

Vznik chloridu stříbrného – řešení

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a jeho cílem je seznámit se s reakcí kyseliny chlorovodíkové s dusičnanem stříbrným.

* [**Vznik sraženiny chloridu stříbrného**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3409-vznik-srazeniny-chloridu-stribrneho?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

# Určete nepravdivý výrok:

* + 1. Chemický vzorec dusičnanu stříbrného je AgNO3.
    2. Kyselina chlorovodíková je kapalná látka.
    3. Kyselina chlorovodíková má vzorec HClO.

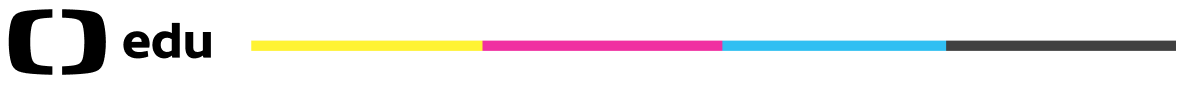
# Doplňte pravou stranu rovnice a rovnici vyčíslete: AgNO3 + HCl AgCl + HNO3

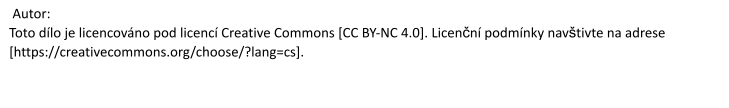
* 1. **K čemu se využívá tato reakce v analytické chemii?**

Tato reakce se používá k důkazu přítomnosti chloridových iontů v roztoku.

# Co tvoří bílou sraženinu?

Bílá sraženina je tvořena chloridem stříbrným, který při reakci vzniká.





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

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

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

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