

**Тематическое планирование по химии (экстернат)
на 2016-2017 учебный год
в 10 классе**

Учебник: О.С. ГАБРИЕЛЯН. ХИМИЯ. 10 КЛАСС. БАЗОВЫЙ УРОВЕНЬ. М., «ДРОФА», 2007-2015 гг.

Полугодия	Содержание учебного материала	Сроки	Обязательный минимум
первое	<p>ВВЕДЕНИЕ. ПРЕДМЕТ ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 1 «СТРОЕНИЕ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ» УГЛЕВОДОРОДЫ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 2 «УГЛЕВОДОРОДЫ»</p>	С 1 сентября по 30 декабря	<p>§ 1, упр. 5,6; §2, упр.2,8,10 §3, упр. 7,8,12. § 4, упр.2,4,7,8; §5, упр. 2-4; §6, упр. 1-7,11; §7, упр.3-5; §8</p>
второе	<p>КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ И АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА № 3 «КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ И АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ. БИОЛОГИЧЕСКИ АКТИВНЫЕ СОЕДИНЕНИЯ. ИСКУССТВЕННЫЕ И СИНТЕТИЧЕСКИЕ ПОЛИМЕРЫ. ИТОГОВАЯ КОНТРОЛЬНАЯ РАБОТА</p>	С 10 января по 25 мая	<p>§9, упр12,13,14; §10, упр.5,6; §11, упр.6-7; §12, упр.4,6,8,10; §13, упр. 11,12; §14, упр. 7-11 §15, упр. 1-2,7;§16, упр. 1-3,5,7,8; §17, упр.6,7; §18, упр. 1-4,6; §19; §20, §21, §22,</p>

10 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 1 по теме «СТРОЕНИЕ ОРГАНИЧЕСКИХ СОЕДИНЕНИЙ»

1. Органическая химия – это

2. Дополните схему:



3. Кто и в каком году создал теорию органических соединений?

4. Дайте формулировку 1 положения теории органических соединений

5. Органические вещества, отличающиеся друг от друга на группу $-\text{CH}_2$, называются _____

6. Дайте формулировку 2 положения теории строения органических соединений.

7. Вещества, имеющие одинаковый количественный и качественный состав, но разное строение, называются _____

8. Дайте формулировку 3 положения теории строения органических соединений.

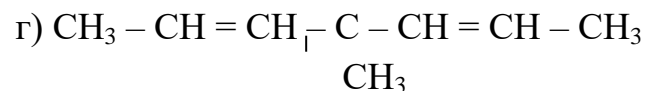
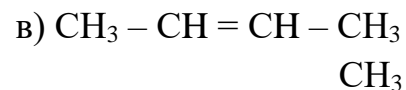
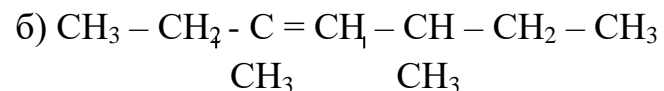
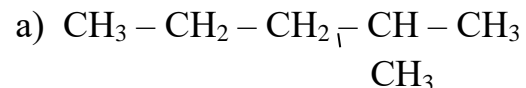
9. Запишите молекулярную, полную и сокращенную формулы бутана

10. Запишите электронные формулы углерода в обычном и возбужденном состоянии

10 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 2 по теме «Углеводороды»

1. Дайте названия следующим углеводородам



2. Напишите структурные, молекулярные формулы следующих соединений:

Н-пентан, Бутен-2, Пропин-1, Гексадиен -2,3

3. Вычислите массу метана, который можно получить из 1 т природного газа. Массовая доля метана в газе составляет 95%.

4. Запишите формулы алканов с числом атомов углерода 7, 12, 24; алкенов с числом атомов углерода 5, 9, 17.

5. Запишите структурные формулы Н- бутана, 2 – метилпропана.

6. При сжигании 42 л этилена был взят кислород объема 111 л. Сколько углекислого газа выделилось в результате реакции?

10 класс. Химия.

Примерная контрольная работа № 3

по теме «КИСЛОРОДСОДЕРЖАЩИЕ И АЗОТСОДЕРЖАЩИЕ ОРГАНИЧЕСКИЕ СОЕДИНЕНИЯ»

1. При взаимодействии 150 г уксусной кислоты с этиловым спиртом, образовалось 200 г этилацетата. Какова массовая доля выхода эфира от теоретически возможного?
2. Напишите формулы метиламина, фениламина.
3. Напишите общую формулу аминокислот.
4. Запишите уравнения реакций, с помощью которых можно осуществить следующие превращения:
Этиловый спирт \rightarrow уксусный альдегид \rightarrow уксусная кислота \rightarrow
 \rightarrow аминокислота.
5. Сколько граммов натриевой соли аминокислоты образовалось, если для реакции взяли 200 г кислоты и 178 г NaOH?

10 класс. Химия.

Примерная итоговая контрольная работа

1. Запишите формулы алканов с числом атомов углерода 5, 10, 23; алкенов с числом атомов углерода 7, 11, 16.
2. Запишите структурные формулы Н- пентана, 2 – метилбутана.
3. При сжигании 45 л этилена был взят кислород объемом 112 л. Сколько углекислого газа выделилось в результате реакции?
4. Составьте уравнение реакции этерификации с уксусной кислотой и этиловым спиртом. Назовите получившийся эфир.
5. Запишите структурные и молекулярные формулы этанола, этиленгликоля, глицерина.
6. Составьте уравнение реакции поликонденсации аминокислот.