**Sodík a alkalické kovy**

Pracovní list je vhodný pro žáky střední školy. Žáci se seznámí s vlastnostmi sodíku, zopakují si vlastnosti a reakce alkalických kovů.

* [**Reakce sodíku s vodou II**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3420-reakce-sodiku-s-vodou-ii?vsrc=predmet&vsrcid=chemie~stredni-skola)

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

1. **Označte správnou odpověď.**



**Co se stane, když vhodíme kousek sodíku do odměrného válce s vodou a hexanem?**

* **Sodík se bude chovat jako „jojo“.**
* **Dojde ke vznícení přítomného hexanu.**
* **Sodík reaguje s vodou za vzniku chloridu sodného.**

1. **Popište a vysvětlete pokus.**

**………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………**

1. **Na obrázku vidíte plamenové zkoušky alkalických kovů. Určete, který plamen přísluší kterému kovu. (Určujte zleva doprava).**



<http://www.e-chembook.eu/images/Plamenove-zkousky-alkalickych-kovu.jpg>

1. **Popište vlastnosti alkalických kovů.**

**……………………………………………………………….  
 ……………………………………………………………….  
 ……………………………………………………………….  
 ……………………………….………………………………**

1. **Doplňte chemické rovnice a určete správně stechiometrické koeficienty.**

**Na + H2O →**

**Na + NH3 →**

**Na + O2 →**

**Li + O2 →**

**Na + Cl2 →**

**K2O2 + K →**

1. **Pojmenujte následující sloučeniny.**

**Na2O2 K2O KO2**

**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].