

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	1. Природа реагирующих веществ 2. Температура 3. Концентрация реагирующих веществ 4. 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