|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Školní rok: | GYMNÁZIUM NÁCHOD | Třída: |
| Datum: | Laboratorní práce | Protokol č. |
| Jméno a příjmení:  | Podpis vyučujícího |
| Spolupracoval: |

**Název úlohy**: **Určení měrného skupenského kondenzace vodní páry**

**Pomůcky**: kalorimetr, teploměr, studená voda, kahan, baňka s trubičkou, váhy

**Postup:**

1) Zvážíme kalorimetr.(m1)

2) Do kalorimetru nalijeme asi 150 ml studené vody (cca 20 °C) a znova zvážíme. (m2)

3) Změříme teplotu vody v kalorimetru. (t1)

4) V baňce s trubičkou necháme vařit vodu. Unikající páru zavedeme do kalorimetru s vodou a necháme zkondenzovat. Po určité době kalorimetr odstavíme a změříme výslednou teplotu vzniklé vody. (t1)

5) Kalorimetr zvážíme. (m3)

6) Určíme hmotnost studené vody mv a zkondenzované páry m.

7) Z daných hodnot a známé měrné tepelné kapacity vody a z  tepelné kapacity kalorimetru vypočteme měrné skupenské teplo varu vody lv.

**Naměřené hodnoty:**

m1 = g, m2 = g, m3 = g, mv = g, m = g,

t1 = °C t2 = °C t = °C

Vypočtená hodnota: lv = J ⋅ kg-1

Od spolužáků získejte co nejvíce jejich hodnot lv určete jejich průměr : lv = J ⋅ kg-1

Porovnejte s tabulkovou hodnotou: lv = J ⋅ kg-1

**Závěr:**