МБОУ СОШ №3 г. Муром

***КОНТРОЛЬНО-ИЗМЕРИТЕЛЬНЫЕ МАТЕРИАЛЫ***

ПО ХИМИИ.

8 класс

УЧИТЕЛЬ ХИМИИ

Аляева Л.Н.

МУРОМ 2014 год

**Контрольно-измерительные материалы**

**( административная контрольная работа за курс 8класса)**

**Спецификация** контрольно-измерительных материалов Распределение заданий по частям контрольной работы:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| части работы | кол-во заданий | макс. первичн. балл | % от макс. за данную часть | тип задания |
| Часть А | 10 | 10 | 45.5 | с выбором ответа |
| Часть Б | 5 | 10 | 24.2 | с кратким ответом |
| Часть С | 3 | 10 | 30.3 | с развёрнутым ответом |
| Итого | 18 | 30 | 100 |  |

**Кодификатор** элементов содержания и требований к уровню подготовки обучающихся Часть А:

А1 Химические свойства оксидов: кислотных, основных:

А2 Химические свойства амфотерных оксидов и и гидроксидов:

A3 Химические свойства солей

А4 Химические свойства оснований;

А5 химические свойства кислот:

Аб Электролиты и неэлектролиты;

А7 Катионы и анионы;

A8 Реакции ионного обмена:

А9 Условия протекания реакций;

А10 Окислительно- восстановительные реакции.

Часть В

Химические свойства сложных веществ, относящихся к различным классам, неорганических соединений; Ионные уравнения, окислительно-восстановительный баланс. Часть С

С1 Взаимосвязь различных классов неорганических соединений:

С2 Проведение расчётов на основании формул расчёта массовой доли вещества в

растворе;

С3 Проведение расчётов по уравнению химической реакции при условии, если исходное вещество во содержит определённую массовую

Часть А (выбрать один ответ)

1. Оксид углерода ( IV) реагирует с каждым из веществ:

1) KOH и MgO 2) BaO и HCI 3) SO2 и NaOH 4)H2SO4  и Р2О5

2. Раствор нитрата серебра реагирует с каждым из 2 веществ:

1) CO2 и NaCI 2) HCI и SO3 3) Zn и BaCI 2 4) Cu и SiO2

3. Осадок выделяется при добавление гидроксида натрия к раствору:

1)сульфат калия 2) нитрат аммония 3) соляная кислота 4) хлорида железа (III)

4. При обычных условиях гидроксид натрия не реагирует с :

1) HCI 2) Ba(OH)2 3) CuCI2 4) CO2

5. Осадок образуется при добавление к хлориду железа (II):

1) гидроксид натрия 2) серной кислоты 3) сульфата калия 4) карбоната кальция

6. Газ выделяется при добавление к раствору серной кислоты:

1) соляной кислоты 2) гидроксид калия 3) карбоната натрия 4) силиката калия

7. Хлорид цинка реагирует в растворе с :

1) Mg 2) Hg 3) Fe 4) Cu

8. нерастворимая кислота образуется при добавлении к раствору силиката калия:

1) хлорида натрия 2) соляной кислоты 3) гидроксида бария 4) гидроксида меди (II)

9. Раствор хлорида меди (II) реагирует с раствором:

1) хлорида калия 2) нитрата натрия 3) нитрата бария 4) карбоната натрия

10. При добавлении к раствору соляной кислоты карбоната натрия

образуется:1) соль, вода, газ 2) соль и вода 3) газ 4) газ и вода

Часть В (выбрать правильный ответ).

1. Раствор соляной кислоты реагирует с :

1) гидроксидом натрия 2) серной кислоты 3) карбонатом калия 4) нитратом бария

2. Дано сокращенное ионное уравнение H++ OH- = H2O Какой из химических реакций оно соответствует:

1) K2CO3 + HCI 2) NaCI + AgNO3 3) KOH + CO2 4) NaOH + HCI

3. При взаимодействии гидроксида калия с хлоридом меди (II) в реакцию вступают ионы:

1) K++ и OH- 2) Cu 2+ и 2СI- 3) Cu 2+ и 2OH- 4) K+ и CI -

4. ОВР реакцией является взаимодействие:

1) гидроксида калия с соляной кислотой 2) железа с соляной кислотой

3) хлорида бария с нитратом серебра 4) гидроксида натрия с оксидом углерода (IV)

5. Одновременно не могут существовать ионы в растворе:

1) Cu2+ и 2CI- 2) Ag+ и CI- 3) Fe2+ и NO3- 4) Na+ и NO3-

6. Сумма коэффициентов в уравнение реакции хлорида железа (III) со щелочью равна:

1) 2 2) 6 3) 4 4) 8

7. Восстановителем в уравнении реакции Zn + HCI = являются:

1) CI- 2) H+ 3) Zn0 4) Zn 2+

Часть С (повышенной сложности)

1. Осуществить превращения:

а) CuSO4 - Cu - CuO – CuCI2

б) ZnCI2 - Zn(OH)2 - ZnO - Zn (NO3)2

в) S – SO2 – Na2SO3 - NaCI

2. Задача.

Массовая доля соли при растворении 30 г. хлорида натрия в 170 г. воды составляет = %

3. Задача.

Определить, сколько литров газа выделяется при действии соляной кислоты на 15 г. карбоната кальция, содержащего 10% примесей.

Обработка результатов контрольной работы.

Контрольная работа оценивается в 50 баллов. Каждое тестовое задание с выбором одного правильного ответа оценивается двумя баллами. Заданий со свободной формой ответа намного меньше, но они оцениваются гораздо более высоким баллом. Их оценка проводится не только за полностью правильный ответ (максимальный балл), но и за выполнение отдельных этапов и элементов задания. Учителю целесообразно при проверке работы разделить каждое задание на отдельные этапы (шаги) и в Том случае, если оно выполнено не полностью, производить пошаговую оценку.

Примерная шкала перевода в пятибалльную систему оценки:

0-17 баллов - «2» (0 - 34%)

18 - 30 баллов - «3» (36 - 60 %)

31 - 43 балла - «4» ( 62 - 86%)

44 - 50 баллов - «5» ( 88-100%)

Источник: Габриелян О. С. Химия. 8 класс: Контрольные и проверочные работы к учебнику О. С. Габриеляна «Химия. 8» / О. С. Габриелян, П. Н. Березкин, А. А. Ушакова и др. - М.: Дрофа, 2003. - 169 с.