

Образовательный минимум

Полугодие	1
Предмет	Химия
Класс	11

Термин	Определение
1. Электроотрицательность	Величина, характеризующая способность атома в молекуле смещать к себе электроны, участвующие в образовании связи.
2. Ковалентная связь	Связь между атомами, возникающая за счёт образования общих электронных пар.
3. Ионная связь	Связь между ионами противоположного знака в результате их электростатического взаимодействия.
4. Металлическая связь	Связь между катионами металлов в их кристаллической решётке, осуществляемая общими для всего кристалла электронами внешнего уровня (электронным газом).
5. Водородная связь	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.
6. 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 Вандер-Ваальса).
7. Степень окисления	Формальная величина заряда на данном атоме, вычисленная в предположении, что все другие атомы в молекуле находятся в виде ионов.
8. Валентность	Свойство атома или иона данного элемента образовывать определённое число ковалентных связей.

Термин	Определение
9. Дисперсные системы	Гетерогенные системы, в которых одно вещество в виде очень мелких частиц равномерно распределено в объеме другого..
10. Взвеси	Дисперсные системы, в которых размер частиц фазы не более 100нм.
11. Коллоидные системы	Дисперсные системы, в которых размер частиц фазы от 100 до 1нм..
12. Раствор	Гомогенная (однородная) система, состоящая из частиц растворенного вещества, растворителя и продуктов их взаимодействия.
13. Сильные электролиты	При растворении в воде практически полностью диссоциируют на ионы..
14. Слабые электролиты	При растворении в воде почти не диссоциируют на ионы..
15. Электролитическая диссоциация.	Процесс распада электролита на ионы..
16. Гидролиз	Обменная реакция веществ с водой.
17. Электролиз	Реакция ОВР под действием постоянного или импульсного тока, проходящая либо в растворах, либо в расплавах.