

Přeji všem hezký den,

dnes si řekneme, co se stane, když smícháme látku kyselou s látkou zásaditou.

Odkaz: <https://www.youtube.com/watch?v=5ZsFgowialA>

Připomínám:

Kyselost v kyselinách způsobuje vodíkový kation H^{1+} (každá kyselina má vodík)

Zásaditost v zásadách způsobuje hydroxidový anion $(\text{OH})^{1-}$

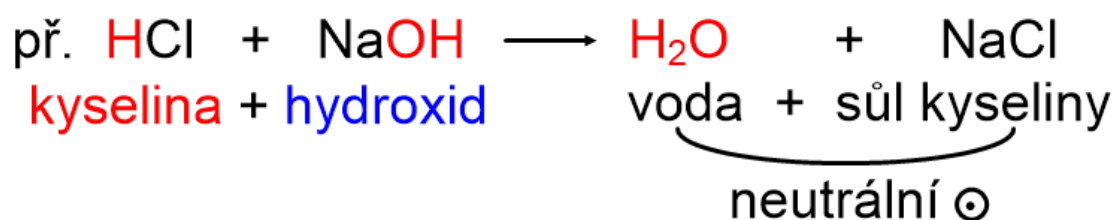
☉ ... tento symbol znamená ROZTOK

Spojení H^{1+} + $(\text{OH})^{1-}$ \longrightarrow H_2O (voda)

Spojení kyselý roztok + zásaditý roztok \longrightarrow neutrální roztok

NEUTRALIZACE

= chemická reakce, při které spolu reaguje kyselá a zásaditá látka a vznikne neutrální voda



Sestavování chemických rovnic si vysvětlíme, až se setkáme.

VYUŽITÍ NEUTRALIZACE

- k zrušení kyselých nebo zásaditých vlastností

- první pomoc při zasažení kyselinou nebo hydroxidem:

1) místo opláchnout proudem vody a zakrýt čistým kapesníkem - podle potřeby kontaktovat lékaře

- dále se uvádí možnost zasažené místo neutralizovat vámi připravenými roztoky, ale to nedoporučuji, neumíte přesně připravit následující roztoky

2) **KYSELINOU**: neutralizujeme
1% ☉ jedlé sody

HYDROXIDEM: neutralizujeme
zředěným octem,
1% ☉ kys. citronové

CO DĚLAT V PŘÍRODĚ?

a) štípnutí mravencem, bodnutí včelou, popálení kopřivou ... zasažené místo potřít mýdlem

b) bodnutí vosou ... zasažené místo potřít šťávou z ovoce