# 5. VAJA

Eksotermna in endotermna reakcija

1. Naloga :

Ugotovi spremembe temperature pri raztapalnju različnih snovi vode (ugotovi ali je reakcija ekso ali endotermna).

2. Priprava dela :

1. pripomočki :
* dodatno izoliran jogurtuv kozarček (umetna masa)
* termometer
1. kemikalije :
* NaCl
* NH4Cl
* NaCO3
* H2O

3.Delo :

V 25 g vode raztopimo najprej 5g soli. Med mešanjem 5 minut merimo temperaturo in si zapisujemo spremembe. Nato spraznimo kazarček in postopek ponovimo, le da enkrat namesto soli vzamemo NaCO3, drugič pa NH4Cl.

4.Vrednotenje:

* Opazimo, da temperatura naraste le pri NaCO3, drugače pa pade. Torej je ta reakcija eksotermna, ostali dve pa endotermni. Reakcija z NH4Cl je veliko bolj očitna (temperatura očitneje pade)
* Rezultati meritev :

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Temperatura | 0 min. | 1 min. | 2 min. | 3 min. | 4 min. |
| NaCl | 22,5  | 22,3 | 21 | 21 | 21 |
| NH4Cl | 22 | 11 | 11 | 11 | 11 |
| NaCO3 | 19 | 26 | 23 | 23 | 23 |

