

Pracovní list

Předmět: chemie

Ročník: devátý

Opakování vzdělávacího celku: soli

1. Dopln následující text, využij následující slova:

hydroxidu (2x), solí, kyseliny (3x), hydroxidem, hořečnatý, neutralizace, vodíkového, vody, hydroxidového, sůl, síran, sírové, hořečnatého

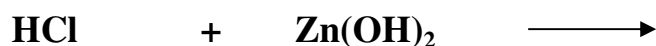
Většina _____ vzniká chemickou reakcí zvanou _____, tedy reakcí _____ s _____. Dochází při ní ke slučování _____ kationtu kyseliny a _____ aniontu. Jejich sloučením vzniká molekula _____. Ze zbytku kyseliny a hydroxidu vzniká _____. Název soli plyne z názvu aniontu _____ a kationtu _____, tedy např. _____ vznikl sloučením _____ a _____.

2. Dopln oxidační čísla prvků do vzorců těchto solí:

MgCO₃, NaBr, K₂SO₄, Pb(NO₃)₂, KCl, Na₃PO₄, ZnS,

Na₂CO₃, Ca₃(PO₄)₂, CaF₂, Al₂(SO₄)₃, NaNO₂, Fe₂S₃.

3. Dopln rovnice neutralizace a vyčíslí:



Další materiály k tématu najdete v učebnici str.: v pracovních listech v sešitě

Vypracovala: Marie Hrabalová

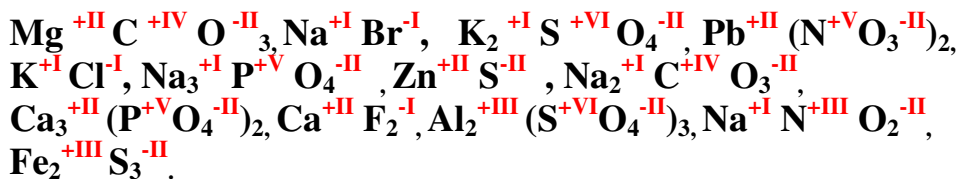
Řešení:

1. Dopln následující text, využij nabídky slov:

hydroxidu (2x), solí, kyseliny (3x), hydroxidem, hořčnatý, neutralizace, vodíkového, vody, hydroxidového, sůl, síran, sírové, hořčnatého

Většina **solí** vzniká chemickou reakcí zvanou **neutralizace**, tedy reakcí **kyseliny** s **hydroxidem**. Dochází při ní ke slučování **vodíkového** kationtu kyseliny a **hydroxidového** aniontu. Jejich sloučením vzniká molekula **vody**. Ze zbytku kyseliny a hydroxidu vzniká **sůl**. Název soli plyne z názvu aniontu **kyseliny** a kationtu **hydroxidu**, tedy např. **síran hořčnatý** vznikl sloučením **kyseliny sírové** a **hydroxidu hořčnatého**.

2. Dopln oxidační čísla prvků do vzorců těchto solí:



3. Dopln rovnice neutralizace a vyčísli:

