

**Тематическое планирование по химии
на 2017-2018 учебный год
8 класс**

Учебник: О.С. ГАБРИЕЛЯН. ХИМИЯ. 8 КЛАСС. М., «ДРОФА», 2007-2015 гг.

| Четверти | Содержание учебного материала | Сроки | Обязательный минимум |
|-----------|--|---------------------------------------|--|
| первая | <p>1. Введение. 2. Атомы химических элементов. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 1. «Атомы химических элементов»</p> | <p>С 1 сентября по 28 октября</p> | <p>§1-5, вопросы после § §6-12, вопросы после §</p> |
| вторая | <p>3. Простые вещества. 4. Соединения химических элементов. 5. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 2. «Соединения химических элементов»</p> | <p>С 7 ноября по 30 декабря</p> | <p>§13-16, вопросы после § §17-24, вопросы после §</p> |
| третья | <p>6. Изменения, происходящие с веществами. 7. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3. «Изменения, происходящие с веществами»</p> | <p>С 9 января по 24 марта</p> | <p>§25-33, вопросы после §</p> |
| четвертая | <p>8. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов. 9. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 4. «Растворение. Растворы. Электролитическая диссоциация» ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА</p> | <p>С 1 апреля по 25 мая</p> | <p>§34-43, вопросы после §</p> |

8 класс. Химия.

**Примерная контрольная работа № 1
по теме «Атомы химических элементов»**

1. а) Расположите химические элементы в порядке увеличения металлических свойств: Ba, Sr, Mg, Ca
б) Напишите 3 элемента, у которых по 6 электронов на внешнем энергетическом уровне.
2. Определите по формуле элемент $...3s^23p^2$. Напишите его электронную формулу. Определите число протонов, электронов и нейтронов в этом элементе.
3. Определите вид связи в соединениях. Составьте электронные и графические формулы (где возможно): HCl, KI₂, Br₂, Rb.
4. Вычислите массовую долю каждого элемента в соединении AlCl₃.

8 класс. Химия.

**Примерная контрольная работа № 2 по теме
«Соединения химических элементов»**

1. Подчеркните формулы простых веществ: ZnO, K, CH₄, HNO₃, N₂, Fe, CaCO₃, Mg, O₃.
2. Способность атомов одного химического элемента образовывать несколько простых веществ называют _____
3. Для измерения количества вещества в химии выбрана особая единица, в которой как бы соединились число молекул и масса вещества. Эта единица называется _____
4. 1 моль любого вещества содержит одинаковое число молекул _____, которое называется _____
5. Физическая величина, которая равна отношению массы вещества к количеству вещества, называется _____
6. Какое количество вещества оксида кальция имеет массу 140 г?
7. Рассчитайте массу и объем фтора F₂(н.у.) количеством вещества 1,5 моль.

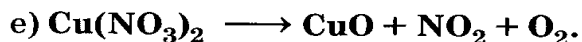
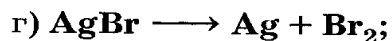
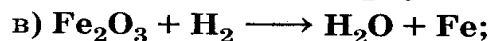
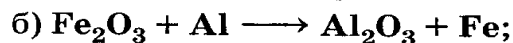
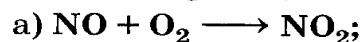
8. Рассчитайте массу, объем и количество вещества O_3 , содержащего $1,2 \cdot 10^{23}$ молекул.
9. Вычислите массу 8 моль сероводорода H_2S .
10. Какие условия называются нормальными?

8 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 3

по теме «Изменения, происходящие с веществами»

Задание 1. Расставьте коэффициенты в схемах химических реакций:



Задание 2. Составьте уравнения химических реакций по описанию.

а) Исходные вещества: водород и кислород, продукт реакции: вода.

б) Исходные вещества: сероводород и кислород, продукт реакции: вода и оксид серы (IV).

в) Исходные вещества: алюминий и соляная кислота, продукт реакции: хлорид алюминия и водород.

Задача 1. Какой объем водорода образуется (н. у.) при растворении в соляной кислоте 325 г цинка, содержащего 20% примесей?

Задача 2. Какой объем воздуха потребуется для сжигания 320 кг серы, содержащей 25% примесей?

