



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 průběh chemických reakcí může mít vliv řada faktorů.

Pozorně sledujte video a v 5 bodech vypište, na čem obecně závisí rychlost chemických reakcí.

<https://www.youtube.com/watch?v=LUFbFTGZJXU>

Na základě znalostí a videa doplňte věty:

- Při chemických reakcíchpůvodní látky a nové,
s vlastnostmi.
- Při chemických reakcích vznikají z **r**..... **p**.....
- Čím je povrch reagujících látek, tím je rychlost chemické reakce.
- Čím je větší reagujících látek, tím je rychlost chemické reakce.
- Čím je teplota reagujících látek, tím je rychlost chemické reakce.
- **Katalyzátory** jsou látky, které chemické reakce, ale samy se přitom
.....např.....manganičitý.

Který plyn jsme dokázali žhnoucí špejlí?

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

Vypracovala: Stanislava Urubková