

**Тематическое планирование по химии (экстернат)  
на 2016-2017 учебный год  
в 9 классе**

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

Четверти	Содержание учебного материала	Сроки	Обязательный минимум
первая	<b>ВВЕДЕНИЕ.</b> КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 1. «ПОВТОРЕНИЕ МАТЕРИАЛА, ПРОЙДЕННОГО В 8 КЛАССЕ». <b>МЕТАЛЛЫ.</b>	С 1 сентября по 28 октября	§1-5, вопросы после § §6-13, вопросы после §
вторая	<b>МЕТАЛЛЫ.</b> КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 2. «МЕТАЛЛЫ». <b>НЕМЕТАЛЛЫ.</b>	С 7 ноября по 30 декабря	§14-17, вопросы после § §18-24, вопросы после §
третья	<b>НЕМЕТАЛЛЫ.</b> КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3. «НЕМЕТАЛЛЫ».	С 10 января по 24 марта	§25-35, , вопросы после §
четвертая	<b>6. Растворение. Растворы. Свойства растворов электролитов.</b> КОТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 4. «Растворение. Растворы. Электролитическая диссоциация» ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА	С 1 апреля по 25 мая	§36-42, 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:  
$$\text{Mg} \longrightarrow \text{MgO} \longrightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$$
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.

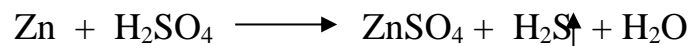
5. Напишите уравнения реакций, соответствующие следующей цепочке превращений:



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:



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)  $\text{C}_n\text{H}_{2n}$    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)  $\text{C}_5\text{H}_8$    б)  $\text{C}_5\text{H}_{10}$    в)  $\text{C}_5\text{H}_{12}$    г)  $\text{C}_5\text{H}_{14}$ .

4. Найдите формулу альдегида и назовите его:

- а)  $\text{CH}_3\text{COOH}$    б)  $\text{CH}_3\text{OH}$    в)  $\text{CH}_3\text{CONH}_2$    г)  $\text{CH}_3\text{-O-CH}_3$ .

6. Определите класс соединений:

- а)  $\text{C}_2\text{H}_6$    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?

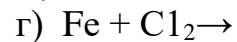
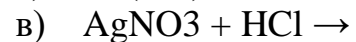
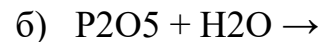
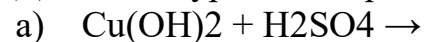
### 9 КЛАСС Химия.

#### 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:



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:

