Тестовая часть ОГЭ. Химическая реакция.

1. Тип химических реакций, в которых происходит обмен составными частями молекул и без изменения степени окисления атомов:

1. обмена;
2. замещения;
3. присоединения;
4. разложения.

Правильный ответ: обмена;

2. На что следует обратить внимание учащихся при описании закономерностей протекания химических превращений (возможно несколько вариантов ответа):

1. строение веществ, участвующих в реакции;
2. факторы, влияющие на скорость протекания химической реакции;
3. энергетические параметры реакций;
4. распределение электронной плотности элементов.

Правильный ответ: факторы, влияющие на скорость протекания химической реакции;; энергетические параметры реакций;

3. Какими признаками может сопровождаться протекание реакции? (возможно несколько вариантов ответа):

1. выделение газа;
2. изменение окраски;
3. изменение электронного распределения;
4. изменение массы;

Правильный ответ: выделение газа;; изменение окраски;

4. Тип химических реакций, в которых атом или группа атомов в одной молекуле замещается на атом или группу атомов в другой молекуле:

1. разложения.
2. присоединения;
3. обмена;
4. замещения;

Правильный ответ: замещения;

5. По каким принципам можно классифицировать химические реакции (возможно несколько вариантов ответа):

1. тепловому эффекту реакции;
2. изменению массы реагирующих веществ;
3. агрегатному состоянию;
4. изменению окраски реакционной массы.

Правильный ответ: тепловому эффекту реакции;; агрегатному состоянию;

6. По тепловому эффекту выделяют (возможно несколько вариантов ответа):

1. экзотермические реакции;
2. гомогенные реакции;
3. эндотермические реакции;
4. каталитические реакции;

Правильный ответ: экзотермические реакции;; эндотермические реакции;

7. В качестве ключевых количественных характеристик реакций можно выделить следующие (возможно несколько вариантов ответа):

1. распределение электронной плотности элементов;
2. окислительно-восстановительный потенциал;
3. скорость протекания реакции;
4. закон сохранения масс;

Правильный ответ: закон сохранения масс;

8. Число, которое стоит перед данным веществом в химическом уравнении и указывает на минимальное количество структурных единиц вещества, участвующих в реакции:

1. постоянный множитель.
2. валентность;
3. степень окисления;
4. стехиометрический коэффициент;

Правильный ответ: стехиометрический коэффициент;

9. Процесс принятия атомом, ионом или молекулой электронов, который сопровождается понижением степени окисления:

1. разложение.
2. восстановление;
3. обмен;
4. окисление;

Правильный ответ: восстановление;

10. Процесс отдачи атомом, ионом или молекулой электронов, который сопровождается повышением степени окисления:

1. восстановление:
2. окисление;
3. разложение.
4. обмен;

Правильный ответ: окисление;