Оценочные материалы для промежуточной аттестации по предмету «Химия» 8 класс

**Критерии оценивания контрольной работы**

Часть 1

 Правильный ответ за каждое задание оценивается 1 баллом. Максимальное количество баллов за первую часть - 10 баллов.

Часть 2

Правильный ответ за каждое задание 11 и 12 оценивается 2 баллами. Если в ответе допущена одна ошибка выставляется 1 балл, если допущено две и более ошибки – 0 баллов

Полный правильный ответ за 13 и 14 задание оценивается 3 баллами. Если в ответе допущена одна ошибка выставляется 2 балла, если допущены две ошибки выставляется 1 балл, если допущены три ошибки, выставляется 0 баллов.

Максимальное количество баллов за вторую часть – 10 баллов.

Максимальный первичный балл за выполнение работы – 20 баллов

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Отметка по пятибалльной шкале | «2» | «3» | «4» | «5» |
| Первичные баллы | Менее 6 | 6 - 11 | 12 - 17 | 18 - 20 |

Часть 1.

При выполнении заданий этой части выберите один правильный ответ.

1. К простым веществам относятся:
а) нефть, б) вода, в) золото, г) питьевая сода.
2. Химический элемент, в атоме которого электроны распределены по
слоям так 2, 8, 8, 2 находится в периодической системе:
а) в 4 периоде, 2 группе побочной подгруппе,
б) в 4 периоде, 2 группе главной подгруппе,
в) в 3 периоде, 5 группе главной подгруппе,
г) в 3 периоде, 5 группе побочной подгруппе.
3. В сероводороде H2S и сернистом газе SO2 степени окисления серы
соответственно равны:

 а) +2 и +6 б) +4 и +6 в) -2 и +2 г) -2 и +4
4. Неполярная ковалентная связь образуется между атомами:
а) хлора и хлора б) хлора и серы

в) хлора и водорода г) хлора и натрия
5. К химическим явлениям относится процесс:
а) гниение опавших листьев б) плавление пчелиного воска
в) испарение спирта г) чеканка монет
6. Ряд формул, состоящих только из кислот:
а) Na2O, HCl, SO2 б) CO2, Cl2O7 , NaOH,
в) HCl, HNO3 , H2SO4 г) K2O, Ba(OH)2 , KCl
7. Укажите химическую реакцию, которая относится к реакциям
соединения:
а) 3HgCl2 + 2Al → 2AlCl3 + 3Hg б) 4K + O2 → 2K2O,
в) 2KOH + H2SO4→K2SO4 + 2H2O г) 2KClO3 → 2KCl + 3O2.
8. Верны ли суждения о правилах техники безопасности в школьной
лаборатории?
А. В лаборатории запрещается трогать реактивы руками.
Б. Чтобы погасить пламя спиртовки, следует его задуть.
а) верно только А б) верно только Б

в) верны оба суждения, г) оба суждения неверны.
9. Из предложенного перечня веществ в реакцию с раствором хлорида
меди (II) вступают:
а) Fe б) SiO2 в) HCl г) H2S д) K2SO4 е) AgNO3.
Выберите ответ с соответствующим набором букв:
а) вгд б) абд в) аге г) бвд.
10. Для приготовления 400г 2% раствора соли необходимо взять соль
массой:

а) 8г б) 4г в) 2г г) 10г.

Часть 2

11. В ряду химических элементов Si → Al → Mg:
а) возрастают заряды ядер атомов,
б) возрастает число электронов на внешнем электронном слое атомов,
в) уменьшается электроотрицательность,
г) уменьшаются радиусы атомов,
д) усиливаются металлические свойства.
(ответом является последовательность букв)
12. Установите соответствие между названием вещества и массовой
долей кислорода в нём:
Название оксида Массовая доля кислорода
а) оксид марганца (IV) 1) 25,4%
б) гидроксид меди (II) 2) 32,7%
 3) 36,8%
 4) 47,1%
(в ответе – рядом с буквой должна быть записана соответствующая цифра)
13. Запишите уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:
 CuSO4 → Cu(OH)2 → CuO → Cu(NO3)2
14. Какая масса водорода выделится при взаимодействии магния с соляной кислотой массой 7,3г?