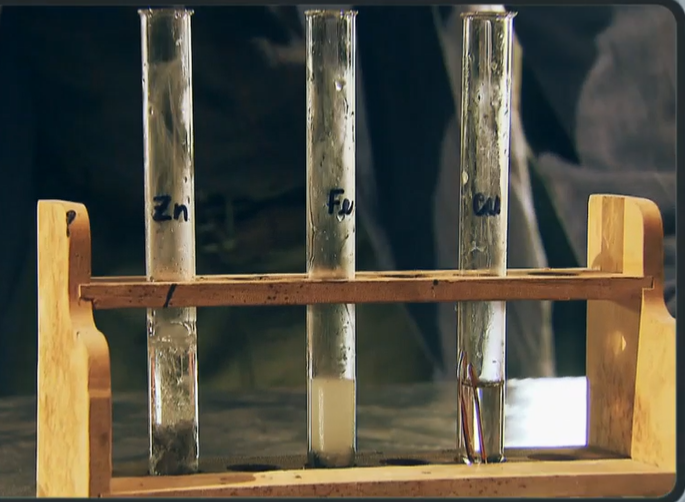
**Reakce kyseliny chlorovodíkové s kovy – řešení**

Pracovní list je určen pro žáky 2. stupně základních škol, ale může být použit i pro střední školy. Jeho cílem je pochopit reaktivitu kyseliny chlorovodíkové s různými kovy.

* [**Reakce kyseliny chlorovodíkové s kovy**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3400-reakce-kyseliny-chlorovodikove-s-kovy?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Na základě videa určete, ve které zkumavce neprobíhá reakce kyseliny chlorovodíkové s kovem.**



**Reakce nebude probíhat ve zkumavce s mědí.**

1. **Doplňte pravou stranu rovnice a rovnici vyčíslete:**

**2 HCl + Zn → ZnCl2 + H2**

**2 HCl + Fe → FeCl2 + H2**

1. **Na základě Beketovy řady napětí kovů vysvětlete, proč měď nereaguje s kyselinou chlorovodíkovou.**

**Měď nereaguje s kyselinou chlorovodíkovou proto, že se nachází**

**v Beketově řadě napětí kovů vpravo od vodíku.**

**Patří tedy mezi ušlechtilé kovy, a ty nevytěsňují vodík z kyselin.**

1. **Doplňte z nabídky vynechaná slova v textu:**

*protony, látka, elektrony, oxidována, redukována, kov*

Čím ušlechtilejší **kov**, tím více se zdráhá ztrácet **elektrony**, proto měď není

**oxidována**.

**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].