

Образовательный минимум

| | |
|-----------|-------|
| Полугодие | 2 |
| 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 ЛеШателье | 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 |

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