**Měď**

Pracovní list je určen pro žáky středních škol. V omezené míře jej lze použít i pro žáky 2. stupně ZŠ. Jeho zpracováním si žáci zopakují vlastnosti mědi, její použití i reaktivitu.

* [**Pokus: Plamenová zkouška mědi**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3410-pokus-plamenova-zkouska-kationtu-medi)

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

1. **Označte správnou odpověď.**



Co se stane, když vložíme do plamene platinovou kličku namočenou v roztoku modré skalice? Své tvrzení zdůvodněte.

* Plamen zhasne.
* Plamen se zbarví do zelena.
* Plamen bude prskat.

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

1. **Popište vlastnosti mědi.**



**Soubor: NatCopper.jpg. (2023, 11. listopadu). *Wikimedia Commons*. Získáno 16:55, 20. listopadu 2023 z**[**https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:NatCopper.jpg&oldid=820660471**](https://commons.wikimedia.org/w/index.php?title=File:NatCopper.jpg&oldid=820660471)**.**

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

1. **Na základě Beketovy řady napětí kovů rozhodněte, které reakce budou probíhat, a rovnice vyčíslete. Své tvrzení zdůvodněte.**

**Cu + FeSO4**  →

**Cu + AgNO3**  →

**CuSO4 + Fe**  →

1. **Napište reakce koncentrované a zředěné kyseliny dusičné s mědí. Rovnice vyčíslete.**

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

.**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].