

1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.46-49)

Hydroxidy

Mezi významné zásady patří hydroxidy – **hydroxid sodný** a **hydroxid vápenatý**. Obě látky ve vodě odštěpují **hydroxidové anionty** OH^- .

Hydroxid sodný NaOH je žíravá látka. Používá se k výrobě mýdel, pracích a čistících prostředků.



Roztok hydroxidu sodného ve vodě je žíravý a může způsobit nebezpečné poleptání. Při zasažení pokožky nebo očí tímto roztokem je nutné postižené místo **okamžitě omývat** velkým množstvím **studené vody**. Při práci s roztoky všech hydroxidů je nutné používat **ochranný oděv, gumové rukavice a ochranné brýle** či štít.

Hydroxid vápenatý $\text{Ca}(\text{OH})_2$ je nejlevnější a nejpoužívanější zásadou. Známý je pod názvem **hašené vápno** a používá se hlavně ve stavebnictví k výrobě malty. Je to žíravá látka. Směs hydroxidu vápenatého a vody nazýváme **vápenné mléko**. Jeho přefiltrováním získáme čirý roztok hydroxidu vápenatého – **vápenná voda**.

Neutralizace a pH

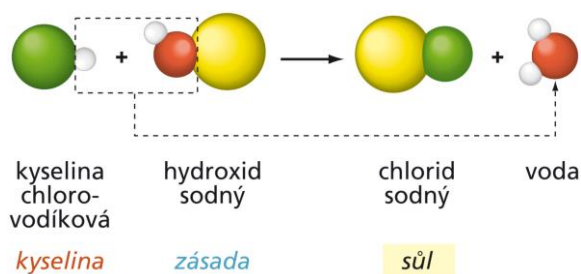
Kyselost a **zásaditost** určujeme podle hodnot **pH**. Měříme je pomocí **indikátorů** nebo **pH metrů**. pH nabývá hodnot 0-14.

Látky nebo jejich roztoky, které mají **pH < 7**, označujeme jako **kyselé**.

Látky nebo jejich roztoky, které mají **pH > 7**, označujeme jako **zásadité**.

Látky nebo jejich roztoky, které mají **pH = 7**, označujeme jako **neutrální**.

Chemickou reakci kyseliny se zásadou nazýváme **neutralizace**. Při této reakci obvykle vzniká jako produkt **voda** a látka, kterou obecně označujeme jako **sůl**.



2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.24/ 3,5

str.25/ 2 + slovníček