

## Химический диктант. Первоначальные химические понятия.

Расставьте знаки «+» (согласен с утверждением) и «-» (не согласен с утверждением)

- 1. Химия** – наука, изучающая состав, строение, свойства, получение и превращения веществ.
- 2. Атом** – наибольшая частица химического элемента, входящая в состав простых и сложных веществ.
- 3. Химический элемент** – определенный вид атомов с одинаковым положительным зарядом ядра.
- 4. Простые вещества** – вещества, образованные из атомов одного элемента.
- 5. Сложные вещества** – вещества, образованные атомами разных элементов.
- 6. Аллотропия** – способность химического элемента образовать несколько сложных веществ, различных по строению и свойствам.
- 7. Молекула** – наименьшая частица данного вещества, обладающая его химическими составами.
- 8. Молекулярная формула** выражает истинный состав вещества, а **эмпирическая** – только соотношение между атомами элементов, входящих в состав молекулы.
- 9. Относительная атомная масса химического элемента ( $A_r$ )** – величина, равная отношению средней массы атома естественного изотопического состава элемента к  $1/12$  массы атома углерода  $^{12}\text{C}$  (атомной единицы массы (а.е.м.), численно равной  $1,66 \cdot 10^{-24}$  г).
- 10. Относительная молекулярная масса вещества ( $M_r$ )** – величина, равная отношению средней массы молекулы естественного изотопического состава вещества к  $1/12$  массы атома углерода  $^{12}\text{C}$ . Численно равная сумме относительных атомных масс всех атомов, входящих в состав молекулы.
- 11. Стехиометрические коэффициенты** – коэффициенты перед формулами веществ в уравнениях химических реакций.
- 12. Химические явления** – явления, при которых одни вещества превращаются в другие, отличающиеся от исходных составом и свойствами, если при этом не происходит изменения состава ядер атомов.
- 13. Физические явления** – явления, при которых изменяется форма или физическое состояние веществ или образуются новые вещества за счет изменения состава ядер атомов.
- 14. Основные физические свойства веществ:**  
агрегатное состояние растворимость в воде цвет запах вкус плотность температура кипения температура плавления электропроводность теплопроводность
- 15. Чистыми** называются такие вещества, которые состоят из данного его вида и содержат другие только в небольших (определенных) количествах.
- 16. Химическая формула соединения** дает очень важные сведения не только качественного, но и количественного характера.
- 17. Валентность** – это свойство атома одного элемента присоединять, удерживать или замещать в химических реакциях определенное количество атомов другого элемента.