

Демонстрация
Промежуточная аттестация
химия 8 класс

Часть I.

1. Элемент, в ядре атома которого содержится **10 протонов**:
1) калий; 2) кальций; 3) магний; 4) неон.
2. Неметаллические свойства **кремния** выражены сильнее, чем:
1) у олова; 2) у фосфора; 3) у углерода; 4) у хлора.
1. Ионной связью образовано вещество, формула которого:
1) $MgBr_2$; 2) Ca ; 3) SO_2 ; 4) F_2 .
2. В соединении, формула которого Al_2O_3 , степень окисления **алюминия** равна:
1) +2; 2) +3; 3) +4; 4) +6.
3. Верны ли следующие суждения?
А. Экзотермические реакции, как правило, идут при постоянном нагревании.
Б. Катализаторы ускоряют химические реакции, но сами при этом не расходуются.
1) верно только А; 3) верны оба суждения;
2) верно только Б; 4) оба суждения неверны.
6. Сильным электролитом является:
1) H_2O ; 2) H_2S ; 3) H_2SO_3 ; 4) H_2SO_4 .
7. Ионы M^{+} и кислотного остатка при электролитической диссоциации раствора образует:
1) HCl ; 2) NH_4Cl ; 3) $NaOH$; 4) $AlCl_3$.
8. Наибольшее (суммарное) число **ионов** образуется при диссоциации 1 моль:
1) $Fe(NO_2)_3$ 2) K_2CO_3 3) $Al_2(SO_4)_3$ 4) $CaCl_2$
9. Реакции **нейтрализации** соответствует взаимодействие:
1) $BaCl_2$ и H_2SO_4 3) $NaOH$ и H_2SO_4
2) $NaOH$ и $CuCl_2$ 4) $ZnCl_2$ и K_3PO_4
10. Установите соответствие между признаком и химической реакцией.

<u>ПРИЗНАК ХИМИЧЕСКОЙ РЕАКЦИИ</u>	<u>ХИМИЧЕСКАЯ РЕАКЦИЯ</u>
А) изменение цвета	1) горение свечи
Б) выделение света и тепла	2) действие кислоты на лакмус
В) выделение газа	3) действие кислоты на мел
11. Установите соответствие между формулой соли и образующимися в результате диссоциации **анионами**.

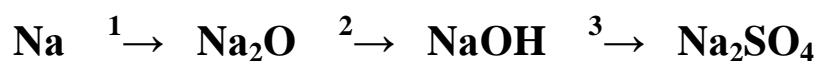
<u>ФОРМУЛА СОЛИ:</u>	<u>ОБРАЗУЮЩИЕСЯ АНИОНЫ:</u>
А) $Al_2(SO_4)_3$	1) $3Cl^{-}$
Б) $FeCl_3$	2) Cl^{-}
В) KCl	3) SO_4^{2-}
Г) $MgSO_4$	4) $3SO_4^{2-}$
12. Установите соответствие между схемой реакции и её типом:

<u>СХЕМА РЕАКЦИИ:</u>	<u>ТИП РЕАКЦИИ:</u>
А) $K_2O + H_2O \rightarrow KOH$	1) соединения;
Б) $KNO_3 \rightarrow KNO_2 + O_2$	2) замещения;
В) $Zn + H_2SO_4 \rightarrow ZnSO_4 + H_2$	3) обмена;
Г) $AgNO_3 + MgCl_2 \rightarrow Mg(NO_3)_2 + AgCl$	4) разложения.

Часть 2.

1. Массовая доля **калия** в **K₂CO₃** равна:
1) 56,5%; 2) 28,3%; 3) 0,6%; 4) 5,7%.
2. В уравнении реакции между **K** и **H₂O** коэффициент перед формулами металла и щёлочи равен:
1) 1; 2) 2; 3) 3; 4) 4.
3. В ряду химических элементов **литий** → **калий** → **цезий**:
1) уменьшается число электронных слоёв в атоме;
2) усиливаются неметаллические свойства;
3) одинаковое число электронов во внешнем электронном слое;
4) увеличивается радиус атома;
5) уменьшается электроотрицательность.
4. Установите соответствие между исходными веществами и продуктами реакции.

<u>ИСХОДНЫЕ ВЕЩЕСТВА:</u>	<u>ПРОДУКТЫ РЕАКЦИИ:</u>
А) Zn + H ₂ SO ₄ (разб.) →	1) ZnSO ₄ + Cu + O ₂
Б) Zn(OH) ₂ + H ₂ SO ₄ →	2) ZnSO ₄ + H ₂ O
В) Zn + CuSO ₄ (р-р) →	3) ZnSO ₄ + H ₂
	4) ZnSO ₄ + Cu
5. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить превращения:



4

Запишите полное и сокращённое ионные уравнения для **3-го** превращения.

Демоверсия
Промежуточная аттестация
химия 10 класс

Часть 1.

1. **Гомологами** являются:
 - 1) циклопропан и пропен
 - 2) этилен и ацетилен
 - 3) метан и *n*-бутан
 - 4) *n*-бутан и 2-метилпропан
2. **Бутадиен** и **бутин** являются изомерами:
 - 1) углеродного скелета
 - 2) межклассовыми
 - 3) геометрическими
 - 4) положение кратных связей
3. Для **алкенов** не характерны реакции:
 - 1) полимеризации
 - 2) присоединения
 - 3) замещения
 - 4) горения
4. Взаимодействие **этилена** и **воды** относится к реакциям:
 - 1) гидролиза
 - 2) гидратации
 - 3) гидрирования
 - 4) дегидратации
5. Для осуществления превращений по схеме $C_2H_2 \xrightarrow{1} C_6H_6 \xrightarrow{2} C_6H_5Cl$ необходимо провести реакции:
 - 1) разложения, замещения
 - 2) замещения, отщепления
 - 3) тримеризации, присоединения
 - 4) тримеризации, замещения.
6. Верны ли следующие суждения о переработке нефти?
 - А. В основе перегонки нефти лежат химические явления.
 - Б. При крекинге нефти происходят химические явления.
 - 1) верно только А
 - 2) верно только Б
 - 3) оба суждения верны
 - 4) оба суждения неверны.
7. Качественную реакцию на **белки** проводят, используя:
 - 1) уксусную кислоту
 - 2) серную кислоту
 - 3) стеариновую кислоту
 - 4) азотную кислоту
8. К веществам полимерного строения относятся:
 - 1) каучуки
 - 2) жиры
 - 3) мыла
 - 4) аминокислоты
9. Мономером для получения **полипропилена** является вещество, формула которого:
 - 1) $H_2C=CH_2$
 - 2) $H_3C-CH=CH_2$
 - 3) $H_2C=CH-CH_2-CH_3$
 - 4) $HC\equiv CH$
10. Установите соответствие между названием соединения и общей формулой отвечающего ему гомологического ряда:

<u>НАЗВАНИЕ СОЕДИНЕНИЯ:</u>	<u>ОБЩАЯ ФОРМУЛА РЯДА:</u>
А) бутадиен	1) C_nH_{2n}
Б) пентен	2) C_nH_{2n-2}
В) пропан	3) C_nH_{2n+2}
Г) бутин	4) C_nH_{2n-6}
11. Соотнесите:

<u>ТИП ВОЛОКНА:</u>	<u>НАЗВАНИЕ:</u>
А) природное растительное	1) ацетатный шёлк
Б) природное животное	2) шерсть
В) искусственное	3) хлопок
Г) синтетическое	4) лавсан.

