

• **Цель работы**

Изучить устройство калориметра. Сравнить скорости теплообмена с внешней средой горячей воды в калориметре и в стакане.

• **Приборы и материалы**

Калориметр, измерительный цилиндр, термометр, стакан

• **Вычисления**

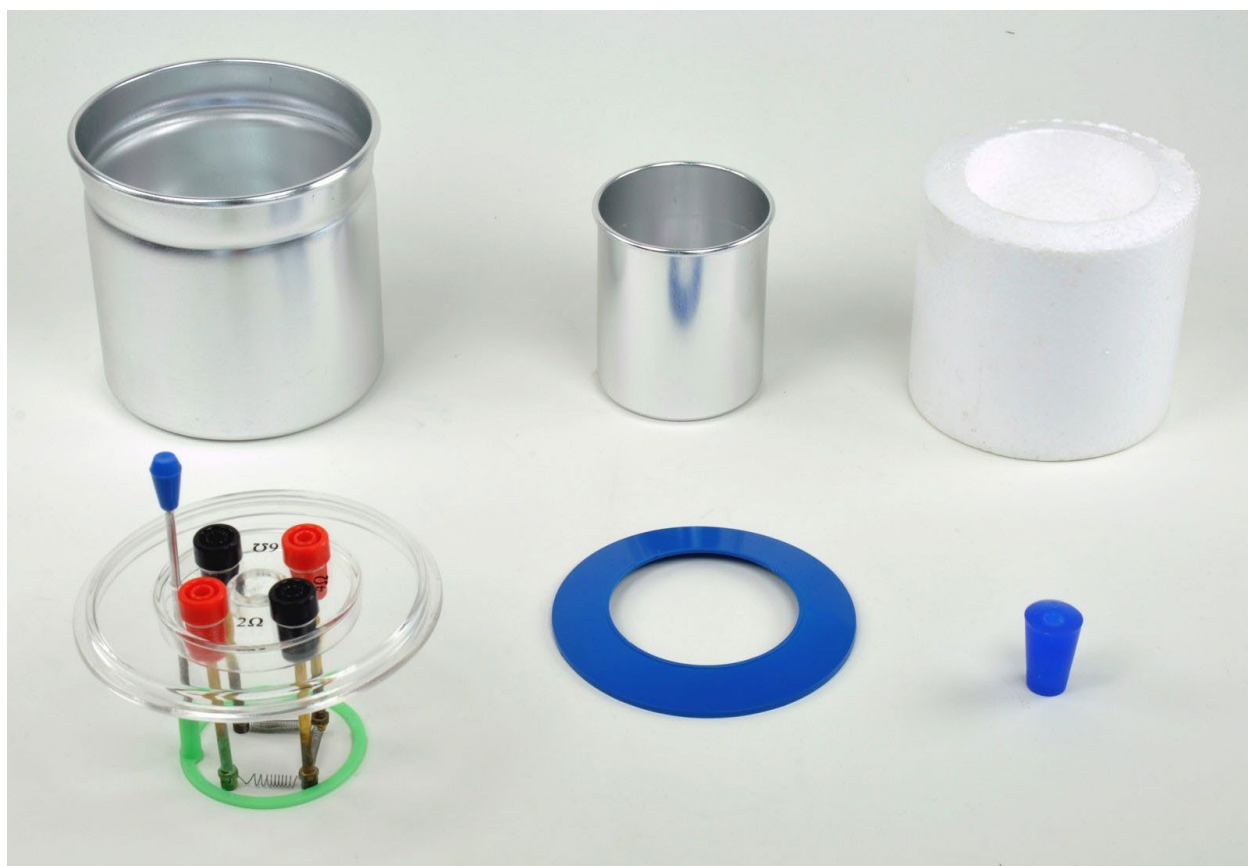
Тело	Начальная температура	Конечная температура
Вода в калориметре	60	49
Вода в стакане	60	37

• **Вывод**

в ходе данной лабораторной работы мы изучили устройство калориметра. Он предназначен для измерения тепловых обменов. На опыте было доказано, в калориметре дольше сохраняется тепло.

Калориметр (от [лат.](#) *calor* — тепло и *metor* — измерять) — прибор для измерения количества [теплоты](#), выделяющейся или поглощающейся в каком-либо физическом процессе.





Калориметр лабораторный применяется в работах при изучении тепловых и электрических явлений. Прибор состоит из внутреннего и внешнего сосудов, между которыми размещена пенопластовая вставка, закрытая сверху защитным пластмассовым кольцом. Оба сосуда изготовлены из алюминия. Вместимость внутреннего сосуда 200 мл, масса около 30 г. Отверстие 27 мм закрыто съемной крышкой, в отверстие диаметром 13 мм установлена резиновая пробка с отверстием для установки термометра, в отверстие 3 мм вставлено проволочное кольцо с ручкой для перемешивания жидкости во внутреннем стакане. Оба сосуда имеют светлые поверхности, что уменьшает теплоотдачу путем излучения. В состав входят две крышки для отверстия, которое используется для погружения калориметрических тел: глухая крышка и крышка со спиральным нагревателем.

