

DOMÁCÍ PŘÍPRAVA

TŘÍDA 8.A, 8.B, 8.C

Chemie

Všechny zdravím při další domácí přípravě!

Musím pochválit ty, kteří mi zaslali kompletní úlohy i s příkladem a odpovědí.

Na druhé straně jsou mezi vámi takoví, kteří příklad vynechali, byť jsem upozorňovala, že se jedná o hmotnostní zlomek a to je učivo z podzimu a věřím, že kdo se na to podíval, musel zvládnout!

Chtěla bych upozornit, že vím, že si přeposíláte úlohy mezi sebou, jen kdyby byly správně, kolují chyby, které vůbec nedávají smysl!!!

Vy sami víte, koho se to týká!!!

Zkuste se více spoléhat sami na sebe, věřím, že výsledky pak budou mnohem lepší! A jak víte, vaše aktivita se odrazí ve známce na konci školního roku!

Zápis: **VZNIK SOLÍ**

Chemickými reakcemi:

- **NEUTRALIZACÍ**
- **REAKCÍ KOVU S KYSELINOU**
- **REAKCÍ KOVU S NEKOVEM** (přímým slučováním = syntézou)
- **SRÁŽECÍMI REAKCEMI**

NEUTRALIZACE - učebnice str. 77- 78

Reakce kyseliny s hydroxidem, při kterém vzniká sůl a voda. **(již probráno!)**

REAKCE KOVU S KYSELINOU

- s kyselinami reagují pouze neušlechtilé kovy- např. Zn, Mg, Na, K, Al, Fe (tj. kovy s elektronegativními vlastnostmi a schopností vyredukovat=vytěsnit z kyseliny vodík)

př. **Připomeň si laboratorní práci a reakci HCl s Zn**

$Zn + 2 HCl \rightarrow H_2 + ZnCl_2$ vzniká vodík a chlorid zinečnatý

$Mg + 2HCl \rightarrow H_2 + MgCl_2$ vzniká vodík a chlorid hořečnatý

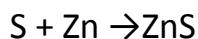
$Mg + H_2 SO_4 \rightarrow H_2 + Mg SO_4$ vzniká vodík a síran hořečnatý

Všechny neušlechtilé kovy s kyselinami reagují za vzniku soli kyseliny a vodíku.

REAKCE KOVU S NEKOVEM

- přímé slučování dvou prvků za vzniku soli

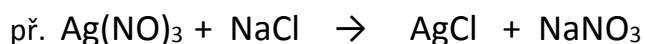
př. reakce práškové síry se zinkem vzniká sůl sulfid zinečnatý



$\text{Na} + \text{Cl} \rightarrow \text{NaCl}$ syntéza sodíku s chlorem za vzniku chloridu sodného

SRÁŽECÍ REAKCE

Reakce dvou roztoků solí, vzniká sraženina= nerozpustná pevná látka která se vyloučí z roztoku



reakce dusičnanu stříbrného a chloridem sodným vzniká **sraženina chloridu stříbrného** a dusičnan sodný

Již jste se seznámili s bezkyslíkatými solemi kyselin i přípravou solí, příště nás čeká názvosloví solí a kyslíkaté soli kyselin.

Dnes vám úkol na zaslání nezasílám, až příště. Dejte si do pořádku sešity, zápisy v nich, ať vám nic nechybí.

A také se podívejte na videa, která se týkají přípravy solí!

<https://www.youtube.com/watch?v=bm1DvfbTZws>

<https://www.youtube.com/watch?v=a--eJq5HBvE>

<https://www.youtube.com/watch?v=kVJofjOq0rc>

