

Контрольно-измерительный материал
для проведения промежуточной аттестации обучающихся 9 класса
по учебному предмету «Химия»
(демоверсия)

Форма проведения: контрольная работа

Часть 1

Внимательно прочитайте каждое задание (А1 – А7), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.

А1. К металлам относится:

- 1) 2,8,2; 2) 2,8,4; 3) 2,8,7 4) 2,8,18,5

А2. Сумма коэффициентов в уравнении реакции между серной кислотой и оксидом натрия равна:

- 1) 4; 2) 5; 3) 6; 4) 8

А3. Электрический ток не проводит:

- 1) раствор серной кислоты; 2) раствор гидроксида натрия;
3) раствор хлорида натрия 4) водный раствор глюкозы.

А4. Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами:

- 1) гидроксидом калия и сульфатом меди(II); 2) хлоридом кальция и нитратом бария;
3) гидроксидом лития и нитратом натрия; 4) серной кислотой и хлоридом натрия.

А5. В реакцию с аммиаком вступает:

- 1) хлорид натрия; 2) водород; 3) соляная кислота; 4) гидроксид натрия.

А6. Верны ли следующие суждения о правилах безопасной работы в химической лаборатории?

А. Нельзя брать твёрдые реактивы руками.

Б. Необходимо внимательно наблюдать за испарением жидкости из раствора соли, наклонившись над нагреваемой фарфоровой чашкой

- 1) верно только А; 2) верно только Б; 3) верны оба суждения; 4) оба суждения неверны.

А7. Масса серной кислоты, полученной при взаимодействии оксида серы(VI) количеством вещества 3 моль с водой равна:

- 1) 192 г.; 2) 196 г.; 3) 294 г.; 4) 144 г.

Часть 2

Ответом к заданию В1 является последовательность двух цифр, которая соответствует номерам правильных ответов. Запишите эти цифры в строку ответа.

В1. Выберите уравнения реакций, в которых элемент водород является восстановителем.

- 1) $S + H_2 = H_2S$; 2) $2NH_3 = 3H_2 + N_2$;
3) $H_2SO_4 + Ca = CaSO_4 + H_2$; 4) $2H_2 + O_2 = 2H_2O$;
5) $H_2 + Ca = CaH_2$

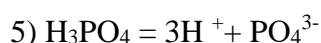
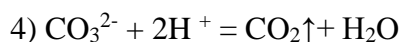
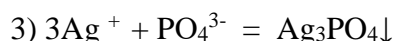
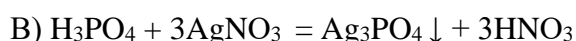
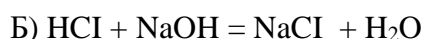
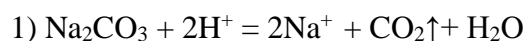
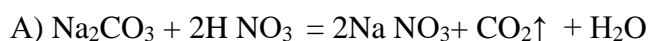
Ответ:

В задании В2 на установление соответствия запишите в таблицу цифры выбранных вами ответов. Получившуюся последовательность цифр запишите в строку ответа.

В2. Установите соответствие между молекулярным и сокращённым ионным уравнениями реакций.

Исходные вещества

Продукты реакции



| А | Б | В |
|---|---|---|
| | | |

Часть 3

С1. Напишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:

