Образовательный минимум по химии – 8 класс (1 триместр)

1 Атом - мельчайшая химически неделимая частица вещества.

2 Простые вещества - вещества, образованные атомами одного вида.

3 Сложные вещества - вещества, образованные атомами разного вида.

4 Химический элемент- определенный вид атомов.

5 Относительная атомная масса элемента показывает, во сколько раз масса его атома больше 1/12 массы атома углерода 12С.

6 Закон постоянства состава Ж.Пруста: каждое химически чистое вещество независимо от

места нахождения и способа получения имеет один и тот же постоянный состав.

7 Валентность -свойство атома химического элемента присоединять или замещать определенное число атомов другого химического элемента.

8 Закон сохранения массы веществ М.В.Ломоносова -А. Лавуазье: масса веществ, вступивших в химическую реакцию, равна массе образовавшихся веществ.

9. Моль - количество вещества, содержащее столько же частиц, сколько содержится атомов углерода в 12г углерода 12С.

10 Молярная масса вещества- масса одного моля вещества, выраженная в г/моль.

11. Ионная связь- химическая связь, возникающая между ионами.

12. Ковалентная неполярная связь образуется между атомами с одинаковой электроотрицательностью.

13. Ковалентная полярная связь возникает между атомами электроотрицательность которых отличается незначительно.

14. Электроотрицательность- способность атома данного элемента притягивать на себя электроны от атомов других элементов в соединениях.