**Rozpustnost kuchyňské soli**

**Jméno:**

**Třída:**

**Datum:**

**Pomůcky:**

**Postup:**

**1/** Na malou misku dejte asi dvě polévkové lžíce soli a zvažte ji i s miskou. Do sklenice dejte asi polovinu objemu vody a pokud to zvládnete, změřte její teplotu. Po malých dávkách přidávejte lžičkou sůl, po každém přidání promíchejte až dostanete čirý roztok. Jakmile se nepodaří další dávku rozpustit, zvažte zbylou sůl i s miskou. Zapište hmotnost soli s miskou před rozpouštěním a po rozpuštění. Tyto hodnoty odečtěte a získáte hodnotu rozpustnosti. Nasycený roztok soli přelijte do hrnku, postavte na vařič a zahřívejte, pokuste se rozpouštět další sůl. Odvoďte, jak závisí teplota vody na rozpustnosti soli.

**Výsledky:**

vážení soli s miskou před rozpouštěním – hmotnost m1..............g

vážení soli s miskou po ukončení rozpouštění soli – hmotnost m2...........g

měření teploty vody – teplota..........oC

množství rozpuštěné soli = m1 - m2

**Závěr:**

rozpustilo se ...........g soli

Zahříváním roztoku rozpustnost soli stoupá/klesá.