

Laboratorní práce č. 7 - Oxidačně-redukční reakce.

Jméno a příjmení: Datum:

Spolupracoval/a: Zámka:

Úkol č. 1 - Proved'te uvedené oxidačně-redukční reakce.***Teoretická příprava úlohy***

1. Charakterizujte a vysvětlete pojmy *oxidace, redukce, oxidační a redukční činidlo*.

2. Jakými způsoby se lze jednoduše přesvědčit, že proběhla chemická reakce?

Výsledky

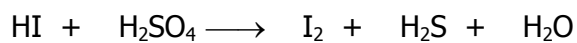
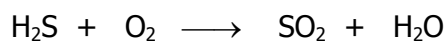
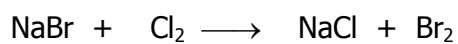
1. Vysvětlete změnu zbarvení při chemické reakci dichromanu draselného se siřičitanem sodným v prostředí kyseliny sírové. Popiš tento děj vyčíslenou chemickou rovnicí.

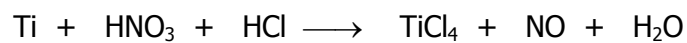
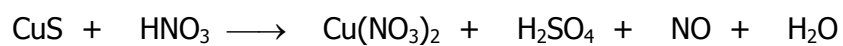
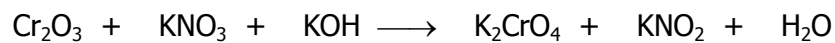
2. Vysvětlete změnu zbarvení při chemické reakci manganistanu draselného se siřičitanem sodným v neutrálním prostředí. Popiš tento děj vyčíslenou chemickou rovnicí.

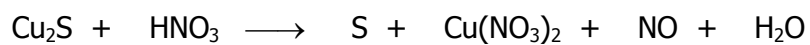
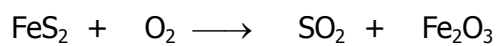
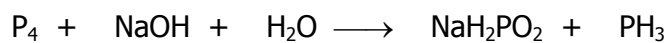
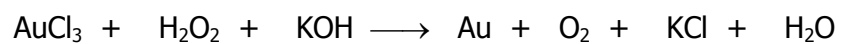
3. Vysvětlete změnu zbarvení při chemické reakci thiosíranu sodného s kyselinou sírovou. Popište tento děj vyčíslenou chemickou rovnicí.

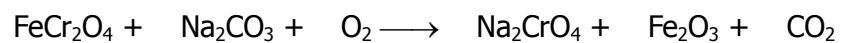
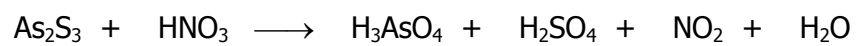
Úkol č. 2 - Vyčíslete chemické rovnice. U chemických rovnic запиšte oxidaci a redukci.

Výsledky









Závěr