**Amoniak - řešení**

[Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a jeho cílem je poznat vlastnosti amoniaku.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5512-pokus-fontana-z-amoniaku?vsrc=predmet&vsrcid=chemiehttps://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)

* [**Pokus: Fontána z amoniaku**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5512-pokus-fontana-z-amoniaku?vsrc=predmet&vsrcid=chemiehttps://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/5512-pokus-fontana-z-amoniaku?vsrc=predmet&vsrcid=chemiehttps://edu.ceskatelevize.cz/video/3422-reakce-manganistanu-draselneho-s-peroxidem-vodiku?vsrc=vyhledavani&vsrcid=mangan)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Vyberte správné tvrzení.**
2. Přítomnost amoniaku dokážeme zmodráním univerzálního indikátorového papírku.
3. Přítomnost amoniaku dokážeme zčervenáním univerzálního indikátorového papírku.
4. Přítomnost amoniaku dokážeme zbarvením univerzálního indikátorového papírku do růžova.
5. **Určete pravdivost výroků.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | **ANO** | **NE** |
| **Amoniak má vzorec NH3.** | **✓** |  |
| **Amoniak je zásaditá kapalina.**  |  | **✓** |
| **Amoniak má triviální název čpavek.** | **✓** |  |
| **Amoniak je zdraví neškodná látka.** |  | **✓** |

1. **Doplňte pravou stranu rovnice, rovnici vyčíslete a pojmenujte reaktanty a produkty.**

**1 NH3 + 1 H2O 1 NH4OH**

amoniak voda hydroxid amonný

1. **Proč byla fontána zbarvena do růžova?**

Amoniak se ve vodě dobře rozpouští a reaguje za vzniku hydroxidu amonného, ten má zásaditý charakter a s indikátorem fenolftaleinem vytváří růžové zbarvení roztoku.

**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].