

**Тематическое планирование по химии (экстерны)
на 2017-2018 учебный год
в 9 классе**

Учебник: О.С. ГАБРИЕЛЯН. ХИМИЯ. 8 КЛАСС. М., «ДРОФА», 2007-2012 гг.

Четверти	Содержание учебного материала	Сроки	Обязательный минимум
первая	ВВЕДЕНИЕ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 1. «ПОВТОРЕНИЕ МАТЕРИАЛА, ПРОЙДЕННОГО В 8 КЛАССЕ». МЕТАЛЛЫ.	С 1 сентября по 28 октября	§1-3, вопросы после § §4-10, вопросы после §
вторая	МЕТАЛЛЫ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 2. «МЕТАЛЛЫ». НЕМЕТАЛЛЫ.	С 7 ноября по 30 декабря	§10-14, вопросы после § §15-20, вопросы после §
третья	НЕМЕТАЛЛЫ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3. «НЕМЕТАЛЛЫ».	С 10 января по 24 марта	§21-31, , вопросы после §
четвертая	Органические вещества Контрольная работа №4 «Органические вещества» Итоговая контрольная работа	С 1 апреля по 25 мая	§32-40, вопросы после §

9 класс. Химия.
Примерная контрольная работа № 1
«Повторение материала, пройденного в 8 классе.

Введение в курс 9 класса».

1. Расположите в порядке усиления металлических свойств следующие элементы: цезий, натрий, калий, франций, литий, рубидий. Обоснуйте полученный ряд, исходя из строения атомов этих элементов.

2. Запишите уравнения реакций, соответствующие схеме превращений:



3. Какое количество вещества составляет 126 г азотной кислоты?

4. При разложении 50 г пероксида водорода, получили 53 литра водорода. Определите объёмную долю выхода реакции.

5. Дайте характеристику положения элемента азота в ПС Д.И. Менделеева.

9 класс. Химия.
Примерная Контрольная работа № 2 по теме «Металлы»

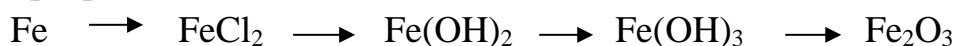
1. Вычислите массовую долю алюминия в сульфате алюминия.

2. Какое вещество богаче магнием: оксид магния или хлорид магния?

3. Сколько граммов цинка нужно растворить в соляной кислоте, чтобы получить 5,6 л водорода?

4. Вычислите объем водорода (н.у.), который может быть получен при растворении в воде 34,5 г натрия, содержащего 6% примесей. Выход водорода составляет 96% от теоретически возможного.

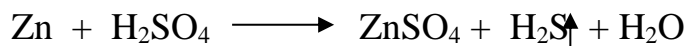
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей цепочке превращений:



9 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 3 по теме «Неметаллы»

1. Вычислите объем хлороводорода (н.у.), который образуется при взаимодействии 300 л хлора с 570 л водорода. Какой газ взят в избытке?
2. Вычислите объем сернистого газа (н.у.), который образуется при обжиге 85 кг сульфида железа (II), содержащего 30% примесей.
3. Расставьте коэффициенты в уравнении реакции методом электронного баланса:



4. Напишите уравнения реакций, соответствующие схеме:



9 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 4 по теме «Органические соединения»

1. Органическим веществом является:

а) углекислый газ б) карбонат натрия в) угольная кислота г) уксусная кислота

2. Общая формула предельных углеводородов:

а) C_nH_{2n} б) $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ в) $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ г) $\text{C}_n\text{H}_{2n+1}$.

3. Найдите формулу алкина, содержащего 5 атомов углерода, назовите его:

а) C_5H_8 б) C_5H_{10} в) C_5H_{12} г) C_5H_{14} .

4. Найдите формулу альдегида и назовите его:

а) CH_3COOH б) CH_3OH в) CH_3CONH_2 г) $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$.

6. Определите класс соединений: а) C_2H_6 б) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ в) $(\text{C}_6\text{H}_{10}\text{O}_5)_n$ г) $\text{NH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH}$.

7. Какой объем углекислого газа (н.у.) образуется при сгорании 2 л пропана?

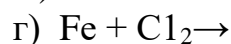
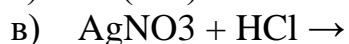
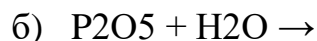
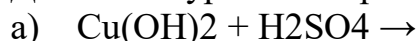
9 КЛАСС Химия.

Примерная итоговая контрольная работа

1. Дайте характеристику фосфору по плану:

- нахождение в Периодической таблице и природе;
- возможные степени окисления, формулы соединений, в которых элемент её проявляет;
- значение в природе и жизни человека.

2. Допишите уравнения реакций:



3. В уравнении $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$ расставьте коэффициенты методом электронного баланса

4. Решить задачу: Определить массу кислорода, затраченного на реакцию с 24г углерода.

5. Напишите уравнения реакций, позволяющие осуществить переходы:



Примерная итоговая контрольная работа

1. Шесть электронов во внешнем электронном слое находятся у атома

- 1) хлора 2) кислорода 3) азота 4) алюминия

2. Ковалентная полярная связь образуется между атомами

- 1) лития и кислорода 2) серы и натрия 3) хлора и водорода 4) магния и фтора

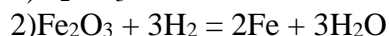
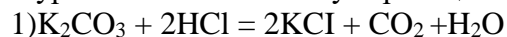
3. Такую же степень окисления, как и в SO_2 , сера имеет в соединении

- 1) K_2SO_4 2) H_2SO_3 3) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ 4) SO_3

4. Какую формулу имеет сульфат-ион?

- 1) S^0 2) SO_3^{2-} 3) SO_4^{2-} 4) S^{2-}

5. Какое уравнение соответствует реакции соединения?



6. Выделение газа происходит в результате взаимодействия ионов

- 1) H^+ и NO_3^- 2) H^+ и CO_3^{2-} 3) NH_4^+ и SO_4^{2-} 4) NH_4^+ и Cl^-

7. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает

- 1) медь 2) золото 3) цинк 4) кислород

8. Функциональную группу $-\text{COOH}$ содержит

1)этиловый спирт 2)метан 3)уксусная кислота 4)ацетилен

9. Верны ли следующие суждения о чистых веществах и смесях?

А. Минеральная вода является чистым веществом.

Б. Духи являются смесью веществ.

1)верно только А 2) верно только Б 3) верны оба суждения 4) оба суждения неверны

10.Металлические свойства у магния выражены сильнее, чем у

1)бериллия 2)калия 3) кальция 4) натрия

В1. В порядке увеличения числа электронов во внешнем уровне расположены химические элементы следующих рядов:

1)Br – Cl – F 2) C – Si – Ge 3) Al – Si – P 4) C – N – O 5) Te – Se – S

В2. Алюминий может взаимодействовать с растворами

1)сульфата калия 2)гидроксида кальция 3) нитрата аммония 4) хлорида бария 5)серной кислоты

В3. Выберите схемы превращений, в которых углерод является восстановителем

1) $C^{+4} \rightarrow C^{+2}$ 2) $C^{+2} \rightarrow C^{+4}$ 3) $C^0 \rightarrow C^{-2}$ 4) $C^{-2} \rightarrow C^{-4}$ 5) $C^{-4} \rightarrow C^0$

С1. 3 г лития растворили в избытке воды. Вычислите объём газа(л), выделившегося в результате реакции при н.у.

С2. 35 г сульфата натрия растворили в 50 г воды. Вычислите массовую долю (%) соли в полученном растворе.