**Chemie 8. třída – náhradní práce za hodinu 5. 5.**

Dobrý den!

Dnes se trochu posuneme v hydroxidech.

Nejprve si zopakujeme, co to vlastně ty hydroxidy jsou.

Jsou to látky, které obsahují OH skupinu, jsou žíraviny a jejich roztoky nazýváme louhy. Při práci s nimi musíme dodržovat bezpečnostní pravidla – mít ochranné brýle, rukavice a nejlépe respirátor – některé hydroxidy (i kyseliny) mohou reagovat se vzduchem nebo vodními parami, které jsou ve vzduchu a není dobré to dýchat.

Dnes krátce dvou hydroxidech

**HYDROXID SODNÝ(NaOH) a HYDROXID DRASELNÝ (KOH)**

- pevné bílé látky (pecičky nebo šupinky viz obrázek)

- ve vodě dobře rozpustné

- pohlcují vlhkost a oxid uhličitý ze vzduchu

- jejich roztoky rozpouštějí tuky

- silné žíraviny – jejich poleptání se špatně hojí



**Použití:**

- výroba mýdel, plastů, papíru

- odstraňování starých nátěrů

- čištěné olejů a tuků

- v chemických laboratořích

- čištění odpadů umyvadel, dřezů a van

Na video o hydroxidech můžete kouknout, ale pán ochranné prostředky moc nepoužívá :-).

Video je delší, ale je tam hezky vidět, jak hydroxid reaguje.

<https://www.youtube.com/watch?v=wuuKtgySlpM>

Mějte se krásně a nezapomeňte chodit i ven :-)

Monika Kárníková

Kdo by se chtěl kouknout na prvky, jak vypadají, reagují, hezká videa, tak <http://www.chemickeprvky.cz/>

Zdroje:

<http://eshop.agrokomplet.cz/vystrazne-bezpecnostni-tabulky/96-pozor-ziravina.html>

[https://cs.wikipedia.org/wiki/Hydroxid\_sodn%C3%BD#/media/Soubor:SodiumHydroxide.jpg](https://cs.wikipedia.org/wiki/Hydroxid_sodný" \l "/media/Soubor:SodiumHydroxide.jpg)

<https://www.youtube.com/watch?v=wuuKtgySlpM> <http://www.chemickeprvky.cz/>