Name:

Surname:

Report of experiment 2

Introduction

……
……
……
……
……
……
……
……

Objective of the experiment

……
……
……
……

Materials and Chemicals

……
……
……
……
……

Method of work

……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……

1. Record the obtained results in the table.

Metals	Mass of cold Water m_1(g)	Temperature of cold Water T_1 (K)	Temperature of the metal T_{metl} (K)	Equilibrium Temperature T_{eq} (K)	Mass of the metal m_{metal} (g)
Cu					
Al					

2. Determine the specific heat (**C_{metal}**) of the two metals (aluminum (**Al**) and copper (**Cu**)).

……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……

3. Compare the theoretical and experimental values.

……
……
……
……
……

4. Calculate the **Q_{lost}** and **Q_{gained}** in the two systems.

……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……

5. Conclusion

……
……
……
……
……