

Билеты 8 класс (промежуточная аттестация)

Билет №1

1. Вещества и смеси. Физические и химические явления.
2. Выбрать из соединений оксиды и распределить их на 2 группы: кислотные и основные. Назвать оксиды и определить валентность: NaOH , BaO , H_2SO_4 , NaN , P_2O_5 , CaO , H_2O , K_2SO_4 , KHSO_4 , LiOH , $\text{Fe}(\text{OH})_3$, SO_3 , SiO_2

Билет №2

1. Способы разделения смесей.
2. Выбрать из соединений кислоты и распределить их на 2 группы: кислородсодержащие и бескислородные. Назвать кислоты, определить их основность: H_2S , K_2SO_4 , H_3PO_4 , KOH , HBr , NaOH , NaHCO_3 , H_2CO_3 , H_2SiO_3 .

Билет №3

1. Типы химических реакций.
2. Выбрать из соединений соли, дать им названия, определить валентность металла: NaOH , KOH , K_2SO_4 , Na_3PO_4 , NaCl , KI , NaBr , CaCO_3 , Na_2S

Билет №4

1. Электроотрицательность элементов, степень окисления.
2. Составить электронную формулу, указать число электронов, протонов, заряд ядра. Определить валентность, число уровней, электронов на внешнем уровне для элементов: фосфор и натрий.

Билет №5

1. Кислоты. Химические свойства кислот, классификация кислот.
2. Очистка поваренной соли от песка. План разделения, осуществить практически.

Билет №6

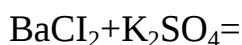
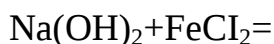
1. Основания, их классификация, химические свойства.
2. Задача. Рассчитать массовую долю элемента натрия в сульфате натрия.

Билет №7

- 1.Оксиды, их классификация и химические свойства.
- 2.Вычислить массовую долю вещества в растворе, если известно, что масса раствора 500 г, масса вещества 10г?

Билет №8

- 1.Соли, их классификация, химические свойства.
2. Дописать уравнения, расставить коэффициенты, назвать продукты реакции:



Билет №9

- 1.Строение атома: ядро, электронная оболочка. Химический элемент, электронные формулы на примере двух элементов (сера, магний)
- 2.Определить вид химической связи в веществах: H_2 , NaCl , HBr , KI , NaBr , HCl , H_2SO_4 , O_2 , O_3 .

Билет № 10

- 1.Воздух-смесь газов.
2. Задача. Массовая доля серы в серной кислоте составляет: а)16,3% б)32,65% в)39,02% г)98,0% (Вычислить)

Билет №11

- 1.Водород как химический элемент, водород в природе, химические свойства, получение, применение.
- 2.Назвать вещества:
 NaCl , Na_2SO_4 , BaCl_2 , H_2SO_4 , HCl , NaBr , CaCO_3 , Na_3PO_4 , Na_2S , NaCl , NaNO_3 , CaO , K_2CO_3

Билет №12

1. Кислород. Свойства кислорода, применение, получение.
2. Задача. Какой объем хлора (н. у.) потребуется для взаимодействия с 5,4 г алюминия?
А) 2,24 л б) 4,48 л в) 3,36 л г) 6,72 л

Билет №13

1. Вода в природе, получение воды, Физические свойства воды.
2. Задача. Сколько атомов хлора содержится в 0,5 моль хлора?

Билет №14

1. Закон Авогадро. Молярный объем газов.
2. Опыт: получение водорода.

Билет №15

1. Периодический закон и Периодическая система химических элементов Д. И. Менделеева.
2. Составить уравнения горения следующих веществ:
 CH_4 , Ca , S , Na , C_2H_2

Билет №16

1. Валентность химических элементов.
2. Задача. Рассчитать массовую долю натрия в карбонате натрия.

Билет №17

1. Классификация химических элементов.
2. Опыт: реакции обмена между солями, с образованием осадка, газа.
Провести реакции и сделать записи уравнений.