**Chemie – 8. třída – náhradní práce za 12. 5.**

Dobrý den,

dnes se ještě budeme věnovat hydroxidům a první pomoci při zasažení hydroxidem-

**HYDROXID VÁPENATÝ**

. bílá pevná látka

- ve vodě je málo rozpustný

- nejlevnější hydroxid

Použití:

- v zemědělství k odstranění kyselosti půdy

- stavebnictví – příprava malty – hašené vápno

- bílení (malování na bílo jak dezinfekce zdí) zdí a hospodářských budov (vápenný hydrát)

- při výrobě cukru

PRVNÍ POMOC PŘI ZASAŽENÍ HYDROXIDEM

**Při vdechnutí –** vynést postiženého na čerstvý vzduch a uložit ho do polohy na stranu (hlavu na stranu), aby se zabránilo udušení při případném zvracení. Pokud dojde k zástavě dýchání, provádět umělé dýchání. Ihned zabezpečit odbornou lékařskou pomoc.

**Při požití –** vypláchnout ústa a vypít velké množství vody, nevyvolávat zvracení, ihned vyhledat lékařskou pomoc.

**Při zasažení očí –** okamžitě po zasažení vyplachovat oči velkým množstvím vody při otevřených očních víčkách (15-20 minut). Vyhledat lékařskou pomoc.

**Při styku s kůží –** odstranit kontaminované součásti oděvu a kontaminovanou obuv. Zasažené místo omývat velkým množstvím vody. V případě přetrvávajících potížích vyhledat lékařskou pomoc.

Zdroj: [http://krizport.firebrno.cz/ohrozeni/hydroxid-sodny#pomoc](http://krizport.firebrno.cz/ohrozeni/hydroxid-sodny%22%20%5Cl%20%22pomoc)

Příště si povíme něco p měření pH – zda jsou látky kyselé nebo zásadité. Ráda bych vám ukázala nějaké pokusy. Zkusím to vymyslet.

Udělejte si v PS úkoly str 12 a 13 kdo nemá – všechno kromě úkolu 3.8 NE (týká se pH)

a str. 14 pouze a jedině cvičení 3.10.

Pošlete mi vypracování na email a já vám pak pošlu řešení.

Příště vám taky pošlu opakovací práci na kyseliny a hydroxidy, abychom to nějak ukončili.

Mějte se hezky!

Monika Kárníková