

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

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

Четверги	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

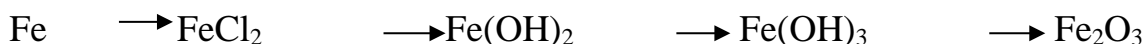
«Повторение материала, пройденного в 8 классе. Введение в курс 9 класса».

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:
$$\text{Mg} \longrightarrow \text{MgO} \longrightarrow \text{Mg(OH)}_2$$
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 объём 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:
$$\text{Zn} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow \text{ZnSO}_4 + \text{H}_2\text{S} + \text{H}_2\text{O}$$

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:
 - а) нахождение в Периодической таблице и природе;
 - б) возможные степени окисления, формулы соединений, в которых элемент её проявляет;
 - в) значение в природе и жизни человека.
2. Допишите уравнения реакций:
 - а) $\text{Cu}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$
 - б) $\text{P}_2\text{O}_5 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$
 - в) $\text{AgNO}_3 + \text{HCl} \rightarrow$
 - г) $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$
3. В уравнении $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow$ расставьте коэффициенты методом электронного баланса
4. Решить задачу:
Определить массу кислорода, затраченного на реакцию с 24 г 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) SO
 - 2) SO_3^{2-}
 - 3) SO_4^{2-}
 - 4) S^{2-}
5. Какое уравнение соответствует реакции соединения?
 - 1) $\text{K}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} = 2\text{KCl} + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
 - 2) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2 = 2\text{Fe} + 3\text{H}_2\text{O}$
 - 3) $\text{CaCO}_3 + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} = \text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$
 - 4) $4\text{HNO}_3 = 4\text{NO}_2 + \text{O}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$

5. 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^-

6. В реакцию с разбавленной серной кислотой вступает

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

7. Функциональную группу $-COOH$ содержит

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

8. 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

9. 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.