

Четверть	2
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
1. Состав атома	Атом состоит из протонов, нейтронов, электронов. Порядковый номер показывает заряд ядра, число протонов, электронов. Разница относительной атомной массы и порядкового номера показывает число нейтронов.
2. Периодическое изменение свойств химических элементов по периодам и группам	По периоду радиус атома уменьшается, металлические и восстановительные свойства уменьшаются, неметаллические свойства увеличиваются. По группе радиус атома, металлические свойства увеличиваются, неметаллические – ослабевают.
3. Типы химической связи	Ковалентная связь - связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар. Возникает между атомами одного и того же неметалла (КНС) и атомами различных неметаллов (КПС). Ионная связь возникает за счет притяжения ионов, образующихся из атомов металла и неметалла. Металлическая связь возникает в металлах и сплавах.
4. Тип кристаллической решётки	Определяется характером частиц, находящихся в узлах кристаллической решётки (атомы, ионы или молекулы), и природой связей, удерживающих эти частицы в узлах кристалла (ковалентные, электростатические, силы Ван-дер-Ваальса). Существуют атомные, молекулярные, металлические, ионные кристаллические решетки.
5. Классификация химических реакций	По числу и составу веществ, участвующих в реакции бывают реакции соединения, разложения, замещения и обмена. Реакции ионного обмена протекают в растворах электролитов.
6. Гидролиз	Обменная реакция веществ с водой. При гидролизе солей реакция среды определяется составом соли: 1. Соль сильного основания и сильной кислоты – нейтральная среда 2. Соль сильного основания и слабой кислоты – щелочная среда 3. Соль слабого основания и сильной кислоты – кислая среда

7. Электролиз	Реакция ОВР под действием тока, проходящая либо в растворах, либо в расплавах. Продукт электролиза раствора соли на катоде зависит от положения металла в ряду активности: 1. Металл от Li до Al – только водород 2. От Mn до H – металл и водород 3. От Cu и далее – только металл
8. Химическое равновесие	Состояние реакционной системы, при котором в ходе обратимой реакции не происходит изменения количеств реагирующих веществ в реакционной смеси.
9. Принцип Ле-Шателье	Если на систему, находящуюся в равновесии, оказать какое-либо воздействие, то равновесие сместится в сторону той реакции, которая ослабит это воздействие. Повышение температуры смещает равновесие в сторону эндотермической реакции и наоборот. Повышение давления смещает равновесие в сторону с меньшим объемом газообразных веществ. Катализатор на смещение равновесия не влияет.
10. Массовая доля растворенного вещества	Отношение массы растворенного вещества к общей массе раствора.