

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Pracovní list pro žáky č.

Datum:

Pracoval(a):

Třída:

T03 Voda v anorganické chemii

Úkoly:

1. Vysvětlete stručně, jaký je význam oxidačního čísla. Jak se od sebe liší kation měďnatý a elementární měď?
2. Vysvětlete, který z následujících kovů reaguje se zředěnou kyselinou chlorovodíkovou a proč: měď, železo, zlato, stříbro, hořčík, zinek. Reakce запиšte chemickou rovnicí.
3. Se kterými z následujících kovů bude reagovat roztok obsahující kation železitý a proč – hořčík, stříbro, zinek, měď?



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

4. Zapište rovnicemi, popište a vysvětlete:

- a. elektrolýzu roztoku jodidu nikelnatého
- b. elektrolýzu taveniny chloridu sodného

5. Vysvětlete, proč se kov ponořený do roztoku obsahujícího jeho kationty elektricky nabíjí.

6. Najděte v literatuře nebo na internetu příklad galvanického článku a zapište reakce, které probíhají na obou jeho elektrodách.