**Sammendrag**

Damptrykket til aceton ved ulike trykk og temperatur ble målt i med en damptrykkmåler. På bakgrunn av disse målingene ble fordampningsentalpien til aceton bestemt gjennom en lineær regresjon av måledata. Fordampningsentalpien [deltavapH, skriv ligning på latex] ble bestemt til å være [deltavapH=verdi vi har funnet + usikkerhet]

**Eksperimentelt**

**Apparatur**

**Utførelse**

Framgangsmåten beskrevet i laboratorieheftet [referanse lab-heftet] ble fulgtuten nevneverdige avvik.

Trykket i damptrykkmåleren ble først justert vilkårlig opp og ned som en øvelse i å kontrollere trykket. Etter dette ble både kapillærrøret (B) og væskebeholderen (A) fylt med aceton. Kapillærrøret ble etter endt fylling av aceton vendt opp ned, og knipset på slik at en luftboble ble fanget i toppen av røret. Kapillærrøret ble så festet til termometeret, med åpningen plassert et par centimeter under væskeoverflaten i væskebeholderen. Deretter ble trykket i damptrykkmåleren justert slik at en kontinuerlig boblestrøm kunne observeres ut fra kapillærrøret. Dette trykknivået ble holdt i omtrent 5 minutter slik at luften i kapillærrøret nå var erstattet med acetongass. Etter dette ble trykket justert til et nivå hvor væskeoverflaten i væskebeholderen og kapillærrøret kunne observeres til tilnærmet like, på hvilket tidspunkt første avlesning og notering av temperatur og trykk ble utført.