Лабораторная работа
(экспериментальное задание 31.1 стр.139)
Изучение явления теплообмена.

- *Цель работы: Рассчитать температуру смеси* t_3 *холодной воды массой* m_1 *с начальной температурой* t_1 *и горячей воды массой* m_2 *с начальной температурой* t_2 *. Проверить результаты расчета экспериментально.*

Выполнить работу на А-4.
Сделать фото. Отправить учителю.

(работу сохранить до личной встречи)

В работе указать:

- ***Класс***
- ***Ф.И.-учащегося***
- ***Лабораторная работа №7***
- ***название***
  Изучение явления теплообмена.
- ***Цель***
- ***Оборудование***
- ***Ход работы***
- ***Таблица результатов***
- ***Формула+вычисления***
- ***вывод***

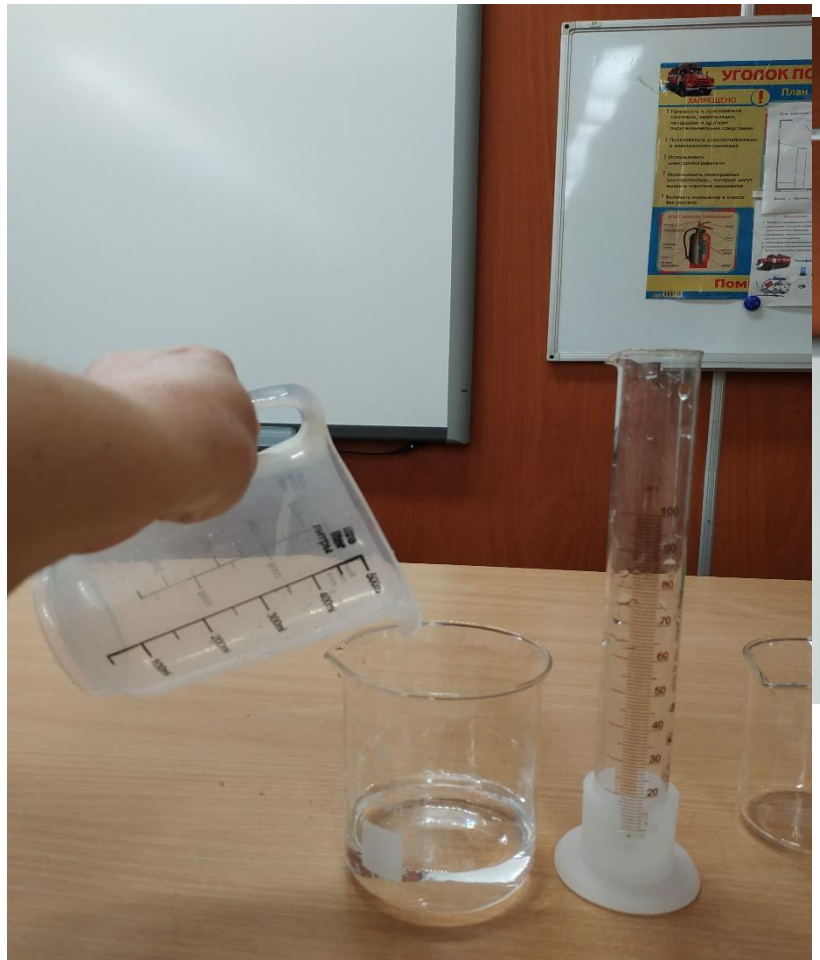
Количество теплоты

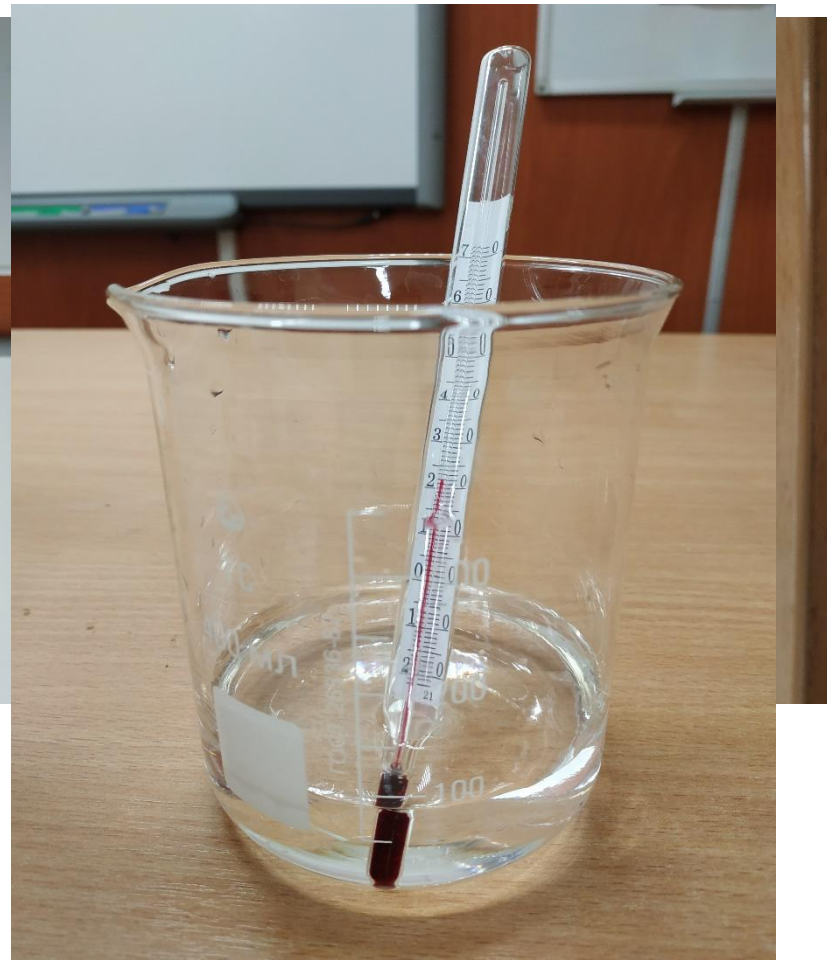
$$Q = cm\Delta t = cm(t_2 - t_1)$$

-
- **m** –масса (кг)
- t_2- конечная температура (°С)
- t_1-начальная температура (°С)
- с- удельная теплоемкость вещества $\left(\frac{Дж}{кг°С}\right)$

- *показывает количеством теплоты, которое необходимо для нагревания 1 кг данного вещества на 1 ℃.*
- *вычислено для различных веществ (табл.)*

Оборудование: стеклянный стакан, измерительный цилиндр, холодная и горячая вода, термометр





