**Reakce cukru s kyselinou sírovou – řešení**

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol. Jeho cílem je seznámit se s vlastnostmi kyseliny sírové a reakcí kyseliny sírové s cukrem.

* [**Reakce cukru s kyselinou sírovou**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/3402-reakce-cukru-s-kyselinou-sirovou?vsrc=predmet&vsrcid=chemie)

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

1. **Napište vzorec kyseliny sírové.** H2SO4
2. **Jaké oxidační číslo má síra v kyselině sírové?** +VI
3. **Co je produktem reakce cukru s kyselinou sírovou?**
	1. síran uhličitý
	2. uhlík
	3. síra
	4. oxid uhličitý
4. **Vyberte správnou nabídku:**

Kyselina sírová je **kyslíkatá / ~~bezkyslíkatá~~** kyselina.

Kyselina sírová je **~~slabá~~ / silná** kyselina.

Kyselina sírová je **~~jednosytná~~ / dvojsytná** kyselina.

Kyselina sírová má **~~hydratační~~ / dehydratační** účinky.

1. **Vysvětlete pojem dehydratační účinek.**

Dehydratační účinek znamená, že látka má schopnost vyvázat molekulu vody z jiné látky, takže odnímá látkám vodu.

**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].