

DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

TŘÍDA 8.A, 8.B, 8.C

Chemie

Všechny zdravím při další (už 9.) domácí přípravě!

Myslím, že mnozí z vás už také pochopili, že bez práce nejsou koláče a práce mi zasílají.

Jsem ráda, že mnozí také pochopili obtížnější učivo názvosloví kyselin. Snad jim k tomu částečně pomohla i video – výuka, další video- hovory zaměřené na objasnění učiva budou samozřejmě pokračovat.

Všechno záleží pouze na vašem ohlasu.

Pokud nerozumíte učivu, napište mi a na Hangsoutu si učivo dovysvětlíme!

Jen připomínám můj email: adamkova@zsvyhlicka.cz nebo kontakt na Google: jadamkova.zsvyhlicka@gmail.com

Tentokrát mi výjimečně úkoly neposílejte.

Opakování v podobě dotazníku vám chystám na příště. Tentokrát si dejte do pořádku sešity do chemie. Ať vám nechybí žádné zápisy (včetně dnešního), ani odpovědi na všechny úkoly ze všech domácích příprav v sešitě (ať už vzorně dopsané nebo nalepené)!!!

Zápis: **Samostudium z učebnice:**

Str. 75-76

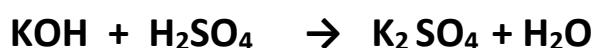
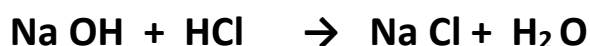
NEUTRALIZACE

- **Reakce kyseliny s hydroxidem za vzniku produktů vody a soli kyseliny.**
- Podle mechanismu (průběhu) reakce se jedná o podvojnou záměnu podle schématu:

(již probráno u chemických reakcí!)

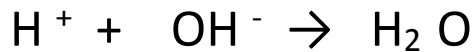


Příklady neutralizací:



Zkus si zopakovat již známé učivo a zamyslet se nad úpravou chemické reakce z hlediska zákona zachování hmotnosti a energie. Příště zašlu řešení a můžeš se přesvědčit, zda to máš správně.

Voda při neutralizaci vzniká z vodíkových kationtů kyselin a hydroxidových aniontů hydroxidu:



Význam neutralizace v praxi na příkladech:

- při úpravě kyselosti půd v zemědělství vápníme
- u včelího bodnutí neutralizujeme sodou nebo mýdlem (žihadlo obsahuje kyselinu)
- u vosího bodnutí, které je zásadité neutralizujeme citronem, octem
- v lékařství u překyselení žaludku neutralizujeme sodou nebo léky na obdobné bázi
- v laboratořích při zjišťování obsahu látek tj. kyselin nebo hydroxidů ve vzorcích
- při práci s kyselinami nebo hydroxidy, při zasažení těmito látkami, kdy nejdříve místo opláchneme proudem vody a pak zneutralizujeme zředěnými roztoky

Konkrétně:

při zasažení kyselinou a opláchnutí pod vodou můžeme ošetřit a zneutralizovat slabým roztokem sody nebo mýdlem

při zasažení hydroxidem a opláchnutí pod vodou můžeme zneutralizovat citronovou šťávou nebo octem

Ústně zodpověz a tím si učivo zopakuj. Tentokrát řešení neposílej, ověřím si příště!

- Při neutralizaci se vždy uvolňuje teplo, a proto se také teplota směsi zvyšuje, těmto reakcím říkáme?
- Jaké typy směsí znáš?
- Str. 75/7

At se daří!!!