**Утверждаю.**

**Директор ГБОУ Школа №508:**

**Л.И.Чепелкина**

**Билеты**

**для промежуточной аттестации по химии**

**8 класс за 2016-17 учебный год**

***\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_***

**Билет 1.**

1. Предмет химия. Вещества простые и сложные. Формы существования химических элементов.
2. Водород. Физические и химические свойства водорода.
3. Найдите объём, который имеют при н.у. 17г сероводорода. Сколько молекул его содержится в этом объёме?

**Билет 2.**

1. Строение периодической системы химических элементов Д.И.Менделеева (дата открытия, период, группа, подгруппа, лантаноиды, актиноиды)
2. Кислород. Физические и химические свойства кислорода.
3. В баллоне под давлением находится 4,8 кг. кислорода **О2.** Какой объём займет этот газ при н.у.?

**Билет 3.**

1. Физические явления и химические явления (примеры). Признаки химических явлений.
2. Химические свойства солей и их получение.
3. В 100 г воды растворили 50 г кислоты. Найти массовую долю кислоты в полученном растворе.

**Билет 4.**

1. Химические формулы. Относительные атомная и молекулярная массы.
2. Классификация солей и их физические свойства.
3. Сколько молекул и какое количество вещества оксида кальция **CaO** имеет массу 140 г?

**Билет 5.**

1. Основные сведения о строении атомов. Строение атомного ядра. Изотопы.
2. Химические свойства кислотных оксидов и их получение.
3. Из 250 г 20%-го раствора хлорида калия выпарили 100мл воды? Какой стала массовая доля соли в растворе?

**Билет 6.**

1. Строение электронных оболочек атомов. Завершенные и незавершенные энергетические уровни.
2. Химические свойства основных оксидов и их получение.
3. Слили два раствора серной кислоты: 250г 20% раствора и 150г 30% раствора. Рассчитайте массовую долю кислоты в полученном растворе.

**Билет 7.**

1. Аллотропия кислорода. Воздух – смесь газов.
2. Классификация оксидов и их физические свойства.
3. Рассчитайте объем углекислого газа (н.у.), полученного при полном сгорании 60 г углерода?

**Билет 8.**

1. Закон Авогадро. Молярный объем газов, плотность газа.
2. Химические свойства оснований и их получение.

3. Рассчитайте массу оксида алюминия (н.у.), полученного при полном сгорании 13,5 г алюминия?

**Билет 9.**

1. Типы химических реакций. Определение типа реакций соединения и разложения. Примеры.
2. Состав воды. Химические свойства воды.
3. Вычислите массу и количество вещества кальция, необходимого для реакции с кислородом объемом 45 л (н.у.).

**Билет 10.**

1. Классификация простых веществ. Сравнение свойств простых веществ: металлов и неметаллов.
2. Химические свойства кислот и их получение.
3. Рассчитайте массу осадка, полученного при взаимодействии 200г 30% раствора CoCl2 с избытком раствора NaOH.

**Билет 11.**

1. Аллотропия. Примеры аллотропных модификаций.
2. Реакции обмена (примеры).
3. Сколько молей составляют и сколько молекул содержат 180г воды?

**Билет 12.**

1. Классификация сложных веществ (оксиды, основания, кислоты, соли).
2. Периодическая система химических элементов Д.И.Менделеева
3. Рассчитайте массу осадка, полученного при взаимодействии 150г 25%раствора AlCl3 c избытком раствора LiOH.

**Билет 13.**

1. Количество вещество, молярный объём газов.
2. Химические формулы. Относительная молекулярная масса. Примеры.
3. Какой объем при н.у. занимают 27∙1023 молекул газа?

**Билет 14.**

1. Периодический
2. Реакции соединения (примеры).
3. **Какой объём кислорода потребуется для взаимодействия 17,5 г лития, содержащего 20% примесей? В результате реакции получается оксид лития.**

**Билет 15.**

1. Закон сохранения массы веществ. Химические уравнения.
2. Обратимые и необратимые реакции (примеры).
3. Сколько г меди образуется при восстановлении 8 г оксида водородом, если выход реакции составил 82% от теоретического?