

Vježba 19. Energetske promjene pri otapanju soli

Zadatak: Na temelju eksperimentalno dobivenih podataka zaključiti o tome da li je otapanje soli endoterman ili egzoterman proces.

Pribor i kemikalije: 2 čaše, menzura, 2 kruga od kartona, destilirana voda, NH_4Cl , $\text{CaCl}_2 \cdot 2 \text{H}_2\text{O}$

Postupak: U dvije čaše naliveno je 25 mL destilirane vode i izmjerena je temperatura. Nakon toga u jednu je čašu dodano 5,3 grama amonijevog klorida, a u drugu 14,7 grama kalcijevog klorida dihidrata. Nakon otapanja soli ponovno se izmjeri temperatura. Na temelju zapažanja promjene temperature treba zaključiti koji je proces otapanja soli egzoterman a koji endoterman.

Opažanja:

Zaključak: