

Образовательный минимум

Четверть	3
Предмет	Химия
Класс	9

№	Термин, понятие	Определение
1	Положение металлов в Периодической системе Д.И.Менделеева.	Если провести диагональ от В к At, металлы расположены в нижнем левом углу, а также в четных рядах больших периодов.
2	Общие свойства металлов.	<ul style="list-style-type: none"> - На внешнем энергетическом уровне 1-3 электрона. - Большой радиус атома. - Сила притяжения положительно заряженного ядра и внешних электронов слабая.
3	Металлическая химическая связь.	<ul style="list-style-type: none"> - реализуется в кристаллах металлов - свободные электроны перемещаются по всему кристаллу и связывают все атомы металла
4	В химических реакциях металлы проявляют	- только восстановительные свойства, т. е. их атомы отдают электроны, образуя в результате положительные ионы.
5	Коррозия металлов.	- самопроизвольное разрушение металлов и сплавов под влиянием окружающей среды.
6	Металлы 1 группы главной подгруппы названы щелочными металлами	- так как свое название они получили от названия соответствующих им гидроксидов, хорошо растворимых в воде, - щелочей.
7	Металлы 2 группы главной подгруппы названы щелочноземельными	- так как такое название эти металлы получили, потому что их оксиды при растворении в воде образуют щелочи.