

КОНТРОЛЬНЫЕ ВОПРОСЫ К ЛАБОРАТОРНЫМ РАБОТАМ В ЛАБОРАТОРИИ ТЕРМОХИМИИ

1. Что называют термохимией?
2. В чем заключается суть калориметрического метода? Почему термохимические измерения проводят в калориметре?
3. Особенности конструкции метастатического термометра Бекмана (не нужно приводить методику настройки термометра Бекмана).
4. Что называют теплоемкостью? Связь между истинной и средней теплоемкостями.
5. Что представляет собой суммарная теплоемкость системы?
6. (для 19 и 20) Что такое интегральная теплота растворения вещества?
7. Описание калориметра, используемого в данной работе.