**LABORATÓRNE CVIČENIE Č.** .............

**Dátum:** ......................................... **Meno:** ...................................................

**Téma:** Stanovenie rozpustnosti

**Princíp:** Rozpustnosť rôznych tuhých látok vo vode (alebo inom rozpúšťadle) je rôzna. Toto tiež platí aj pre rozpustnosť v závislosti na teplote. Tuhá látka sa pri danej teplote rozpúšťa dovtedy, pokiaľ nevznikne nasýtený roztok. Mnohé látky majú rozpustnosť uvedenú v chemických tabuľkách.

**Úloha:** Experimentálne stanovte rozpustnosť chloridu sodného vo vode a namerané hodnoty porovnajte s hodnotami uvedenými v tabuľkách.

**Pomôcky:** Kužeľová banka, váhy, navažovacia lodička, odmerný valec, lyžička, sklenená tyčinka

**Chemikálie**: chlorid sodný, destilovaná voda

**Pracovný postup:**

1. Do banky vhodnej veľkosti nalejte 50 ml destilovanej vody.
2. Do vody vsypte 10 g NaCl a premiešajte.
3. Vždy si zapíšte, koľko NaCl ste vsypali do roztoku.
4. Pridajte 1 g NaCl a znova premiešajte. Tento postup opakujte, kým sa pridaný NaCl rozpúšťa.

**Pozorovanie:**

......................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................................

**Záver:**

* Koľko gramov NaCl sa rozpustilo v 50 ml vody? ........................................................
* Aká je rozpustnosť NaCl vo vode uvedená v tabuľkách? ........................................................
* Aká je experimentálne stanovená rozpustnosť NaCl vo vode prepočítaná na množstvo vody aké je uvedené v tabuľkách? ........................................................
* Aký rozdiel vám vyšiel? Čím to mohlo byť spôsobené? ........................................................ ............................................................................................................................................................................................................................................................................................................