**Téma:** Váženie

**Úloha č. 1:** Navážiť 1,65g chloridu sodného (NaCl)

**Princíp práce:** Váženie je porovnávanie tiaže telies. Určujeme ho pomocou váh. Poznáme napríklad predvažovacie, pružinové alebo analytické váhy. Analytické váhy sú veľmi presné váhy určené na analýzu vzoriek. Predvažovacie váhy sa označujú aj ako laboratórne váhy a využívajú sa najmä v v laboratóriách pri kontrolnom vážení a príprave roztokov a zmesí.

**Postup práce:** Na pracovný stôl si pripravíme predvažovaciu váhu, misku, laboratórnu lyžičku, štetec a NaCl. Zapneme si váhu, položíme na ňu misku a vynulujeme. Potom začneme postupne s chemickou lyžičkou pridávať NaCl.

**Schéma:**

**Výpočty:**

**Záver:** Meranie sa úspešne podarilo. Malý problém sa vyskytol, keď som neodhadla množstvo NaCl a nabrala príliš veľa, čiže som presiahla váhu. Po opakovanom navážení som bola opatrnejšia a pridávala po veľmi malom množstve. Taktiež bol problém, keď som vysypala mimo misku a váha mi to ukazovala akoby to bolo na nej.

Kristína Chovancová BCH