**Kypřící prášek - řešení**

Pracovní list je určen pro studenty 2. stupně základních škol a jeho cílem je poznat vlastnosti kypřícího prášku.

* [**Reakce hydrogenuhličitanu sodného s kyselinou**](https://edu.ceskatelevize.cz/video/888-reakce-hydrogenuhlicitanu-sodneho-s-kyselinou?vsrc=vyhledavani&vsrcid=kypřící+prášek)

[\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_](https://edu.ceskatelevize.cz/video/888-reakce-hydrogenuhlicitanu-sodneho-s-kyselinou?vsrc=vyhledavani&vsrcid=kypřící+prášek)\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. **Napište chemický název a vzorec kypřícího prášku.**

Chemický název kypřícího prášku je **hydrogenuhličitan sodný** a

chemický vzorec je **NaHCO3**.

1. **Doplňte pravou stranu rovnice a pojmenujte reaktanty i produkty.**

**NaHCO3 + CH3COOH CH3COONa + CO2 + H2O**

hydrogenuhličitan + kyselina octan + oxid + voda

sodný octová sodný uhličitý

1. **Napište alespoň tři různá využití kypřícího prášku.**

Kypřící prášek se používá při pečení, aby buchty nakynuly. Kypřící prášek se také používal během druhé světové válce. Neutralizoval účinky popálenin bílým fosforem. Kypřící prášek lze použít také k neutralizaci zápachu uvnitř vysavače. Dále se používá k odstranění zápachu z rukou po zpracování ryb. A také lze použít k čištění domácích spotřebičů.

**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].