**Lithium - řešení**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je seznámit se s lithiem a jeho vlastnostmi.

* [**Lehoučké lithium**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/2787-lehoucke-lithium?vsrc=vyhledavani&vsrcid=lithium)

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

1. **Proč se lithium nevyskytuje v přírodě v elementární podobě?**

Lithium nenajdeme v přírodě v elementární podobě, protože je velmi reaktivní, a tudíž se v přírodě vyskytuje ve sloučeninách.

1. **Určete pravdivost výroků:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Lithium se vyskytuje ve varném skle či keramice.** | **✓** |  |
| **Lithium má nejvyšší hustotu ze všech kovů.** |  | **✓** |
| **Lithium je nereaktivní kovový prvek.** |  | **✓** |
| **Lithium se vyskytuje v bateriích.** | **✓** |  |

1. **Kolik elektronů má ve valenční sféře elektronového obalu kation lithný?**
* 0
* 2
* 3
1. **Napište alespoň tři vlastnosti lithia:**

Lithium je velmi reaktivní alkalický kov, má velmi nízkou hustotu. Lithium velmi dobře vede elektřinu i teplo. Je také hořlavé.

1. **Doplňte pravou strany rovnice reakce lithia s vodou a rovnici vyčíslete:**

 **2 Li + 2 H2O 2 LiOH + H2** 

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

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

