

Четверть	1
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	С увеличением заряда ядра атома в главных подгруппах происходит...	- Увеличение радиуса атома - Уменьшение электроотрицательности - Усиление металлических свойств - Усиление основных свойств высших оксидов и гидроксидов
2	С увеличением заряда ядра атома в периодах происходит...	- Уменьшение радиуса атома - Увеличение электроотрицательности - Усиление неметаллических свойств - Усиление кислотных свойств высших оксидов и гидроксидов
3	Схема строения атома элементов главных подгрупп	Электронные уровни (их количество равно № периода) n=1 n=2 n=3 ...  Ядро(p, n) 2e 8e x электроны - порядковый №= заряду ядра = числу протонов = числу электронов в атоме - количество электронов на внешнем уровне x = № группы
4	Ковалентная химическая связь	- образуется за счет общих электронных пар - полярная КС образована атомами разных элементов (неметаллов) - неполярная КС образована атомами одного элемента (неметалла)
5	Металлическая химическая связь	- реализуется в кристаллах металлов - свободные электроны перемещаются по всему кристаллу и связывают все атомы металла
6	Ионная химическая связь	- осуществляется за счет притяжения разноименно заряженных ионов - образована элементами с различной электроотрицательностью (металл-неметалл)
7	Классификация неорганических веществ	- простые (металлы, неметаллы) - сложные (оксиды, основания, кислоты, соли)