**Zinek a reaktivita kovů**

Pracovní list je určen pro žáky základních a středních škol. Žáci si zopakují základní znalosti o vlastnostech a použití zinku, zopakují si řadu reaktivity kovů.

* [**Pokus: Hoření zinku**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3459-pokus-horeni-zinku)

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

1. **Označte správnou odpověď.**

 ****

Co se stane, když na směs chloridu amonného, dusičnanu amonného a zinku položíme kostku ledu?

* Směs zmrzne.
* Směs začne hořet.
* Nic se nestane.
1. **Výše uvedený pokus vysvětlete.**

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

1. **Na základě řady reaktivity kovů rozhodněte, které reakce budou probíhat, své tvrzení zdůvodněte.**

 Fe + AlCl3 →

 Ag + H2SO4 →

 Mg + AgNO3  →

 Cu + FeSO4 →

 Zn + HCl →

1. **Popište vlastnosti zinku a jeho použití.**

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

1. **Vysvětlete význam zinku pro organismus.**

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

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

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

Autor: Zora Knoppová

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