**Fosfor a jeho vlastnosti – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně ZŠ a jeho cílem je poznat vlastnosti a použití fosforu.

* [**Fosfor, jeho formy, výskyt a použití**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/1496-fosfor-jeho-formy-vyskyt-a-pouziti?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Jaké znáš alotropní formy fosforu?**

**bílý fosfor, červený fosfor, černý fosfor *(je znám i fialový a modrý fosfor)***

1. **Čím se jednotlivé alotropní formy fosforu liší?**

**Jednotlivé alotropní formy se liší svou reaktivitou. Nejreaktivnější je bílý fosfor, černý fosfor je velmi stálý.**

1. **Rozhodni o pravdivosti výroků.**

* **Molekula bílého fosforu je tvořena 8 atomy. NE**
* **Červený fosfor je na vzduchu stálý. ANO**
* **Fosfor se nachází v molekulách DNA a RNA. ANO**
* **ATP je zdrojem energie pro náš organismus. ANO**
* **Bílý fosfor se používá na výrobu zápalek. NE**

1. **Bojová látka, která využívá vysoké reaktivity bílého fosforu, se nazývá napalm.**

**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].