

Laboratorní práce č. 2 - Reakce sloučenin d-prvků

Jméno a příjmení: Datum:

Spolupracoval/a: Zámka:

Úkol č. 1 - Vzájemná přeměna chromanu v dichroman.***Teoretická příprava úlohy***1. Chemickými vzorci запиšte tyto látky: *chroman draselný, dichroman amonný*

2. V literatuře vyhledejte a chemickou rovnicí vyjádřete 2 způsoby laboratorní přípravy chromanů.

Výsledky

1. Popište provedené pokusy a vysvětlete pozorované změny zbarvení.

2. Vyčíslenými chemickými rovnicemi vyjádřete provedené chemické reakce.

3. Strukturními vzorci zakreslete chromanový a dichromanový iont?

4. V čem spočívá nebezpečnost sloučenin, se kterými jste pracovali?

Úkol č. 2 - Chemické kouzlo - příprava berlínské modři.

Teoretická příprava úlohy

1. Vyhledejte v literatuře, od čeho jsou odvozeny názvy *žlutá* a *červená krevní sůl*.

2. Zapište názvy a vzorce alespoň 3 silných oxidačních činidel odvozených od d-prvků.

Výsledky

1. Vyplňte následující tabulku.

č. zkum.	chemikálie	zbarvení	příčina zbarvení
1.	roztok NaOH		
2.	fenolftalein		
3.	konc. H ₂ SO ₄		
4.	kryst. KMnO ₄		
5.	roztok FeSO ₄		
6.	roztok KSCN		
7.	roztok K ₄ [Fe(CN) ₆]		

2. Vyčíslenými chemickými rovnicemi popište děje probíhající ve zkumavce 3, 5, 6, 7. Pro zjednodušení můžete použít iontový zápis.

3. Kterou z používaných látek můžete najít u vás doma a k čemu se používá? Jaké je hlavní využití berlínské modři?

Závěr