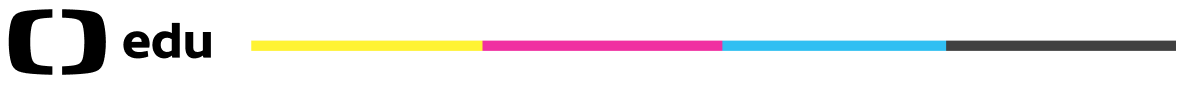


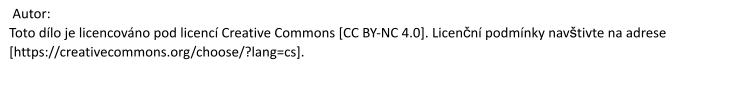
Vznik jodidu olovnatého – řešení

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a jeho cílem je seznámit se s reakcí jodidu draselného s dusičnanem olovnatým.

* [**Vznik jodidu olovnatého**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3463-vznik-jodidu-olovnateho?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)
  1. **Napište vzorec dusičnanu olovnatého:** Pb(NO3)2
  2. **Jaký je vzorec jodidu draselného.**
     1. KIO
     2. KI
     3. K2I
  3. **Doplňte pravou stranu rovnice a rovnici vyčíslete: Pb(NO3)2 + 2 KI PbI2 + 2 KNO3**
  4. **K čemu tuto reakci používali alchymisté?**

Alchymisté využívali tuto reakci k výrobě falešného zlata.





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

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

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

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