

## Laboratórne cvičenie č. 6

### Téma: Dôkaz uhlíka a vodíka v derivátoch uhľovodíkov

<b>Meno a priezvisko:</b>	Matúš Matisko
<b>Trieda:</b>	2. B
<b>Dátum:</b>	
<b>Úloha:</b>	Dokázať prítomnosť C a H v sacharóze
<b>Pomôcky:</b>	skúmavka s odvodnou hadičkou, skúmavka, držiaky, stojan so svorkami, kahan, lyžička, trojnožka, azbestová sieťka, žihací téglik
<b>Chemikálie:</b>	modrá skalica, sacharóza (rečný cukor), oxid meďnatý, hydroxid vápenatý, voda
<b>Postup:</b>	<ol style="list-style-type: none"><li>1. Do skúmavky dáme zmes oxidu meďnatého (CuO) a sacharózy.</li><li>2. Nad kahanom žíhame v žihacom tégliku modrú skalicu (modrej farby) na bezvodý síran meďnatý (bielej farby).</li><li>3. Bezvodý síran meďnatý nasypeme k ústiu skúmavky tak, aby sa nám nezmiešal so zmesou a skúmavku uzavrieme.</li><li>4. Do kadičky nalejeme vodný roztok hydroxidu vápenatého a pod jeho hladinu umiestnime odvodnú trubičku zo skúmavky.</li><li>5. Zmes v skúmavke zahrievame nad kahanom a celú sústavu pozorujeme.</li></ol>
<b>Výsledky:</b>	Zahrievanie modrej skalice za vzniku síranu meďnatého:  Spaľovanie sacharózy:  Dôkaz prítomnosti vodíka:  Dôkaz prítomnosti uhlíka:
<b>Záver:</b>	V sacharóze sa nachádza uhlík aj vodík.

