

**Laboratorní práce č. 2 - Dělicí metody II.**

Jméno a příjmení: ..... Datum: .....

Spolupracoval/a: ..... Zámka: .....

**Úkol č. 1 - Sublimace směsi kyselina benzoová – chlorid sodný*****Teoretická příprava úlohy***

1. Stručně vysvětlete princip sublimace?

2. Vyjmenuj alespoň 3 látky, které by bylo možné ze směsi oddělit sublimací?

***Výsledky***

1. Popište průběh sublimace. Jak jste poznali, že sublimace začala?

2. Prováděli jste při této úloze ještě nějakou fázovou přeměnu? Své tvrzení vysvětlí.

**Úkol č. 2 - Dělení směsi voda – benzín a stanovení hustoty benzínu pyknometricky*****Teoretická příprava úlohy***

1. Vysvětlete princip sedimentace?

2. Odhadněte, zda bude mít benzín vyšší hustotu než voda. Jak byste se o tom přesvědčili?

**Výsledky**

1. Rozhodněte, ve které vrstvě bude lépe rozpustná kuchyňská sůl? Své tvrzení zdůvodněte.

2. Co jste pozorovali po přidání krystalků  $\text{KMnO}_4$  ? Ve které vrstvě se krystalky rozpouštěly?

3. Jakým jiným způsobem by bylo možno stanovit hustotu benzínu?

4. Uveďte výpočet hustoty benzínu. Zapiš experimentálně zjištěnou hodnotu hustoty a porovnej s tabulkovou hodnotou technického benzínu?

**Úkol č. 3 - Termický rozklad dichromanu amonného  $(\text{NH}_4)_2\text{Cr}_2\text{O}_7$  – motivační úloha****Výsledky**

1. Zapište pozorované barevné změny a vysvětlete je?

2. Popiš tento děj chemickou rovnicí?

**Závěr**