

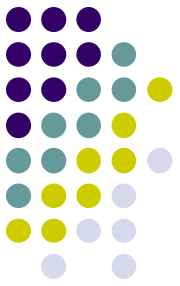
- *Co není psáno kurzívou* zapiš do sešitu a nastuduj + doplň úkol!

Čím vyčistit zanesený odpad?

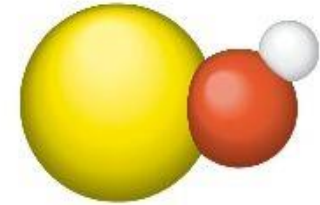


- *stává se to v domácnosti docela často – voda v umyvadle nebo ve vaně neodtéká. Nyní se dozvíme něco o chemické látce, která bez práce dokáže zanesený odpad vyčistit.*

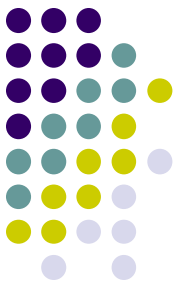
Hydroxid sodný NaOH a Hydroxid draselný KOH



- patří mezi zásady
- jsou žíravé, pevné, bílé látky
- snadno navlhají, *říkáme tedy,* že jsou hygroskopické
- pohlcují vlhkost a oxid uhličitý ze vzduchu
- rozkládají tuky



Model molekuly
hydroxidu sodného NaOH



Využití:

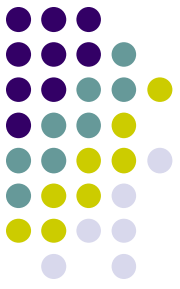
- k výrobě mýdel, papíru, při zpracování kůží i k čištění vrat. lahví
- !** *Při práci s roztoky všech hydroxidů je nutné používat ochranný oděv, gumové rukavice a ochranné brýle či štít.*



Prohlédněte si hydroxid sodný. Zaměřte se na jeho vzhled, skupenství a barvu.

Jaké vlastnosti hydroxidu sodného jste pozorovali?



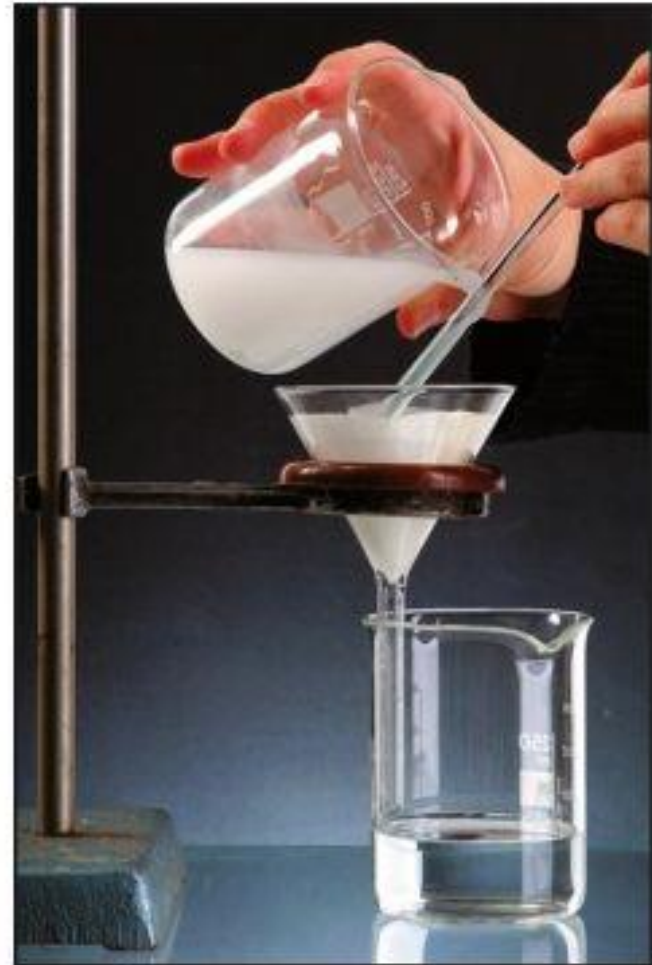


Hydroxid vápenatý Ca(OH)_2

- známý též pod názvem hašené vápno
- je to žíravá, bílá, pevná látka
- vzniká reakcí oxidu vápenatého s vodou, přitom se uvolňuje velké množství tepla
- **Využití:**
- ve stavebnictví – jako hašené vápno (malta, omítkové směsi)
- v zemědělství a lesnictví, při výrobě cukru, k dezinfekci stěn



- směs hydroxidu vápenatého a vody nazýváme **vápenné mléko**. Jeho přefiltrováním získáme čirý roztok hydroxidu vápenatého. Ten nazýváme **vápenná voda**.



Filtrování vápenného mléka



Úkol: (jen do sešitu - neposílej)

- Ke vzorci NH_4OH doplň název hydroxidu, jeho vlastnosti a využití