

Laboratorní práce č. 6 - Jednoduché preparativní úlohy.

Jméno a příjmení: Datum:

Spolupracoval/a: Zámka:

Úkol č. 1 - Příprava malachitové zeleně $\text{CuCO}_3 \cdot \text{Cu}(\text{OH})_2$.***Teoretická příprava úlohy***

1. Zapište vzorce těchto chem. látek: *pentahydrát síranu měďnatého, hydrogenuhličitan sodný.*

2. Jednoduše vysvětlete princip filtrace za sníženého tlaku.

Výsledky

1. Chemickou rovnicí vyjádřete přípravu malachitové zeleně.

2. Vypočítej molární hmotnost malachitu a výtěžek uvedené chemické reakce.

3. Popište svá pozorování (barevné změny, únik plynu, apod.).

Úkol č. 2 - Příprava dihydrátu síranu vápenatého $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$.***Teoretická příprava úlohy***

1. Vyhledejte v literatuře a chemickými vzorci запиšte tyto nerosty/chem. látky: *sádrovec*, *sádra*, *anhydrit*.

2. Vyhledejte v literatuře a chemickou rovnicí запиšte děj *tvrdnutí sádry*.

Výsledky

1. Chemickou rovnicí vyjádřete přípravu uvedené soli.

2. Srovnajte rozpustnost síranu vápenatého a chloridu sodného ve vodě.

Závěr