

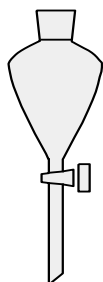
Laboratorní práce č.			
Téma:	ODDĚLOVACÍ METODY (oddělování emulzí v dělicí nálevce, papírová chromatografie)		Hodnocení a podpis učitele:
Vypracoval/a (jméno a příjmení):			
Třída:	Školní rok:		
Datum měření:			

Úkoly:

1. Vytvořte emulzi vody a oleje a oddělte tyto složky pomocí dělicí nálevky.
2. Na jakém principu došlo k oddělení těchto dvou složek?
3. Proveďte papírovou chromatografii barviv 3 druhů barevných fixů a černého lihového fixu.
 - a) ve vodě
 - b) v lihu
4. Popište podrobně výsledky obou chromatografií a porovnejte je.

Teorie:

Dělicí nálevka:



Emulze je nesterorodá (heterogenní) směs dvou kapalin, které se vzájemně nemísí. Směsi dvou nemísitelných kapalin můžeme oddělit pomocí dělicí nálevky. Dělicí nálevka slouží k oddělení látek na základě

Chromatografie:

Chromatografie je oddělovací metoda, která rozděluje různé látky mezi dvě fáze, a to mezi fází pohyblivou (_____) a nepohyblivou (_____). K rozdělení látek dochází na základě jejich rozdílné rozpustnosti v použitém rozpouštědle.

Chromatografii lze provádět několika způsoby. Jednou z možností je například papírová chromatografie nebo tzv. chromatografie na školní křídě. Chromatografii na školní křídě si můžete prohlédnout na videu na Youtube (<http://www.youtube.com/watch?v=FLh-pHDVoJc>).

- Pomůcky:**
1. malá kádinka, odměrný válec, dělicí nálevka, skleněná tyčinka, stojan, držák, kruh, křížové svorky,
 2. kuželová baňka, filtrační papír, špejle, kancelářská svorka, barevné fixy, černý lihový fix,

Chemikálie: 1. 10 ml pitné vody, 10 ml oleje
2. pitná voda, líh

Postup práce k jednotlivým úkolům:

Schéma aparatury pro oddělování nemísitelných kapalin:

Schéma aparatury pro chromatografii:

Výsledky a závěr: