

## Работа для собеседования по химии в 9 классе

### Вариант 1

*Внимательно прочитайте каждое задание (1-6), из четырех предложенных вариантов ответов выберите один правильный и отметьте его.*

**1.** Наиболее активный металл имеет схему строения атома:

- 1) 2,8,1    2) 2,8,2    3) 2,1    4) 2,8,8,1

**2.** Сумма коэффициентов в уравнении реакции между гидроксидом алюминия и раствором гидроксида калия равна:

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

**3.** Высокой электропроводностью обладает :

- 1) кристалл оксида кремния                      2) раствор угольной кислоты  
3) медь    4) водный раствор глюкозы

**4.** Практически необратимо протекает реакция ионного обмена между растворами

- 1) соляной кислоты и фторидом калия  
2) фосфатом калия и нитратом лития.  
3) гидроксидом калия и сульфатом натрия  
4) гидроксидом натрия и хлоридом бария ;

**5.** В реакцию с гидроксидом натрия вступает:

- 1) азот    2) оксид углерода (IV)    3) бромид калия    4) оксид бария

**6.** Верны ли следующие суждения о химическом загрязнении окружающей среды и его последствиях?

А. Повышенное содержание в помещении оксида углерода(II) опасно для здоровья человека.

Б.Выбросы в атмосферу газообразных отходов производства серной и азотной кислот отрицательно влияют на здоровье человека.

- 1) верно только А                      3) верны оба суждения

2) верно только В

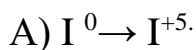
4) оба суждения неверны

Ответом к заданиям 7-8 является последовательность цифр, которая соответствует номерам правильных ответов. Запишите эти цифры в строку ответа.

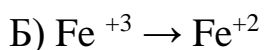
7. Установите соответствие между схемой процесса и названием процесса, происходящего в окислительно-восстановительной реакции: к каждой позиции, обозначенной буквой, подберите соответствующую позицию, обозначенную цифрой. Запишите в таблицу номера выбранных ответов:

СХЕМА ПРОЦЕССА

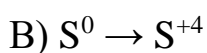
НАЗВАНИЕ ПРОЦЕССА



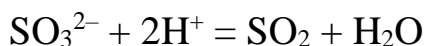
1) окисление



2) восстановление



8. Выберите два исходных вещества, взаимодействию которых соответствует сокращённое ионное уравнение реакции



1)  $Na_2SO_4$  2)  $CaSO_3$  3)  $K_2SO_3$  4)  $Na_2S$  5)  $NH_3$ . 6)  $HCl$

Запишите в таблицу номера выбранных ответов.

На задания 9—10 напишите ответ в свободном виде

9. Дана схема превращений:



Напишите молекулярные уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить указанные превращения. Для первого превращения составьте сокращённое ионное уравнение реакции.

10. После пропускания через раствор гидроксида натрия 2,24 л сернистого газа (н.у.) получили 252 г раствора сульфита натрия. Вычислите массовую долю соли в полученном растворе

Ответы:

1- 4

2-3

3-3

4-2

5-2

6-3

7-121

8- 36

За 1-6 задания :1 балл

7-8 задания : 2 балла , если допущена одна ошибка-1 балл

9 задание: 4 балла ( 3 уравнения реакции+ сокращенное ионное уравнение)

10 задание: 4 балла

Итого: 18 баллов

Оценка 5 -16-18 баллов

4- 12-15 баллов

3- 8- 11 баллов