

четверть	1
предмет	химия
класс	8

Термин	Определение
1. Химия –	наука о веществах, их свойствах, превращениях веществ и явлениях, сопровождающих эти превращения
2. Вещество –	это то, из чего состоят физические тела
3. Атом –	мельчайшая химически неделимая частица
4. Молекула –	мельчайшая частица вещества, способная к самостоятельному существованию
5. Химический элемент –	совокупность атомов с одинаковым зарядом атомного ядра
6. Простое вещество –	состоит из атомов одного химического элемента
7. Сложное вещество –	состоит из атомов нескольких химических элементов
8. Химическая формула –	краткая запись состава молекулы с помощью химических и математических знаков
9. Период –	горизонтальный ряд химических элементов, начинающийся щелочным Me и заканчивающийся благородным газом
10. Группа –	вертикальный столбец Периодической системы
11. Главная подгруппа –	объединяет элементы и малых и больших периодов
12. Побочная подгруппа –	содержит элементы только больших периодов
13. Изотопы –	разновидности атомов одного химического элемента, имеющие одинаковый заряд ядра (количество протонов в ядре), но разное массовое число (количество нейтронов в ядре)
14. Относительная атомная масса –	величина, показывающая, во сколько раз масса атома химического элемента больше массы атома водорода ($1/12$ массы атома углерода)
15. Атомный (порядковый) номер указывает на	число протонов, заряд атомного ядра и число электронов
16. Номер периода указывает на	число электронных уровней
17. Номер группы указывает на	число валентных электронов
18. Радиус атомов в периоде –	уменьшается, т.к. возрастает заряд атомного ядра
19. Радиус атомов в главных подгруппах сверху вниз –	возрастает, т.к. увеличивается число электронных уровней
20. Ион –	частица, полученная из атома в результате принятия или отдачи электронов атомами
21. Ионная связь –	связь между ионами в результате электростатического притяжения
22. Ковалентная неполярная связь –	связь, которая образуется за счет общей электронной пары между атомами неметаллов с одинаковыми значениями электроотрицательности, при которой общая электронная пара в равной степени принадлежит и тому и другому атому
23. Ковалентная полярная связь –	связь, которая образуется за счет общей электронной пары между атомами неметаллов с разными, но не резко отличающимися значениями электроотрицательности, при которой общая электронная пара смещается в сторону более электроотрицательного элемента
24. Металлическая связь –	атомы-ионы удерживаются «электронным газом»