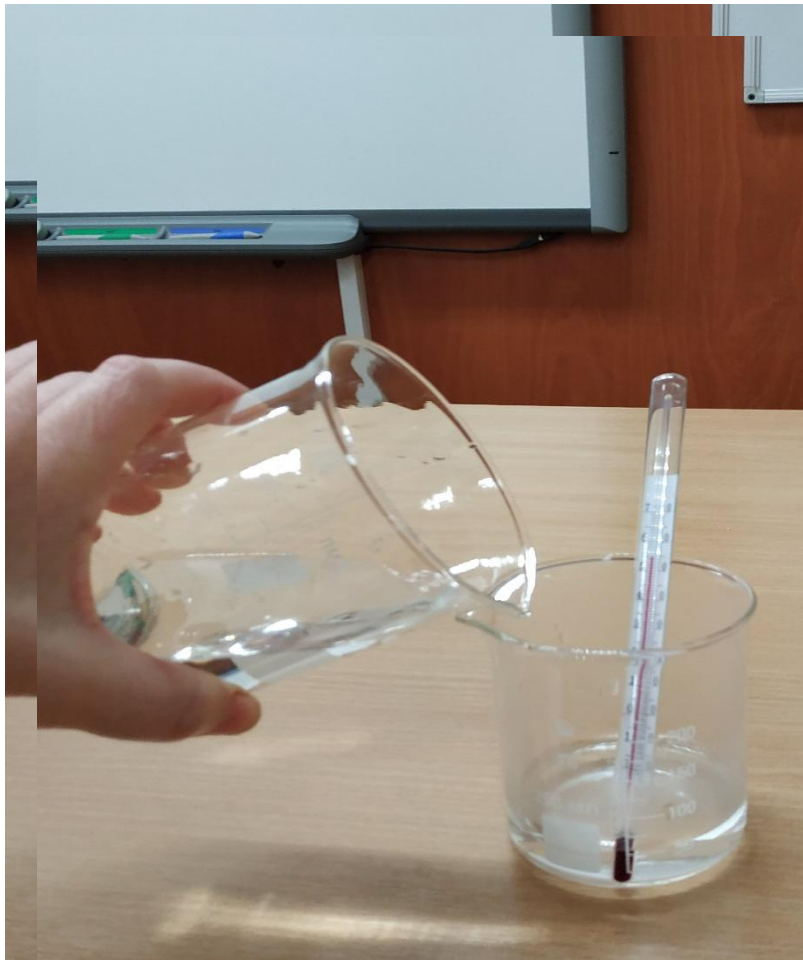


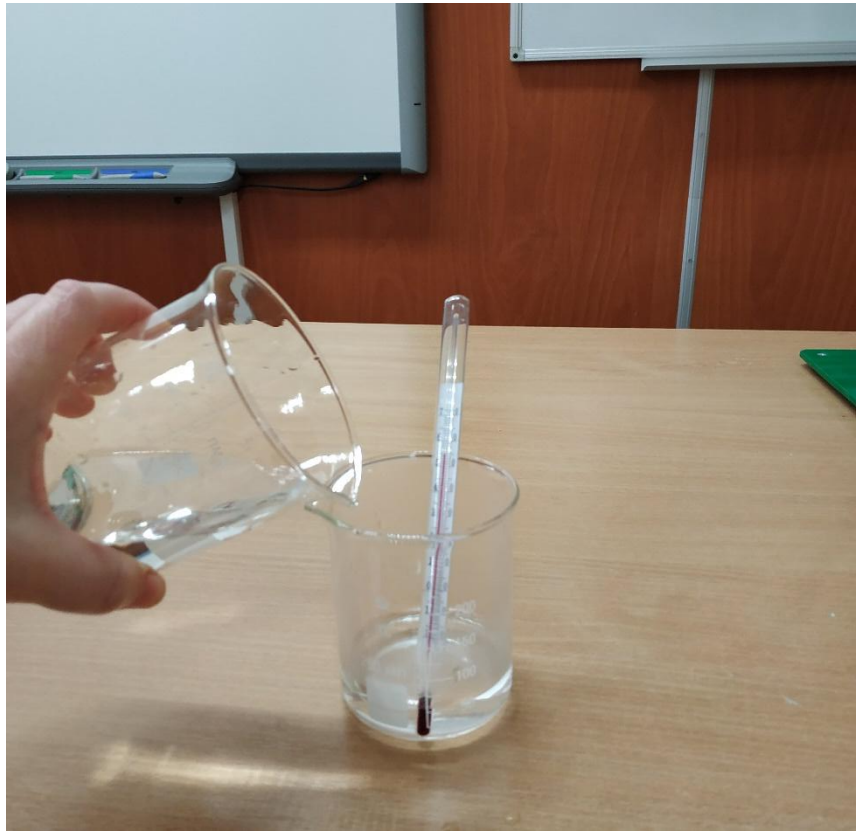
Таблица 31.1					
m_1, г	m_2,г	t_1,°C	t_2,°C	$t_{3}р$,°C	$t_{3}э$,°C
0,1	**0,05**				

$$t_{3}р = \frac{(m_1 t_1 + m_2 t_2)}{m_1 + m_2}$$

$$t_{3}р = \frac{(0{,}1\text{кг} * 22°\text{C} + 0{,}05\text{кг} * 72°\text{C})}{0.1\text{кг} + 38{,}0{,}05\text{кг}} = 38{,}7°\text{C}$$

Домашнее задание:

Физика 7 О.Ф.Кабардин

§31,стр.139 пример решения задач, 31.1

экспериментальное задание 31.1