

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
1. Скорость химической реакции	Определяется изменением количества реагирующих веществ или продуктов реакции за единицу времени в единицу объема (для гомогенных систем) или на единице поверхности (для гетерогенных систем)
2. Химическое равновесие	Состояние реакционной системы, при котором в ходе обратимой реакции не происходит изменения количеств реагирующих веществ в реакционной смеси.
3. Массовая доля растворенного вещества	Отношение массы растворенного вещества к общей массе раствора
4. Тепловой эффект химической реакции	Количество теплоты, которое выделяется или поглощается в результате химической реакции
5. Термохимическое уравнение	Уравнение химических реакций с указанием теплового эффекта
6. Факторы, влияющие на скорость химической реакции	<ol style="list-style-type: none">1. Природа реагирующих веществ2. Температура3. Концентрация реагирующих веществ4. Площадь поверхности соприкосновения взаимодействующих веществ (для гетерогенных реакций)5. Катализатор
7. Принцип Ле-Шателье	Если на систему, находящуюся в равновесии, оказать какое-либо воздействие, то равновесие сместится в сторону той реакции, которая ослабит это воздействие.
8. Катализаторы	Вещества, изменяющие скорость реакции, участвующие в промежуточных стадиях реакции, но при этом не расходуемые. Они восстанавливают свой состав после протекания реакции.
9. Раствор	Гомогенная система переменного состава, состоящая из двух или более компонентов