**Пояснительная записка**

**к билетам переводного экзамена по химии в 8 классе.**

Экзаменационные билеты для проведения устного переводного экзамена по химии в 8 классе составлены в соответствии с тематическим планированием, составленного на основании Федерального компонента государственного стандарта среднего образования на базовом уровне и согласно пройденного материала по учебнику О.С. Габриелян Химия 8 класс. Дрофа. М: 2010г.

Разработанные билеты состоят из трех заданий: первое и второе задание содержат теоретические вопросы, соответствующие требованиям государственного стандарта химического образования: основные понятия, законы и теории химии: строение, классификация, свойства, получение и применение важнейших классов химических веществ.

Третий вопрос содержит:

∙ теоретические задания, на практическое применение знаний, а именно решить расчетную задачу (задачи с использованием понятий «количество вещества», «молярная масса», « молярный объем газов», «молярная масса», «постоянная Авогадро», расчет массовой и объемной доли и нахождение массы компонента смеси, задачи на избыток вещества).

**Билеты переводного экзамена по химии в 8 классе.**

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

**Билет 1.**

1. Предмет химия. Вещества простые и сложные. Формы существования химических элементов.
2. Генетический ряд неметаллов.
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. Генетический ряд металлов.
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 масса.
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. Общие закономерности в изменении свойств химических элементов в периодах и группах.
2. Классификация оксидов и их физические свойства.
3. Рассчитайте объем углекислого газа (н.у.), полученного при полном сгорании 60 г углерода?

**Билет 8.**

1. Виды химических связей и их образование.
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 кристаллических решеток. Физические свойства веществ с различными типами кристаллических решеток.
2. Окислительно- восстановительные реакции: окислители, восстановители, процесс окисления и процесс восстановления.
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. Ионные уравнения реакций (примеры уравнений).
3. Рассчитайте массу осадка, полученного при взаимодействии 150г 25%раствора AlCl3 c избытком раствора LiOH.

**Билет 13.**

1. Количество вещество, молярный объём газов.
2. Основные положения теории электролитической диссоциации.
3. Какой объем при н.у. занимают 27∙1021 молекул газа?

**Билет 14.**

1. Степень окисления.
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?

**Билет 16.**

1. Реакции разложения (примеры).
2. Электролитическая диссоциация. Электролиты и неэлектролиты. Сильные и слабые электролиты.
3. Рассчитайте массу соли, которая образуется при взаимодействии 13 г цинка с соляной кислотой.

**Билет 17.**

1. Реакции замещения (примеры).
2. Классификация кислот и их физические свойства.
3. Определите массу сульфата натрия, который можно получить при взаимодействии 75г натрия с 50г серной кислоты.

**Билет 18.**

1. Типы химических реакций на примере свойств воды.
2. Классификация оснований и их физические свойства.
3. **Вычислите массу гидроксида меди (II), который образуется при взаимодействии 200 г 20%-го раствора гидроксида натрия и избытка раствора сульфата меди (II).**