**Name:**

**Surname:**

## Report of experiment 2

### Introduction

……
……
……
……
……
……
……
……

### The objective of the experiment

……
……
……
……

### If the results of the experiment are recorded in the table answer the following questions

| 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 | 100 | 295.2 | 360.98 | 296.6 | 30.28 |
| Al | 100 | 296.2 | 359.7 | 298.7 | 23.38 |

### 1. Calculate the specific heat of the metal (Cu - Al)

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

**2. Calculate the $Q_{lost}$ for Cu and Al**

……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……

**3. Calculate the $Q_{gained}$ for Cu and Al**

……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……
……

**4. Conclusion**

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