

## Образовательный минимум

Полугодие	2
Предмет	Химия
Класс	11

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

Термин	Определение
<b>10. Окислительно-восстановительные реакции (ОВР)</b>	Химические реакции, протекающие с изменением степеней окисления атомов некоторых химических элементов.
<b>11. Окислитель</b>	Частица, принимающая электроны.
<b>12. Восстановитель</b>	Частица, отдающая электроны.
<b>13. Реакция ионного обмена (РИО)</b>	Реакция между ионами, протекающие в водных растворах электролитов. РИО протекают без изменений степеней окисления элементов.
<b>14. Коррозия металлов</b>	ОВР металлов с веществами окружающей среды, приводящая к разрушению поверхности металлов.
<b>15. Закон Авогадро</b>	В равных объемах различных газов при одинаковых условиях (температуре и давлении) содержится одинаковое количество молекул
<b>16. Относительная плотность газа (1) по газу (2)</b>	При одинаковой температуре и давлении отношения плотностей газов равно отношению их молекулярных масс.
<b>17. Закон простых объемных отношений</b>	Отношение объемов вступающих в реакцию и образующихся в результате реакции газов, измеренных при одинаковых условиях, равно отношению их стехиометрических коэффициентов в уравнении реакции.