

Chemie 8. třída

Úterý 6. 4. 2021

Zdravím žáky 8. třídy v čase nekončících vln pandemie.

Budeme pokračovat v povídání o chemických reakcích. Minule jsme si řekli, co to je chemická reakce, jak se zapisuje a základní dva typy chemických reakcí – syntéza a analýza (je jich samozřejmě víc).

Dnešní téma **Průběh chemických reakcí** je trochu delší, a tak si ho rozdělíme na dvě části. První část je o tom, jaké faktory ovlivňují průběh chemických reakcí a tím i jejich rychlost, a co jsou to **katalyzátory**.

Tady máte rozklad peroxidu vodíku katalyzátorem (to bychom také zkoušeli ve škole, kdybychom tam byli):

<https://www.youtube.com/watch?v=SkeaDx3trCk&feature=related>

V učebnici **Základy chemie 1** je učivo o **průběhu chemických reakcí** na stranách 74 a 75. Prezentaci i s obrázky najdete v MS Teams.

Uvidíme se v úterý na on-line hodině ☺.

-----Zápis do sešitu-----

Průběh chemických reakcí

Faktory ovlivňující průběh reakcí:

1) druh výchozích látek

- některé látky spolu reagují, některé ne (např. ne všechny kovy reagují s kyselinou)

<https://www.youtube.com/watch?v=DKQwTM07KJM>

2) teplota výchozích látek

- s rostoucí teplotou roste i rychlost reakce

<https://www.youtube.com/watch?v=rAL83xoH-fc&t=2s>

3) koncentrace výchozích látek

- vyšší koncentrace výchozích látek zvyšuje rychlost reakce

https://www.youtube.com/watch?v=_7qpolD2Jqk&t=5s

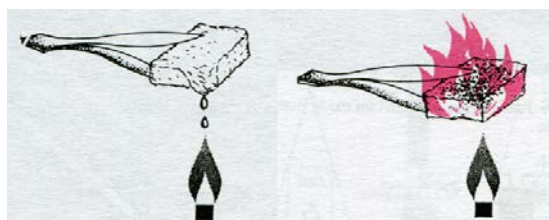
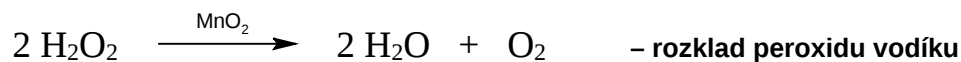
4) velikost plošného obsahu povrchu pevných reagujících látek

- větší plošný obsah povrchu reagujících látek zvyšuje rychlost reakce (např. práškové kovy reagují rychleji než kusové)

<https://www.youtube.com/watch?v=-oaFN-y6zt4&t=8s>

Katalyzátory

- jsou látky, které ovlivňují rychlost chemické reakce, samy ale po jejím skončení zůstávají nezměněny (v chemické rovnici se zapisují nad šipku).



– popel jako katalyzátor hoření cukru (normálně cukr nehoří)