**Peroxid vodíku – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně ZŠ a žáky SŠ. Jeho cílem je získat základní informace o peroxidu vodíku.

* [**Pokus: Peroxid vodíku a krev**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/6141-pokusy-peroxid-vodiku-a-krev?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Označ správnou odpověď:**

Co se stane s peroxidem vodíku, když přijde do styku s krví?

* Zbarví se do modra.
* Bude se rozkládat za vzniku pěny.
* Dojde k endotermické reakci.
1. **Na základě obrázku odpověz na otázku:**



V předchozím pokusu reagoval peroxid vodíku s krví. Co se stane, vložíme-li doutnající špejli do odměrného válce?

 Špejle opět vzplane, protože se peroxid rozložil na kyslík a vodu.

1. **Jak se jmenuje enzym obsažený v krvi, který rozkládá peroxid vodíku?**

Enzym se jmenuje kataláza.

1. **Doplň pravou stranu chemické rovnice:**

**2 H2O2 → 2 H2O + O2**

1. **Urči, zda v následující reakci je peroxid vodíku oxidační nebo redukční činidlo:**

**KI + H2O2  + H2SO4 → I2 + K2SO4 + H2O**

V následující reakci má peroxid vodíku oxidační účinky, tudíž je oxidační činidlo.

.

**Co jsem se touto aktivitou naučil/a:**

………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

 Autor:
Toto dílo je licencováno pod licencí Creative Commons [CC BY-NC 4.0]. Licenční podmínky navštivte na adrese [https://creativecommons.org/choose/?lang=cs].