

8 класс

учебники: Химия-8 О.С.Габриелян

Учитель Куклина И.А.

Изучить параграфы с 1 по 24.

Контрольная работа за 1 полугодие по химии 8 класс

Часть А (выберите один правильный ответ):

1. Распределение электронов по энергетическим уровням в атоме элемента, образующему простое вещество – металл, соответствует ряду чисел:
1) 2,8,8 2) 2,1 3) 2,4 4) 2, 8, 5
2. Веществом является:
1) воздух; 2) медь; 3) зеркало; 4) гранит.
3. В 180г растворили 20г соли. Массовая доля соли в полученном растворе:
1) 9% 2) 10% 3) 20% 4) 18%
4. Степень окисления азота в аммиаке NH_3 :
1) -3 2) 0 3) +3 4) +5
5. Формула вещества, в котором степень окисления хлора равна нулю:
1) Cl_2 2) NaCl 3) Cl_2O_7 4) KClO_3
6. Выберите фразу, в которой говорится о кислороде как о простом веществе:
1) кислород входит в состав воды;
2) молекула углекислого газа состоит из углерода и двух атомов кислорода;
3) кислорода в воздухе 21%;
4) три атома кислорода образуют молекулу озона.
7. Молекулярная масса сульфата меди CuSO_4 :
1) 140 2) 160 3) 180 4) 200
8. Какое из указанных веществ имеет ковалентную полярную связь?
1) NaCl 2) H_2S 3) H_2 4) CaCl_2
9. Уравнение реакции разложения – это:
1) $4\text{Na} + \text{O}_2 = 2\text{Na}_2\text{O}$ 3) $\text{Zn} + \text{CuSO}_4 = \text{ZnSO}_4 + \text{Cu}$
2) $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{MgO}$ 4) $\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
10. Сумма всех коэффициентов в уравнении реакции, схема которой: $\text{Al} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{AlCl}_3$, равна:
1) 4 2) 5 3) 7 4) 8
11. По данной левой части уравнения $\text{CuO} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \dots$ восстановите его правую часть.
1) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 2) $\text{CuSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ 3) $\text{Cu}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$ 4) $\text{CuSO}_4 + \text{H}_2$
12. Изменение свойств оксидов от кислотных к основным происходит в ряду веществ с формулами:
1) $\text{Li}_2\text{O} - \text{BeO} - \text{B}_2\text{O}_3$ 3) $\text{NO}_2 - \text{CO}_2 - \text{SO}_2$
2) $\text{P}_2\text{O}_5 - \text{SiO}_2 - \text{CaO}$ 4) $\text{K}_2\text{O} - \text{CaO} - \text{CuO}$
13. К основным оксидам относится:
1) оксид магния 2) оксид хлора (VII) 3) оксид кремния 4) оксид азота (V)
14. Щёлочью является вещество с формулой:
1) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ 2) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ 3) $\text{Zn}(\text{OH})_2$ 4) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
15. Какое из указанных веществ вступает в реакцию с оксидом фосфора (V)?
1) сера 2) оксид углерода (II) 3) оксид углерода (IV) 4) вода

Часть В:

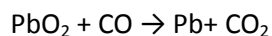
В заданиях В1 – В2 запишите последовательность цифр

1. Установите соответствие между классом вещества и формулой вещества:

КЛАСС ВЕЩЕСТВА	ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА
А кислотный оксид	1. H_2SO_4
Б основание	2. P_2O_5
В кислота	3. KCl
Г соль	4. Fe_2O_3
	5. $Cu(OH)_2$

2. Установите соответствие между названием вещества и классом (группой) неорганических соединений, к которому оно принадлежит.

	НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА		КЛАСС (ГРУППА) СОЕДИНЕНИЙ
А	карбонат свинца (II)	1)	бескислородная кислота
Б	серная кислота	2)	щелочь
В	соляная кислота	3)	соль
Г	гидроксид меди	4)	кислородсодержащая кислота
		5)	нерастворимое основание

Часть С:**1. Составьте окислительно-восстановительный баланс, расставьте коэффициенты и укажите окислитель и восстановитель в следующих схеме:****2. Решите задачу: Вычислите массу серы, вступившую в реакцию с 12g магния.**

2 полугодие

Изучить параграфы с 25 по 43.

Контрольная работа за 2 полугодие по химии 8 класс

Часть А (выберите один правильный ответ):

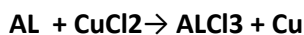
1. Если в ходе химической реакции из сложного вещества образуется несколько веществ, то такую реакцию называют:

- 1) соединения
- 2) разложения
- 3) замещения
- 4) обмена

2. Взаимодействие оксида лития с диоксидом углерода относится к реакциям:

- 1) соединения
- 2) разложения
- 3) замещения

3. В уравнении химической реакции, схема которой:



- 1) 1
- 2) 2
- 3) 3
- 4) 6

4. Количество вещества, образовавшегося оксида в реакции 3 моль кислорода с литием, равно:

- 1) 1 моль
- 2) 2 моль
- 3) 3 моль
- 4) 6 моль

5. Масса (г) 0,5 моль диоксида углерода равна:

- 1) 14
- 2) 17
- 3) 22
- 4) 34

6. С раствором гидроксида бария реагирует:

- 1) оксид меди (II) 2) водород 3) серебро 4) соляная кислота

7. Массовая доля азота в азотной кислоте HNO_3 равна:

- 1) 18% 2) 20% 3) 22% 4) 25%

8. Генетическому ряду *неметалл* → *кислотный оксид* → *кислота* соответствует ряд:

- 1) $H_2 \rightarrow H_2S \rightarrow SO_2$ 3) $C \rightarrow CO_2 \rightarrow CaCO_3$
2) $P \rightarrow P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4$ 4) $P_2O_5 \rightarrow H_3PO_4 \rightarrow K_3PO_4$

9. Реакция нейтрализации происходит между

- 1) соляной кислотой и магнием
- 2) серной кислотой и оксидом меди (II)

- 3) соляной кислотой и гидроксидом натрия
 4) оксидом углерода (IV) и гидроксидом кальция

10. В схеме превращений $\text{MgO} \xrightarrow{+A} \text{MgCl}_2 \xrightarrow{+B} \text{Mg(OH)}_2$ веществами **А** и **Б** являются соответственно:

- 1) А – HCl, Б – O₂ 3) А – HCl, Б – NaOH
 2) А – NaOH, Б – HCl 4) А – Cl₂, Б – H₂O

Часть В:

В заданиях В1 – В2 запишите последовательность цифр

1. Установите соответствие между типами химических реакций и уравнениями реакций.

ТИПЫ РЕАКЦИЙ		УРАВНЕНИЯ РЕАКЦИЙ	
А	Соединение	1)	$\text{Ba} + 2\text{HCl} = \text{BaCl}_2 + \text{H}_2$
Б	Разложение	2)	$2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
В	Замещение	3)	$\text{CaCO}_3 = \text{CaO} + \text{CO}_2$
Г	Обмен	4)	$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} = \text{H}_2\text{SO}_4$
		5)	$2\text{MgS} + 3\text{O}_2 = 2\text{MgO} + 2\text{SO}_2$

2. Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых оно может взаимодействовать.

	ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА		РЕАГЕНТЫ
А	Al	1)	HCl; Ca(OH) ₂
Б	Ba(OH) ₂	2)	Rb ₂ O; KOH
В	H ₃ PO ₄	3)	Na ₂ SO ₄ ; P ₂ O ₅
Г	K ₂ CO ₃	4)	H ₂ SO ₄ ; Cu(NO ₃) ₂

Часть С.

Дана схема превращений, запишите молекулярные уравнения с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Составьте окислительно - восстановительный баланс уравнений.



