

Úkol:

- 1) Zapiš novou látku do sešitu a nastuduj
- 2) Vypracuj cvičení III. a odešli do 28. 4. na:
tomanjirii@seznam.cz

Neutralizace

- je reakce mezi kyselinou a hydroxidem (zásadou), při které vzniká sůl příslušné kyseliny a voda.

Pokus: (pouze prohlédni popř. zakresli s popisem aparatury)

- roztok HCl a roztok NaOH
- + fenolftalein
- viz YTB – neutralizácia

<https://www.youtube.com/watch?v=VJJv6YoepBI>

Opakovaně se přilévá kyselina do hydroxidu, co pozoruješ?

Jak se nazývá nádobka, ze které odkapává kyselina?

- Zapiš rovnici, když víš, že vznikne voda a sůl:
- $\text{HCl} + \text{NaOH} \longrightarrow \text{H}_2\text{O} + \text{NaCl}$

- Využití neutralizace:

1) Při překyselení žaludku („ pálení žáhy“)-
neutralizujeme léky nebo roztokem jedlé sody

2) Při včelím bodnutí, štípnutí mravencem.. –
neutralizujeme roztokem mýdla nebo jedlé sody
(pomáhá i zubní pasta).

3) Při vosím bodnutí – neutralizujeme kyselinou
citronovou, kyselým ovocem nebo octem.

- **Cvičení III.**

- **Piš vzorce sloučenin:**

- hydroxid bromitý
- kyselina sírová
- hydroxid vápenatý
- kyselina uhličitá
- kyselina jodičná

- **Piš názvy sloučenin:**

