Оценочные материалы для промежуточной аттестации по предмету «Химия» 9 класс

**Демонстрационный вариант.**

1. Число электронов во внешнем электронном слое атома с зарядом ядра +16 равно

1) 5 2) 2 3) 6 4) 8  
2. Какой вид химической связи в молекуле хлорида фосфора (III)?  
 1) ионная 2) ковалентная полярная

3) ковалентная неполярная 4) металлическая  
3. Кислотным оксидом и основанием соответственно являются  
 1) SiO2 и Ва(OH)2 2) CaO и Cu(OH)2

3) CO2 и Аl(OH)3 4) NO2 и Fe(OH)3  
4. Наибольшее число катионов образуется в растворе при полной диссоциации 1 моль  
 1) KMnO4 2) Na3 PO4 3) Al2 (SO4)3 4) Na2S  
5. Сокращенному ионному уравнению Ba2+ + SO42- = BaSO4↓ соответствует левая часть уравнения химической реакции

1) BaСl2 + H2SO4 = 2) BaCO3 + Na2SO4 =

3) BaO + SO3 = 4) Ba + H2SO4 =  
6. С кислородом реагирует каждое из двух веществ  
 1) S и КOH(p-p) 2)SO3 и H2S 3) Mg и SO2  4)NaCl и HNO3  
7. Оксид алюминия реагирует

1) только со щелочами 2) только с кислотами  
 3) как с кислотами, так и со щелочами 4) с амфотерными гидроксидами  
8. При нагревании разлагается гидроксид

1) калия 2) цезия 3) цинка 4) натрия  
9. При взаимодействии соляной кислоты и силиката натрия образуется хлорид натрия и  
 1) Si и H2O 2) SiH4 и O2 3) SiO2 и H2 4) H2SiO3  
10. Верны ли суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?  
А. Воспламенившийся бензин тушат водой.  
Б. При работе с растворами едких веществ необходимо надевать защитные перчатки и очки.  
 1) верно только А 2) верно только Б 3) верны оба 4) оба неверны  
11. В реакции 2NO2 + H2O = HNO2 + HNO3 изменение степени окисления окислителя соответствует схеме  
 1) -2 → 0 2) +4 → +5 3) +2 → +3 4) +4 → +3  
12. Сходство натрия, магния и алюминия проявляется в том, что  
 1) в ядрах их атомов находится одинаковое число протонов  
 2) во внешнем электронном слое их атомов находится одинаковое число электронов  
 3) простые вещества проявляют металлические свойства  
 4) их атомы в соединениях проявляют только положительные степени окисления  
 5) они образуют основные оксиды  
**Выберите два варианта ответа.\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**  
13. Укажите два утверждения, верные для уксусной кислоты  
 1) все связи в молекуле – одинарные  
 2) молекула содержит два атома углерода  
 3) представляет собой жидкость, нерастворимую в воде  
 4) вступает в реакцию с активными металлами  
 5) не реагирует с карбонатом натрия  
14. Установите соответствие между неорганическими веществами и реагентами, с которыми они могут взаимодействовать.

ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА РЕАГЕНТЫ  
 А) Ca 1) Na2O, Ca(OH)2  
 Б) SiO2 2) Ag, K2SO4  
 В) Ba(OH)2 3) O2, H2S

4) SO2, Al(OH)3

15. Используя метод электронного баланса, составьте уравнение реакции. Определите окислитель и восстановитель  
 KI + Cu(NO3)2 → CuI + I2 + KNO3  
16. После пропускания через раствор гидроксида калия 0,448 л сернистого газа (н.у.) получили 79 г раствора сульфита калия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе.

**Система оценивания заданий**

За правильное выполнение заданий 1-11учащийся получает по 1 баллу за каждое задание. За неправильный ответ или его отсутствие выставляется - 0 баллов.

За правильное выполнение 12 и 13 задания учащийся получает 2 балла.

Правильно определено одно утверждение – 1 балл  
Неправильно определены утверждения – 0 баллов

За правильное выполнение 14 задания учащийся получает 2 балла   
Правильно установлены два соответствия – 1 балл  
Правильно установлены одно соответствие - 0 баллов  
 За правильное выполнение 15 задания учащийся получает – 3 балла

Правильно составлен электронный баланс – 1 балл

Правильно определен окислитель и восстановитель – 1 балл

Правильно расставлены коэффициенты в уравнении окислительно-восстановительной реакции – 1 балл

За правильное выполнение 16 задания учащийся получает – 3 балла

Правильно составлено уравнение реакции и правильно произведен расчет количества вещества – 1 балл

Правильно найдена масса или объем вещества – 1 балл

Правильно рассчитана массовая доля растворенного вещества – 1 балл

**Максимальное количество баллов – 23 балла**

**Таблица перевода баллов в отметки по пятибалльной шкале**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Отметка по пятибалльной шкале | «2» | «3» | «4» | «5» |
| Первичные баллы | 0 - 10 | 11 - 15 | 16 - 20 | 21 - 23 |