**Alkalické kovy – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky základní a střední školy. Žáci si zopakují základní znalosti o vlastnostech alkalických kovů a o jejich přípravě.

* [**Pokus: Plamenová zkouška draslíku**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3442-pokus-plamenova-zkouska-drasliku)

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

1. **Označte správnou odpověď.**

Jakou barvu bude mít plamen, když na manganistan draselný kápneme glycerol?

* zelenou



* červenou
* fialovou

1. **Vyjmenujte všechny alkalické kovy a napište jejich chemické značky.**

**lithium Li rubidium Rb**

**sodík Na cesium Cs**

**draslík K francium Fr**

1. **V tabulce jsou uvedeny vlastnosti alkalických kovů. Označte pravdivé výroky.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Vlastnosti alkalických kovů** | **ANO** | **NE** |
| Jsou málo reaktivní. |  | ✓ |
| Jsou velice reaktivní. | ✓ |  |
| Mají nízkou elektronegativitu. | ✓ |  |
| Mají vysokou elektronegativitu. |  | ✓ |
| Reaktivita ve skupině směrem dolů roste. | ✓ |  |
| Reaktivita ve skupině směrem dolů klesá. |  | ✓ |
| Nereagují s vodou. |  | ✓ |
| Bouřlivě reagují s vodou. | ✓ |  |
| Musí se pro svoji reaktivitu uchovávat pod hladinou vody. |  | ✓ |
| Musí se pro svoji reaktivitu uchovávat pod hladinou petroleje. | ✓ |  |

1. **Doplňte do textu vynechaná slova.**

Alkalické kovy se připravují elektrolýzou taveniny. Sodík se vyrábí elektrolýzou NaCl a draslík elektrolýzou KCl. Kladně nabitá elektroda se nazývá anoda a bude se na ní vylučovat chlor. Záporně nabitá elektroda se nazývá katoda a bude se na ní vylučovat sodík nebo draslík.

.

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

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

