

Демоверсия 8 класс
Промежуточная аттестация. Химия

Часть 1

А 1.(16) В каких фразах говорится о кислороде как о химическом элементе:

- 1) «Из оксида водорода H_2O получили кислород»;
- 2) «В состав воды H_2O входит кислород»;
- 3) «Рыбы дышат кислородом, растворенным в воде»;
- 4) «Кислород – газ без цвета, вкуса и запаха»

А 2. (16) К сложным веществам относятся;

- 1) сера, 2) вода, 3) медная проволока, 4) кислород

А 3. (16) Группа формул веществ с ковалентным типом связи:

- 1) $BaCl_2$, Cl_2 , SO_3 3) $NaOH$, NH_3 , HF
- 2) H_2 , Ca , $ZnCl_2$ 4) N_2 , H_2O , SO_2

А 4. (16) Выберите из перечисленных явлений те, которые относятся к химическим:

- 1) смесь речного песка и воды, 2) ржавление железа, 3) замерзание воды, 4) измельчение сахара в пудру

А 5. (16) Вычислите и относительную молекулярную массу $NaNO_3$.

- 1) 154 2) 80 3) 200 4) 85

А 6. (16) Верны ли следующие высказывания?

А. Серная кислота - двухосновная

Б. Оксид алюминия – основной оксид.

- 1) верно только А 3) верно только Б
- 2) верны оба суждения 4) оба суждения не верны

Часть 2.

В1. (26) Установите соответствие между формулой вещества и классом соединения:

Формула вещества:

Класс соединения:

А) $LiOH$

1) соль

Б) CO_2

2) кислота

В) HNO_3

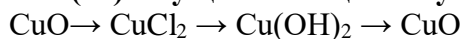
3) растворимое основание

Г) $CaCO_3$

4) кислотный оксид

В2.(26) Задача. Вычислите количество вещества 196 г серной кислоты?

В3. (46) Осуществите цепочку превращений с помощью химических реакций:



Укажите типы реакций.

Задания №1–5,7 оцениваются **1 баллом**,
 задания № 6,8 – **2 баллами**,
 задание №9 – **6 балла**

Ключ к заданиям с выбором ответа

№ задания	Ответ
A1	2
A2	2
A3	4
A4	1
A5	4
A6	1
B1	3421

Критерии оценивания ответов на задание B2

Содержание верного ответа (допускаются иные формулировки ответа)	
1) Составлена формула азотной кислоты: H_2SO_4	1балл
2) Рассчитаны количества вещества серной кислоты: $n(H_2SO_4) = m/M = 196г / 98г/моль = 2 моль$ $M(H_2SO_4) = 98 г/моль$	1балл

Критерии оценивания заданий с развернутым ответом

Критерии оценивания ответов на задание B3

Вариант ответа	
1) $CuO + 2HCl \rightarrow CuCl_2 + H_2O$ р. обмена 2) $CuCl_2 + 2NaOH \rightarrow Cu(OH)_2 + 2 NaCl$ р. обмена 3) $Cu(OH)_2 \rightarrow CuO + H_2O$, р. разложения	
Указания к оцениванию	Баллы
Правильно записаны три уравнения реакций	1
Правильно записано два уравнение реакции	1
Правильно записано одно уравнение реакции	1
Все уравнения реакций записаны неверно	0
Правильно записан тип в 1, 2 и 3 уравнении	3
Максимальный балл	6

Шкала перевода выполнения заданий в отметки.

16 -15	14 - 11	10 - 7	Менее 7
5	4	3	2