

## Protokol č.2

- Téma: Plameňové skúšky
- Úloha: Dôkaz prítomnosti iónov pomocou plameňovej skúšky
- Princíp: Plameňové skúšky slúžia na orientačné dôkazy prítomnosti katiónov kovových prvkov, ktorých prchavé soli charakteristicky sfarbiajú plameň. Takýmto spôsobom môžeme dokázať napríklad prítomnosť katiónov alkalických kovov alebo kovov alkalických zemín.
- Pomôcky: plynový kahan, chemické látky, kovové kliešte
- Chemikálie: LiCl, NaCl, KCl, CaCl<sub>2</sub>, Ba(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
- Postup: Do nesvietivého plameňa vnášame drôtik (z ocele, alebo platiny). Drôtik je na konci stočený do tvaru kruhu alebo oka. Koncom drôtika naberieme vzorku a umiestnime ju do vonkajšieho okraja nesvietivého plameňa  
Pred vykonaním plameňovej skúšky sa musíme presvedčiť, že drôtik je čistý. Dôkladne ho môžeme vyčistiť ponáraním do zriedenej kyseliny chlorovodíkovej HCl a následným vystavením plameňu. Tento postup opakujeme do vtedy, pokiaľ sa plameň prestane sfarbovať.
- Záver : Kovy alkalických zemín alebo alkalické kovy sfarbiajú nesvietivý plameň nasledovne:  
Na – sfarbuje nesvietivý plameň na žlté (intenzívne)  
K - sfarbuje nesvietivý plameň na fialovo  
Ca- sfarbuje nesvietivý plameň na tehlovočerveno  
Ba - sfarbuje nesvietivý plameň na zeleno  
Li - sfarbuje nesvietivý plameň na karmínovočerveno

# Laboratórna práca č.2

Téma : Žíhanie

III.B