

Jméno:  
Datum:

# LABORATORNÍ PRÁCE

## Oddělování složek směsí

ÚKOL:

- provedte oddělení složek ze směsi aktivního uhlí a vody
- porovnejte délku filtrace a čistotu filtrátu za použití rozdílných materiálů

POMŮCKY:

filtrační papír, vata, nůžky, kádinka, nálevka, třecí miska, stříčka, odměrný válec, stojan na chemické sklo a jeho součásti

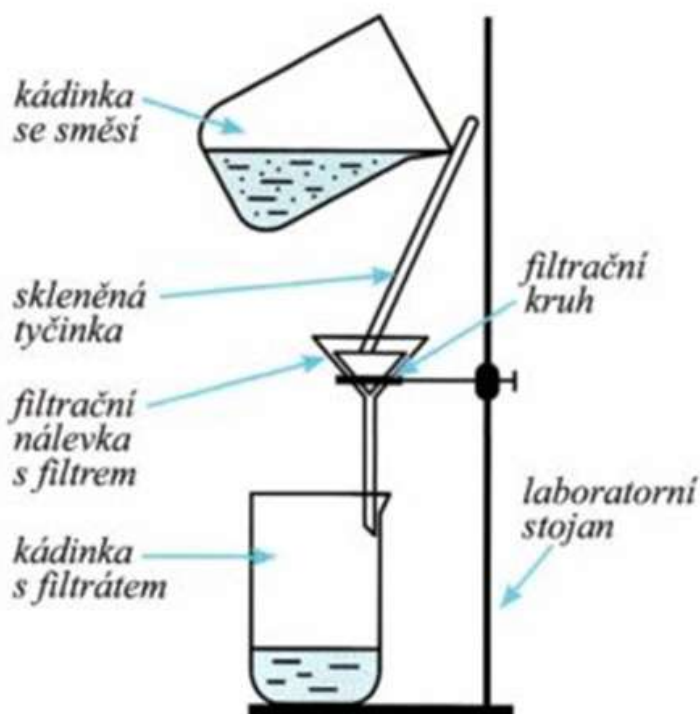
CHEMIKÁLIE:

aktivní uhlí, voda

TEORIE:

**Filtrace** – je oddělování pevných složek z kapalných a plyných směsí (využití - příprava sypaného čaje, čištění vody ve vodárnách, vysávání prachu)

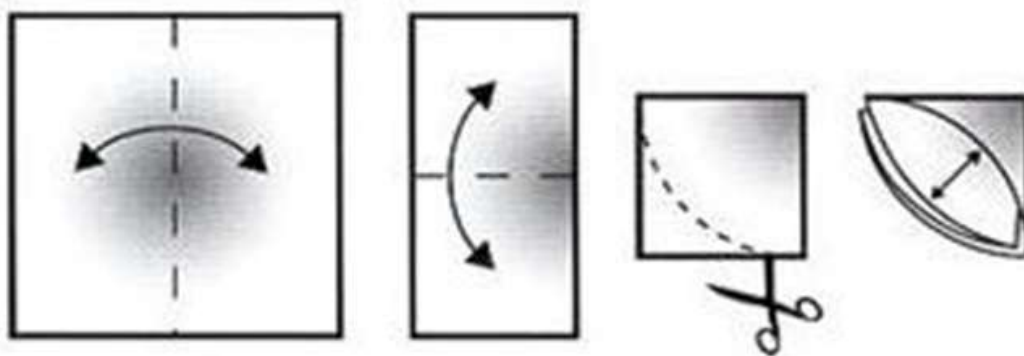
APARATURA:



*Filtrace směsi přes papírový filtr*

## POSTUP:

- 1) tabletu aktivního uhlí rozdrťte pomocí třecí misky a smíchejte s 100 ml vody
- 2) sestavte filtrační aparaturu
- 3) připravte filtrační papír
- 4) do kruhu vložte nálevku a filtrační papír
- 5) směs rozdělte na polovinu
- 6) polovinu přefiltrujte přes filtrační papír a druhou přes vatu
- 7) sledujte čas potřebný k přefiltrování (zaznamenejte do tabulky)



## MĚŘENÍ:

	ČAS	ČISTOTA FILTRÁTU	MNOŽSTVÍ FILTRÁTU
VATA			
FILTRAČNÍ PAPÍR			

## ZÁVĚR:

### Opište a zodpovězte správně otázky

- a) Připravená směs aktivního uhlí a vody je směs stejnorodá/různorodá a její barva je .....
- b) Na filtru zůstala pevná látka ....., která má ..... barvu.
- c) Filtrát měl barvu ..... a je to směs stejnorodá/různorodá.
- d) Filtrace proběhla rychleji za použití vaty / filtračního papíru.
- e) Filtrát byl čistější za použití vaty / filtračního papíru / nelze posoudit.