

## Образовательный минимум по химии для 11 класса за 1 четверть

1. Знать определение следующих терминов (понятий):

Термин	Определение
<b>1. Электроотрицательность</b>	Величина, характеризующая способность атома в молекуле смещать к себе электроны, участвующие в образовании связи.
<b>2. Ковалентная связь</b>	Связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар.
<b>3. Ионная связь</b>	Связь между ионами противоположного знака в результате их электростатического взаимодействия.
<b>4. Металлическая связь</b>	Связь между катионами металлов в их кристаллической решётке, осуществляемая общими для всего кристалла электронами внешнего уровня (электронным газом).
<b>5. Водородная связь</b>	Связь между атомом с высокой электроотрицательностью, обладающим неподелённой парой электронов и являющимся её донором и атомом водорода, связанным с другим электроотрицательным атомом ковалентной полярной связью и являющимся акцептором этой неподелённой пары.
<b>6. Тип кристаллической решётки</b>	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).
<b>7. Степень окисления</b>	Формальная величина заряда на данном атоме, вычисленная в предположении, что все другие атомы в молекуле находятся в виде ионов.
<b>8. Валентность</b>	Свойство атома или иона данного элемента образовывать определённое число ковалентных связей.

2. Строение электронных оболочек атомов и ионов для s, p, d - элементов.
3. Определение валентных возможностей атома.
4. Изменение свойств элементов по периоду и по подгруппе.
5. Составление схем образования ковалентной полярной, ковалентной неполярной, ионной и водородной связей.