho fondu a Európskeho fondu regionálneho rozvoja, v rámci Operačného programu Ľudské zdroje.



OPERAČNÝ PROGRAM  
ĽUDSKÉ ZDROJE



EURÓPSKA ÚNIA  
Európsky sociálny fond  
Európsky fond regionálneho rozvoja

Montessori definičný materiál

## Chemická reakcia – Základné typy

Spracovala: Gymerská Martina

Odborní garanti: Matis Martin

Obrázky: Veselovská Mária

Vydalo občianske združenie PERSONA

Vrančovičova 29, Bratislava, <http://ozpersona.sk/>

Viac inšpirácií a materiálov nájdete na

<http://coolschool.sk/>



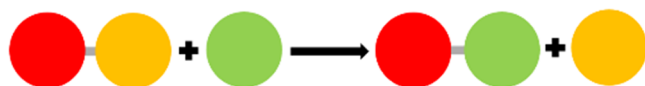
© PERSONA, 2022

CHR02

5

Chemické reakcie môžeme rozdeliť na tri hlavné skupiny podľa **osudu reaktantov**.

Pri niektorých reakciách sa reaktanty spájajú, pri iných sa rozkladajú a pri niektorých si ich atómy vymieňajú miesto.



Chemickú reakciu, pri ktorej nastáva chemické zlučovanie reaktantov, nazývame **syntetická (skladná) reakcia**.

Pri syntetickej reakcii sa atómy dvoch alebo viacerých jednoduchších reaktantov spájajú za vzniku jedného zložitejšieho produktu.

Chemickú reakciu, pri ktorej nastáva presun atómov reaktantov, nazývame **substitučná (presunová) reakcia**.

Pri substitučnej reakcii si atómy jedného typu vymenia miesto s atómami iného typu za vzniku nových zlúčenín.

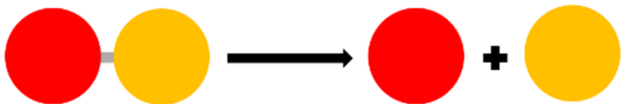


6

11

Chemickú reakciu, pri ktorej nastáva chemický rozklad reaktantu, nazývame **analytická (rozkladná) reakcia**.

Pri analytickej reakcii sa atómy jedného reaktanta rozpadajú na dva alebo viacero produktov.



8

9