8 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 4

по теме «Растворение. Растворы. Электролитическая диссоциация»

1. Напишите уравнения электролитической диссоциации; а) хлорида калия; б) серной кислоты; в) гидроксида кальция; г) нитрата меди (II); д) сульфата алюминия.
2. Напишите молекулярные и ионные уравнения реакций, протекающих при сливании растворов: а) хлорида натрия и нитрата серебра; б) азотной кислоты и гидроксида кальция; в) соляной кислоты и карбоната калия.
3. С какими из перечисленных веществ будет реагировать соляная кислота: цинк, оксид кальция, ртуть, гидроксид меди (II), нитрат натрия? Напишите молекулярные и сокращённые ионные уравнения возможных реакций.
4. Процесс распада электролитов на ионы при растворении их в воде или расплавлении называется

5. Сделайте схематический рисунок, на котором изобразите катод, анод, катионы и анионы.

8 класс. ХИМИЯ.

Примерная итоговая контрольная работа

Часть А

А1. Простое вещество-металл:

- а) кислород б) медь в) фосфор г) сера

А2. Простое вещество-неметалл:

- а) натрий б) углерод в) калий г) алюминий

А3. Агрегатное состояние ртути:

- а) жидкое б) твердое в) газообразное

А4. Ковалентная неполярная связь в веществе:

- а) железо б) хлор в) вода г) сероводород

А5. Аллотропная модификация кислорода:

- а) графит б) алмаз в) белый фосфор г) озон

А6. Запись $3O_2$ означает:

- а) 2 молекулы кислорода б) 3 молекулы кислорода в) 5 атомов кислорода

А7. Азот в веществах KNO_3 , HNO_2 , NO имеет соответственно степени окисления

- 1) +5, +3, +2 2) -3, +3, +2 3) -3, +5, +2 4) +3, -3, +2

А8. Химическому элементу, степень окисления которого в высшем оксиде равна +6, соответствует схема распределения электронов по слоям

- 1) 2, 8, 8 2) 2, 8, 1 3) 2, 8, 7 4) 2, 8, 6

А9. Электронная схема +X (2, 8, 7) принадлежит атому химического элемента:

- а) фосфора б) кремния в) хлора г) калия

А10. Электронная формула $1S^2 2S^2 2P^2$ принадлежит атому:

- а) алюминия б) углерода в) кальция г) натрия

А11. Вещество, название которого гидросульфат натрия, имеет формулу

- 1) Na_2SO_3 2) Na_2SO_4 3) Na_2S 4) $NaHSO_4$

А12. Кислотными оксидами являются все вещества в группе

- 1) ZnO , SO_2 , H_2SO_3 2) SiO_2 , Cl_2O_7 , P_2O_5
3) CO_2 , Al_2O_3 , Fe_2O_3 4) Li_2O , NO , FeO

А13. Кислоты нельзя получить растворением в воде пары веществ

- 1) SO_2 , P_2O_5 2) CO_2 , SO_2
3) SO_3 , Na_2O 4) N_2O_3 , P_2O_5

А14. Фенолфталеин приобретает малиновый цвет в водном растворе

- 1) серной кислоты 2) сероводорода
3) гидроксида калия 4) хлорида натрия

А15. К химическим реакциям разложения относится реакция, уравнение которой

- 1) $2\text{H}_2\text{O} = 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- 2) $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{SO}_4 = \text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O}$
- 3) $\text{NaOH} + \text{HCl} = \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
- 4) $2\text{H}_2\text{O} + 2\text{Na} = 2\text{NaOH} + \text{H}_2$

Часть В

В1. Масса 3 моль H_2S равна:

- а) 33г б) 34г в) 99г г) 102г

В2. Объем, который занимает 2 кмоль сернистого газа SO_2 (н.у.):

- а) 22,4м³ б) 33,6м³ в) 44,8м³ г) 67,2м³

В3. Количество углекислого газа, в котором содержится $36 \cdot 10^{23}$ молекул, равно:

- а) 0,6 моль б) 3 моль в) 5 моль г) 6 моль

Часть С

С1. Из 220г 25%-ного раствора сульфита натрия выпарили 80 г воды. Чему равна массовая доля вещества в полученном растворе?

С2. Распределите в 4 колонки вещества и запишите их формулы. Оксид железа (II), нитрат меди (I), фосфат алюминия, гидроксид калия, серная кислота, оксид кальция, гидроксид магния, азотистая кислота, соляная кислота, карбонат кальция, сульфат железа (III), оксид азота (V) оксид серы (VI), гидроксид алюминия, гидроксид бария, кремниевая кислота.

| ОКСИДЫ | ОСНОВАНИЯ | КИСЛОТЫ | СОЛИ |
|--------|-----------|---------|------|
| | | | |
| | | | |
| | | | |
| | | | |