**Kyselinotvorné a zásadotvorné oxidy – řešení**

Pracovní list je určen pro studenty středních škol a jeho cílem je se seznámit s [kyselinotvornými a zásadotvornými oxidy.](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3423-horeni-kyseliny-borite?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

* **[Kyselinotvorné a zásadotvorné oxidy](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3462-kyselinotvorny-oxid-uhlicity)**

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3423-horeni-kyseliny-borite?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Doplňte:**

Kyselinotvorné oxidy jsou oxidy, které při reakci s vodou vytvářejí kyselinu. Zásadotvorné oxidy jsou oxidy, které při reakci s vodou vytvářejí zásady (hydroxidy).

1. **Co jsou amfoterní oxidy?**
* Oxidy, které reagují s kyselinami i se zásadami za vzniku solí.
* Oxidy, které nereagují ani s kyselinami, ani se zásadami.
* Oxidy, které reagují s vodou za vzniku solí.
1. **Napište chemickou reakci oxidu vápenatého s vodou a vyčíslete ji:**

 **CaO + H2O Ca(OH)2**

1. **Napište chemickou reakci hydroxidu vápenatého s oxidem uhličitým a vyčíslete ji:**

 **Ca(OH)2 + CO2 CaCO3 + H2O**

1. **Jak bude předchozí reakce probíhat v nadbytku oxidu uhličitého?**

V nadbytku oxidu uhličitého bude vznikat hydrogenuhličitan vápenatý.

1. **Pojmenujte oxidy a určete, zda jsou kyselinotvorné, zásadotvorné či amfoterní.**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **vzorec** | **název** | **druh oxidu** |
| **SO2** | oxid siřičitý | kyselinotvorný oxid |
| **N2O3** | oxid dusitý | kyselinotvorný oxid |
| **ZnO** | oxid zinečnatý | amfoterní oxid |
| **Na2O** | oxid sodný | zásadotvorný oxid |
| **CO2** | oxid uhličitý | kyselinotvorný oxid |
| **MgO** | oxid hořečnatý | zásadotvorný oxid |
| **P2O3** | oxid fosforitý | kyselinotvorný oxid |

**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].