

Kalorimetrická rovnice

1. Určete experimentálně výslednou teplotu směsi teplé a studené vody. Naměřenou výslednou teplotu porovnejte s teoretickým výpočtem založeným na kalorimetrické rovnici.

Postup měření:

hmotnost studené vody je: _____ g

teplota studené vody je: _____ °C

hmotnost teplé vody je: _____ g

teplota teplé vody je: _____ °C

výsledná teplota směsi vody je: _____ °C

Postup výpočtu:

Závěr:

2. Určete experimentálně měrnou tepelnou kapacitu olova s využitím znalosti měrné tepelné kapacity vody. Nalezenou hodnotu porovnejte s udávanou tabulkovou hodnotou.

Postup práce:

hmotnost olova je: _____ g

teplota olova je: _____ °C

hmotnost vody je: _____ g

teplota vody je: _____ °C

výsledná teplota je: _____ °C

měrná tepelná kapacita vody je: _____ $\text{J} \cdot \text{kg}^{-1} \cdot \text{K}^{-1}$

Výpočet:

Závěr: