

Gymnázium Strakonice, Máchova 174, 386 01 Strakonice	
Jméno:	Třída: sekunda
Datum:	Skupina:
Protokol č.: 1	Klasifikace:
Téma práce: <i>Čištění látek krystalizací</i>	

Pomůcky:

.....

.....

Chemikálie: modrá skalice (pentahydrát, $\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$)

Postup:

1. Do kádinky odměřte 20 cm^3 vody a zahřejte na teplotu 60°C .
2. V horké vodě rozpustěte takové množství modré skalice, až vznikne nasycený roztok (část látky zůstane i při míchání směsi nerozpuštěna).
3. Směs zfiltrujte skládaným papírovým filtrem.
4. Filtrát přelijte do krystalizační misky.
5. Krystalizační misku označte, uložte do nosítek a nechte samovolně krystalizovat.

Nákres:

Zakreslete filtraci roztoku a popište jednotlivé chemické nádoby

Závěr: Úkol č. 1: Co je nasycený roztok a na čem závisí množství rozpuštěné látky v daném množství rozpouštědla?

Úkol č. 2: Vyhledejte rozpustnost skalice modré ($\text{CuSO}_4 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$) při teplotě 60°C (Učebnice str. 138).

Úkol č.3: Kdy budou vznikat velké krystaly? Bude-li krystalizace probíhat rychle nebo pomalu?