

При проведении лабораторной работы Сергей взял 200 г воды, измерил её температуру, она оказалась равной 18 °С. Потом нагрел в горячей воде с температурой 95 °С железный цилиндр массой 100 г. А затем опустил нагретый цилиндр в холодную воду и выяснил, что установилась температура 22 °С. Считать, что тепловых потерь не было, а удельная теплоёмкость воды равна 4200 Дж/(кг · °С).

1) Какое количество теплоты получила холодная вода от цилиндра?

2) Какова удельная теплоёмкость железа по расчётам Сергея?

Ответы округлите до целых.

О т в е т : 1) количество теплоты Дж 2) удельная теплоёмкость Дж/(кг · °С).