**Důkaz halogenidových iontů – řešení**

Pracovní list je vhodný pro žáky 2. stupeň ZŠ. Na základě jednoduchého pokusu se přesvědčí

 o přítomnosti chloridových iontů, poznají i další důkazové reakce dusičnanu stříbrného.

* [**Srážení chloridových iontů stříbrnými kationty**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3461-srazeni-chloridovych-iontu-stribrnymi-kationty?vsrc=video&vsrcid=pokusy-premeny-v-cukru)

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

1. **Na základě videa napište, jakou barvu má sraženina chloridových iontů**

**s dusičnanem stříbrným.**

 ****

 **Barva sraženiny je bílá.**

1. **Doplňte pravou část rovnice, podtrhněte vzorec sraženiny.**

**NaCl + AgNO3 → AgCl + NaNO3**

1. **Doplňte v textu barvu sraženiny.**

Bromidové ionty vytváří s dusičnanem stříbrným světle žlutou sraženinu.

Jodidové ionty vytváří s dusičnanem stříbrným žlutou sraženinu.

1. **Označte správnou odpověď:**

Lidský pot je slaný, takže obsahuje chlorid sodný. Jeho přítomnost můžeme dokázat stříbrnými kationty. Objeví se spolu s lidskými výpotky bílá sraženina, dokazující chloridové ionty?

* ano
* ne
* ano, pokud člověk nevypil více než dva litry tekutin za 24 hodin

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

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

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