



Základní škola Přerov, Želatovská 8

Želatovská 8, 750 02 Přerov
www.zs-zelatovska.cz

tel: 581 202 970; fax: 581 202 970
e-mail: zs-zelatovska@zs-zelatovska.cz

Protokol laboratorní práce – 9. ročník Téma: ROZLIŠENÍ ANORGANICKÉ A ORGANICKÉ LÁTKY

Jméno, příjmení:

Třída:

Datum:

Úkol: Zjistěte, která z použitých látek je anorganickou. Využijte znalostí, že uhlík vzniká tepelným rozkladem organických látek.

Pomůcky: filtrační papíry, vatové tyčinky, svíčka (lihový kahan), keramická miska s vodou
Chemikálie: voda, cukr, roztok chloridu sodného, citronová šťáva, mléko, roztok hydrogenuhličitanu sodného

Pracovní postup:

1. Na očíslované filtrační papíry napiš tyčinkou připravenými roztoky nápis - CHEMIE.
2. Po zaschnutí nápisu filtrační papír opatrně nahřívej nad plamenem svíčky nebo lihového kahanu.
3. Pozoruj, která slova se objeví, a na základě pozorování odvod', zda použitá látka je anorganická nebo organická.

| | nasycený roztok cukru | nasycený roztok chloridu sodného | citronová šťáva | polotučné mléko | nasycený roztok hydrogenuhličitanu sodného |
|---------------------|-----------------------|----------------------------------|-----------------|-----------------|--|
| po zahřátí se nápis | | | | | |

Výsledky a závěr:

Látky organické jsou:

.....

Látky anorganické jsou:

.....

U kterých roztoků se objevil nápis?

Napiš chemicky vzorec chloridu sodného a hydrogenuhličitanu sodného: