

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 :

a) pripomočki :

- dodatno izoliran jogurtov kozarček (umetna masa)
- termometer

b) 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 kozarček in postopek ponovimo, le da enkrat namesto soli vzamemo NaCO₃, drugač 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 |
| NH ₄ Cl | 22 | 11 | 11 | 11 | 11 |
| NaCO ₃ | 19 | 26 | 23 | 23 | 23 |



