

Rozpustnost kuchyňské soli

Jméno:

Třída:

Datum:

Pomůcky:

Postup:

1/ Na malou miskou 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 rozpouštění. Tyto hodnoty odečtete 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 m_1g

vážení soli s miskou po ukončení rozpouštění soli – hmotnost m_2g

měření teploty vody – teplota.....°C

množství rozpuštěné soli = $m_1 - m_2$

Závěr:

rozpuštělo seg soli

Zahříváním roztoku rozpustnost soli stoupá/klesá.