**Sodík a plamenové zkoušky**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol, ale i žáky středních škol. Jeho cílem je seznámit s plamenovými zkouškami a vlastnostmi sodíku.

* [**Zbarvení plamene sodíkem**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/798-zbarveni-plamene-sodikem)

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

1. **Zakroužkujte vlastnosti sodíku.**

nereaktivní, měkký, stříbrolesklý, nevede elektrický proud, vede teplo, nekov, vysoká elektronegativita, dá se krájet nožem

1. **Do jaké skupiny patří sodík?**
   1. alkalické kovy
   2. kovy alkalických zemin
   3. chalkogeny
   4. halogeny
2. **Doplňte tabulku.**

| **Kation** | **Pojmenování kationtu** | **Barva plamene** |
| --- | --- | --- |
| **Li+** |  |  |
| **Na+** |  |  |
| **K+** |  |  |
| **Rb+** |  |  |
| **Mg2+** |  |  |
| **Ca2+** |  |  |
| **Sr2+** |  |  |
| **Ba2+** |  |  |

1. **Proč se plamen při styku s roztokem sodné soli zbarví do oranžova?**

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

**Co jsem se touto aktivitou naučil(a):**

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

Autor: Markéta Tomandlová



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