

Краткие содержания 10 класс часть 1

Вопрос 1

МКТ — учение о строении и физических свойствах веществ на основе их молекулярного строения.

Три положения МКТ

Обоснования: 1 — туннельный микроскоп; 2 — диффузия, броуновское и тепловое движения; 3 — разрыв, слипание

Силы взаимодействия молекул: притяжения — ориентационные, индукционные, дисперсионные; отталкивания

График сил отталкивания и притяжения от расстояния

Основные величины: количество вещества, 1 моль, постоянная Авогадро, молярная масса, относительная молекулярная масса вещества, атомная единица массы, ангстрем.

Вопрос 2

ИГ с точки зрения МКТ — (4)

Давление ИГ

Вывод основного уравнения МКТ: изменение импульса, давление, усреднение скорости, количество, направление

Вопрос 3

ИГ — определение, 4 пункта

Закон Максвелла о распределении молекул по скоростям:

вертикальный столб, пропорциональность производной, барометрическая формула, распределение Больцмана, распределение по проекции на ось, находим вероятность нахождения в интервале данной скорости, распределение по трем проекциям, по модулю

Наиболее вероятная скорость через взятие производной

Опыт Штерна — вычисляем скорость через длину дуги смещения

Вопрос 4

Температура, ТДС, классификация (открытая; закрытая: адиабатная, замкнутая; изолированная)

Способы измерения температуры:

Контактный

Основан на ТД равновесии, определение ТД равновесия, нулевое начало

Первый термометр, жидкостный, механический, газовый, электронный

Бесконтактный

Основан на измерении теплового излучения

Оптический, радиационный, цветовой

Абсолютная температура, три шкалы

Уравнение состояния ИГ (+Клапейрона-Менделеева)

МКТ толкование (замена на кинетическую энергию)

Вопрос 5

Термодинамика, ТДС, макроскопическое тело, макропараметры

Равновесное / неравновесное состояния, классификация ТДС

Три постулата ТД

Полная, внутренняя, потенциальная энергии

ИГ, внутренняя энергия ИГ, число степеней свободы, «разноатомный» газ

Способы изменения внутренней энергии ИГ

Работа — изопроцессы

Теплопередача — количество теплоты, уравнение теплового баланса

Первый закон термодинамики, применение

Вопрос 6

Изопроцесс

Изотермический — закон Бойля-Мариотта, изотерма, МКТ обоснование

Изобарный — закон Гей-Люссака (2 формы), изобара, МКТ обоснование

Изохорный — закон Шарля (2 формы), изохора, МКТ обоснование

Уравнение Клапейрона из изотермы и изобары, далее по закону Авогадро получаем коэффициент пропорциональности R , переходим к объему, получаем уравнение Клапейрона-Менделеева