

**Laboratorní práce č. 1 - Dělicí metody I.**

Jméno a příjmení: ..... Datum: .....

Spolupracoval/a: ..... Zámka: .....

**Úkol č. 1 - Destilace vody z roztoku manganistanu draselného*****Teoretická příprava úlohy***

1. Stručně vysvětlete princip destilace?

2. Pro jaké látky byste použili destilaci za sníženého tlaku?

***Výsledky***

1. Popište průběh destilace, uveďte, při jaké teplotě začala směs destilovat.

2. Vysvětlete, proč v průběhu destilace docházelo ke změně zbarvení směsi.

3. Co jste pozorovali po přidání roztoku dusičnanu stříbrného ke vzorku destilované vody?  
Co z Vašeho pozorování vyplývá?

4. Chemickou rovnicí vyjádřete reakci chloridových iontů s vodným roztokem dusičnanu stříbrného.

**Úkol č. 2 - Krystalizace modré skalice změnou složení rozpouštědla*****Teoretická příprava úlohy***

1. Vysvětlete princip krystalizace změnou složení rozpouštědla?

2. Jak souvisí rozpustnost látek s teplotou?

3. Zapište chemický vzorec a systematický název modré skalice?

***Výsledky***

1. V tabulkách v literatuře nebo na internetu vyhledejte rozpustnost modré skalice ve vodě a určete, zda jste pracovali se zředěným nebo koncentrovaným roztokem.

2. Jak by vypadaly krystaly, kdybychom volili krystalizaci volným odpařováním?

3. Uved'te (v gramech) výtěžek krystalované modré skalice?

***Závěr***