

Промежуточная аттестация по Химии в 11 классе

Контрольная работа за первое полугодие.

Темы: «Важнейшие понятия и законы химии», «Периодический закон и ПСХЭ в свете учения о строении атома», «Строение вещества», «Химические реакции».

- 1.
2. Символ изотопа элемента $_{17}^{37}\text{Э}$. Укажите название элемента, число протонов, нейтронов и электронов. Напишите электронную формулу атома элемента и охарактеризуйте его валентные возможности.
3. Охарактеризуйте ковалентную полярную химическую связь. Приведите примеры веществ, в которых существует такая связь. На конкретных примерах поясните механизм её образования.
4. Атом элемента имеет на один электрон больше, чем ион хлора Cl^- . определите элемент. Дайте краткую характеристику элемента и его соединений на основании положения в ПСХЭ Д.И.Менделеева.
5. Этилацетат получают в соответствии с уравнением реакции
 $\text{CH}_3\text{COOH} (\text{ж}) + \text{C}_2\text{H}_5\text{OH} (\text{ж}) \rightleftharpoons \text{CH}_3\text{COOC}_2\text{H}_5 (\text{ж}) + \text{H}_2\text{O} (\text{ж})$
В какую сторону сместится химическое равновесие этой реакции, если:
 - Увеличить концентрацию уксусной кислоты
 - Увеличить концентрацию этилацетата
 - Уменьшить концентрацию этанола?

Дайте обоснованный ответ.

6. Напишите уравнение реакции образования углекислого газа в результате взаимодействия угля с оксидом меди (II). Дайте полную характеристику этой реакции.
7. Во сколько раз изменится скорость прямой и обратной реакций в системе $2\text{SO}_2 (\text{г}) + \text{O}_2 (\text{г}) \rightleftharpoons 2\text{SO}_3 (\text{г})$, если объем газовой смеси уменьшить в три раза?
8. Во сколько раз увеличится скорость реакции, протекающей в газовой фазе, при повышении температуры от 303^0 до 343^0K ? температурный коэффициент равен 2.
9. В чем состоит отличие окислительно-восстановительных реакций от реакций ионного обмена? Ответ поясните конкретными примерами.
10. Напишите три уравнения реакций получения кислорода при помощи реакций разложения. Дайте полную характеристику одной из них.
11. Напишите формулы. Сравните состав и свойства высших оксидов химических элементов 3-го периода. Как изменяются свойства высших оксидов элементов одного периода ПСХЭ Д. И. Менделеева?

Контрольная работа за второе полугодие.

Темы: «Неметаллы», «Металлы».

1. Даны вещества
 Zn ; CuO ; S ; FeO ; Cr_2O_3 ; H_2SO_4 ; $\text{Cu}(\text{OH})_2$; Na_2SO_4 .
Какие из них взаимодействуют:
 - А) С кислородом
 - Б) С водородом
 - В) С соляной кислотой
 - Г) С раствором щелочи
 - Д) Концентрированной серной кислотойСоставьте по одному уравнению реакции в каждой из групп веществ.
2. Даны вещества:
 MgO ; Al_2O_3 ; P_2O_5 .

У какого оксида ярче выражены основные свойства? Почему?

3. Даны гидроксиды лития, рубидия, натрия, цезия.

Составьте формулы данных гидроксидов и расположите их в порядке убывания их основных свойств. Дайте объяснения.

4. У какого из элементов

цинка, железа, меди

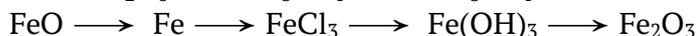
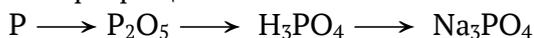
ярче выражена способность восстанавливать ионы других металлов из растворов соответствующих солей? Составьте уравнения реакций, подтверждающих ответ.

5. Напишите формулы соединений с водородом элементов:

натрия, серы, азота, кислорода, селена.

Выберите формулы соединений, обладающих кислотными свойствами, и расположите их в ряд по возрастанию кислотных свойств. Укажите среди написанного вами формулу гидрида металла и запишите уравнение реакции его взаимодействия с водой. Разберите данную реакцию с точки зрения окисления-восстановления.

6. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



Реакции обмена запишите в ионном виде.

Тест за второе полугодие: «Металлы и неметаллы».

А 1. Атомы кальция и калия имеют

1. Одинаковое число протонов в ядре
2. Одинаковое число электронов во внешнем электронном слое
3. Одинаковое число электронных слоев
4. Одинаковую высшую степень окисления

А 2. Неметаллические свойства простых веществ, образованных элементами V группы главной подгруппы, с увеличением заряда ядра

1. Возрастают
2. Не изменяются
3. Убывают
4. Меняются периодически

А 3. Схеме превращений $Me^0 \longrightarrow Me^{+3}$ соответствует реакция между

1. Хлором и натрием
2. Магнием и кислородом
3. Алюминием и йодом
4. Железом и серой

А 4. Кислотный оксид и гидроксид образует

1. Натрий
2. Бериллий
3. Кальций
4. Хром

А 5. В ряду элементов C-N-O-Cl окислительные свойства

1. Возрастают
2. Не изменяются
3. Убывают
4. Меняются периодически

А 6. Какие из утверждений являются верными?

А. при взаимодействии металлов с водой всегда образуются оксиды.

Б. С концентрированной серной кислотой могут взаимодействовать металлы, находящиеся в ряду активности металлов после водорода.

