|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | **Energie potřebná k rozpuštění soli** | Třída: |
| Datum: | Jméno a příjmení: | Protokol č. |
| Spolupracoval: | |  |

Pomůcky: počítač, rozhraní LabQuest, senzor teploty (TMP – BTA), kádinka 250 ml, sůl, lžička, váhy

***Přípravná část:***

Zhlédni video:

<https://www.youtube.com/watch?feature=player_embedded&v=f1pLJI-rap4>

**TEORETICKÝ ÚVOD**

Aby se kuchyňská sůl NaCl ve vodě rozpustila, je potřeba rozbít její krystalovou strukturu. Na to je potřeba energie, která se vezme na úkor vnitřní energie vody. Teplota vody se tedy v důsledku rozpouštění soli mírně sníží.

Rozpouštěcí teplo kuchyňské soli při 25 °C je 3,87 kJ/mol

***Praktická část:***

Navrhni, které veličiny budeme měřit a postup měření.

***Protokol:***

***graf:***

***naměřené hodnoty:***

***úkol:***

|  |  |
| --- | --- |
| Kolik energie je potřeba na rozpuštění 1 mol NaCl ( J ) |  |