

Итоговая контрольная работа по химии за 9 класс

Часть А: тестовые задания с выбором одного правильного ответа.

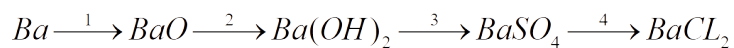
- Какой ряд чисел отражает распределение электронов по электронным слоям в атоме химического элемента, занимающего в периодической системе химических элементов Д. И. Менделеева место в **третьем периоде, V группе, главной подгруппе**?
А. 2,5 Б. 2,8,3 В. 2,8,5 Г. 2,8,8
- Валентность азота в аммиаке NH_3 равна
А. VI Б. II В. I Г. III
- Укажите значение «х» и «у», которые соответствуют коэффициентам в уравнении химической реакции:
$$4\text{Al} + \text{X O}_2 = \text{Y Al}_2\text{O}_3$$

А. $x=2, y=3$ Б. $x=3, y=3$ В. $x=3, y=2$ Г. $x=2, y=2$
- К реакциям разложения относится реакция
А. $\text{CaO} + \text{SiO}_2 = \text{CaSiO}_3$ В. $\text{Zn} + 2\text{HCl} = \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
Б. $2\text{HgO} = 2\text{Hg} + \text{O}_2$ Г. $2\text{Mg} + \text{O}_2 = 2\text{Mg}$
- Из предложенных ниже формул веществ солью является
А. HCl Б. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ В. Na_2O Г. $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- Формуле $\text{Cu}(\text{OH})_2$ соответствует название
А. оксид меди (II) В. гидроксид меди (II)
Б. гидроксид меди (I) Г. нитрат меди (II)
- Формула вещества с ковалентной полярной связью
А. HCl Б. F_2 В. Na_2O Г. Cu
- Какая пара веществ **не** взаимодействует между собой?
А. Na и H_2O Б. CuO и H_2SO_4 В. HCl и SO_2 Г. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и CO_2
- Какие вещества могут взаимодействовать согласно уравнению с правой частью:
 $\dots = \text{MgSO}_4$
А. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ и SO_3 В. $\text{Mg}(\text{OH})_2$ и H_2SO_4
Б. MgO и SO_3 Г. Mg и H_2SO_4
- Какой буквой обозначен фрагмент молекулярного уравнения химической реакции, соответствующий кратному ионному уравнению
$$2\text{H}^+ + \text{S}^{2-} = \text{H}_2\text{S}$$

А. $\text{Na}_2\text{S} + 2\text{HCl} = \dots$ В. $\text{FeS} + 2\text{HCl} = \dots$
Б. $\text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2 = \dots$ Г. $\text{K}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} = \dots$
- Какое вещество пропущено в цепочке превращений?
 $\text{Ca} \quad \cdot \quad \text{CaO} \quad \cdot \quad \dots \quad \cdot \quad \text{CaCl}_2$
А. CaO_2 Б. CaH_2 В. $\text{Ca}(\text{OH})_2$ Г. CaCO_3
- Схеме превращений $\text{S}^{2-} \quad \cdot \quad \text{S}^0$ соответствует уравнение
А. $\text{H}_2\text{S} + \text{Pb}(\text{NO}_3)_2 = \text{PbS} + 2\text{HNO}_3$ В. $2\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + \text{S}$
Б. $2\text{H}_2\text{S} + 3\text{O}_2 = 2\text{H}_2\text{O} + 2\text{SO}_2$ Г. $2\text{Na} + \text{S} = \text{Na}_2\text{S}$
- Из оксида кремния изготавливают точильные и шлифовальные круги, потому что он
А. не растворяется в воде В. встречается в природе в виде минералов
Б. химически стоек к действию кислот Г. имеет высокую твердость

Часть В: задания с развернутым ответом.

14. Напишите уравнения реакций по цепочке превращений:



Составьте уравнения реакций в молекулярном виде. Уравнение №1 рассмотрите, как окислительно-восстановительный процесс. Уравнение №3 запишите в ионном виде.

Укажите тип реакций.

12. Решите задачу. Вычислить массу соли, образовавшейся при взаимодействии 75 г оксида кальция со 120 г азотной кислоты.

Инструкция к выполнению работы:

1. На выполнение работы отводится 40 минут.
2. Задания части А оцениваются в 1 балл.
3. Задания части В оцениваются 3 баллами., если в заданиях допущена 1 ошибка, ставится 2 балла, если 2 ошибки, ставится 1 балл.

Критерии оценивания работы:

1. Правильно выполненная работа – 19 баллов.
0 – 7 баллов (0 – 35%) – «2»
8 – 12 баллов (36 – 61%) – «3»
13 – 16 баллов (62 – 88%) – «4»
17 – 19 баллов (89 – 100%) – «5»