1. Верно только А
2. Верно только Б
3. Верны оба утверждения
4. Оба утверждения неверны

А 7. Продуктами реакции концентрированной азотной кислоты и меди являются

1. Нитрат меди (II), оксид азота (IV), вода
2. Нитрат меди (II), оксид азота (II), вода
3. Нитрат меди (II), водород
4. Оксид меди (II), оксид азота (IV), вода

А 8. Коэффициент перед формулой восстановителя в реакции между литием и азотом равен

1. 1
2. 3
3. 4
4. 6

А 9. В двух пробирках находятся растворы бромида и фосфата натрия. После добавления в каждую из них раствора нитрата серебра будет наблюдаться соответственно

1. Образование белого осадка, образование желтого осадка
2. Отсутствие изменений, образование белого осадка
3. Образование желтого осадка, образование белого осадка
4. Образование белого осадка, отсутствие изменений

А 10. В уравнении реакции брома с иодидом калия коэффициент перед формулой окислителя равен

1. 1
2. 2
3. 3
4. 4

В 1. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции

РЕАГЕНТЫ

1. $\text{NH}_3 + \text{O}_2$
2. $\text{N}_2 + \text{H}_2$
3. $\text{NH}_3 + \text{HCl}$
4. $\text{NH}_4\text{Cl} + \text{NaOH}$

ПРОДУКТЫ

- А) NH_4Cl
- Б) $\text{NH}_3 + \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- В) $\text{NO} + \text{H}_2\text{O}$
- Г) NH_3

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

В 2. Установите соответствие между исходными веществами и характеристикой химической реакции, происходящей между ними.

Исходные вещества

1. Натрий и вода
2. Оксид меди (I) и водород
3. Гидроксид натрия и соляная кислота
4. Железо и хлор

Характеристика реакции

- А) соединения, без изменения степени окисления
- Б) замещения, окислительно-восстановительная
- В) соединения, окислительно-восстановительная
- Г) ионного обмена

Запишите в таблицу буквы, соответствующие выбранным ответам.

1	2	3	4

В 3. На наличии у металлов блеска основано использование

1. Меди для изготовления кабелей
2. Серебра для изготовления елочных украшений
3. Алюминия при производстве посуды
4. Алюминия для получения краски «серебрянки»

С 1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:

Хлорид натрия \rightarrow натрий \rightarrow гидроксид натрия \rightarrow сульфат натрия

Для реакции обмена запишите полное и сокращенное ионные уравнения реакций.

С 2. вычислите объем водорода, который выделяется при взаимодействии избытка алюминия с 200 мл 5 % соляной кислоты.

Итоговый тест.

Вариант 1

1. Электронную формулу атома $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^6 4s^2 3d^6$ имеет химический элемент
а) марганец б) железо в) кобальт г) азот
2. Химическая связь в NH_3 и CaCl_2 соответственно
а) ионная и ковалентная полярная б) ковалентная полярная и ионная
в) ковалентная полярная и металлическая г) ковалентная неполярная и ионная
3. Металлические свойства элементов в периоде с увеличением заряда ядра атома
а) усиливаются б) изменяются периодически в) ослабевают г) не изменяются
4. Уксусная кислота и гидроксид натрия относятся к классам
а) минеральных кислот и оснований б) карбоновых кислот и оснований
в) минеральных кислот г) карбоновых кислот и минеральных кислот
5. Взаимодействие этана и этилена с хлором относится к реакциям
а) обмена и замещения б) присоединения и замещения
в) гидрирования и присоединения г) замещения и присоединения
6. Коэффициент перед формулой окислителя в уравнении реакции, схема которой
$$\text{S} + \text{HNO}_3 = \text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}$$
, равен
а) 1 б) 2 в) 3 г) 4
7. Не проводят электрический ток оба вещества
а) р-р серной кислоты и р-р уксусной кислоты
б) р-р гидроксида натрия и карбонат кальция
в) кислород и этанол
г) соляная кислота и бензол
8. Суммы всех коэффициентов в полном и сокращённом ионных уравнениях реакции между гидроксидом железа (III) и серной кислотой равны
а) 16 и 22 б) 22 и 8 в) 28 и 18 г) 14 и 10
9. Сокращённое ионное уравнение реакции $\text{Cu}^{2+} + 2\text{OH}^- = \text{Cu}(\text{OH})_2$ соответствует взаимодействию веществ
а) CuSO_4 (р-р) и $\text{Fe}(\text{OH})_3$ б) CuO и $\text{Ba}(\text{OH})_2$ (р-р)
в) CuCl_2 (р-р) и NaOH (р-р) г) CuO и H_2O

между

- а) цинком и разбавленной серной кислотой б) магнием и соляной кислотой
в) железом и кислородом г) раствором карбоната натрия и соляной кислотой

15. Химическое равновесие в системе $\text{H}_2 (\text{г}) + \text{Br}_2 (\text{г}) \rightarrow 2\text{HBr} + \text{Q}$

смещается в сторону продукта реакции при

- а) повышении давления б) понижении температуры
в) понижении давления г) использовании катализатора

16. Гомологом этилена является

- а) 2-метилпропен-1 б) бензол в) 4-метилпентин-1 г) бутадиен

17. Изомерами являются

- а) пропионовая и 2-метилпропионовая кислоты
б) метанол и метаналь
в) бутан и бутадиен
г) 2-метилпропанол-1 и бутанол-1

18. Масса соли, которую необходимо растворить в 50 г воды для приготовления 20% - ного раствора, равна

- а) 10,0 г б) 12,5 г в) 20,0 г г) 25,0 г