



Základní škola Zachar, Kroměříž, příspěvková organizace

Pracovní list

Předmět: Chemie

Ročník: osmý

Opakování vzdělávacího celku: Chemická reakce - faktory ovlivňující její průběh

Z běžného života známe spoustu dějů, při kterých zanikají původní látky a vznikají nové chemické látky. Uveďte alespoň 3 příklady takových chemických reakcí:

- Na povrchu železného hřebíku vzniká časem rez.
- Pokud nalijeme kyselinu octovou (ocet) na vodní kámen v rychlovarné konvici, začne šumět (vzniká plynný oxid uhličitý).
- Když zapálíme papír, vznikají černé saze.
- Při fotosyntéze vzniká kyslík.
- Kvašením cukrů vzniká alkohol a oxid uhličitý.

Na průběh chemických reakcí má vliv:

1. Druh látek
2. Koncentrace reagujících látek
3. Teplota výchozích látek
4. Velikost plošného obsahu povrchu reagujících pevných látek
5. Katalyzátory

Na základě znalostí a videa doplňte věty:

- Při chemických reakcích **zanikají** původní látky a **vznikají** nové, s **jinými** vlastnostmi.
- Při chemických reakcích vznikají z **reaktantů** **produkty**.
- Čím je **větší** povrch reagujících látek, tím je **větší** rychlost chemické reakce.
- Čím je větší **koncentrace** reagujících látek, tím je **větší** rychlost chemické reakce.
- Čím je **vyšší** teplota reagujících látek, tím je **větší** rychlost chemické reakce.
- Katalyzátory jsou látky, které **ovlivňují/urychlují** chemické reakce, ale samy se přitom **nemění** např. **oxid manganičitý**.

Žhnoucí špejlí jsme dokázali **kyslík**.

Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: 74 - 75

Vypracovala: Stanislava Urubková