**Биология 7 класс**

§35, 36 учить, выписать и выучить основные понятия, рис.128 зарисовать и подписать. Подготовить презентацию по одной из тем:

1. Хвостатые земноводные

2. Бесхвостые земноводные

3. Роль земноводных в природе.

**Химия 8 класс**

**§34 повторить,** **§36,37, 39** учить**,** выписать и выучить основные понятия и формулы, повторить формулы кислот и валентности элементов. Выполнить тест «Количество вещества. Молярная масса»

**Количество вещества. Молярная масса.**

**Задание 1**

Какую массу имеет N2 количеством 0,5 моль?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 14 г

2) 28 г

3) 7 г

4) 2 г

**Задание 2**

Определите количество вещества Н2, в котором содержится 18,06 · 1023 молекул.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 0,2 моль

2) 3 моль

3) 0,3 моль

4) 1 моль

**Задание 3**

Определите число молекул кислорода, содержащихся в 2 моль О2.

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 1,204 · 1023

2) 6,02 · 1023

3) 12,04 · 1023

4) 0,602 · 1023

**Задание 4**

Сколько молекул находится в 1,5 моль HCl?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 24,08 · 1023

2) 60,2 · 1023

3) 6,02 · 1023

4) 9,03 · 1023

**Задание 5**

Масса 1 моль воды равна:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 32 г

2) 18 г

3) 16 г

4) 36 г

**Задание 6**

Какую массу имеют 3 моль Н2?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 3 г

2) 6 г

3) 4 г

4) 2 г

**Задание 7**

Молярная масса численно равна :

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) относительной молекулярной массе

2) относительной атомной массе

3) количеству вещества

4) массе молекулы

**Задание 8**

Молярная масса О3?

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) 16г/моль

2) 32 г/моль

3) 48 г/моль

4) 8 г/моль

**Задание 9**

Количество вещества обозначается символом:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) m

2) n

3) NA

4) N

**Задание 10**

Молярная масса обозначается символом:

*Выберите один из 4 вариантов ответа:*

1) M

2) Mr

3) N

4) NA

**Химия 9 класс**

**§25, 26 повторить,** **§27, 28** учить**,** выписать и выучить основные понятия и свойства азотной кислоты и ее солей.

Выполнить письменно задания по теме «Азотная кислота и ее соли»

**Вопросы и задания**

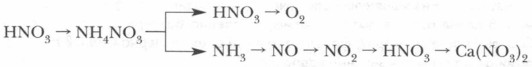
1. Охарактеризуйте физические свойства азотной кислоты и правила безопасного обращения с ней.

2. Охарактеризуйте свойства нитратов как представителей класса солей.

3. Какие отличительные признаки присущи нитратам как производным азотной кислоты? Ответ подтвердите уравнениями реакций.

4. С какими из перечисленных веществ будет реагировать разбавленная азотная кислота: карбонат кальция, оксид магния, золото, оксид серы (IV), медь, гидроксид натрия? Запишите уравнения возможных реакций.

5. Напишите уравнения реакций следующих превращений:



6. В трех склянках без этикеток находятся белые кристаллические вещества: нитрат натрия, нитрат аммония и сульфат аммония. Как распознать каждое из веществ? Составьте план распознавания и запишите уравнения реакций.

7. Черный порох представляет собой смесь нитрата калия, угля и серы. Какие реакции протекают при горении пороха, если продуктами этого процесса являются сульфид калия, углекислый газ и молекулярный азот? Составьте уравнения реакций горения. Какой объем газов выделится при сгорании 169 г черного пороха?

8. Как происходит реакция между концентрированной азотной кислотой и серебром? Запишите уравнение реакции и раскройте ее суть.

**Сделать тесты на сайте «Сдам ОГЭ», тем, кто сдает химию № 1021025 и 1021026**

**Химия 10 класс база**

**Повторить тему «Карбоновые кислоты»,** **у**чить тему «Сложные эфиры. Жиры. Мыла»**,** выписать и выучить основные понятия и свойства сложных эфиров и жиров.

Выполнить письменно тест по теме «Сложные эфиры и жиры»

1. Установите соответствие формула вещества и класс соединений:

А. CН3-О-СН3 Б. СН3- OH В. С6Н5- OН Г. C Н3- С О-СН3

1.спирты 2.фенолы 3.простые эфиры 4. Сложные эфиры

1. Вещества, образующиеся при гидролизе сложных эфиров:

А.карбоновые кислоты Б. вода и спирты В. спирты и карбоновые кислоты Г.спирты и альдегиды

1. Класс органических веществ, к которым относятся жиры:

А.Сложные эфиры Б.карбоновые кислоты В.спирты Г.простые эфиры

1. Формула высшей карбоновой кислоты, которая не входит в состав жиров:

А. С15Н31СООН. Б.С16Н33СООН В.С17Н35СООН Г.С17Н33СООН

1. Свойство характерное для сложных эфиров:

А. растворители органических веществ Б. плотность больше плотности воды В.растворяются в воде. Г.жидкости с высокой температурой кипения

1. Процесс превращения растительного масла в маргарин:

А. гидрирование Б.гидролиз В. гидратация Г. галогенирование

1. Тип реакции, к которому относится омыление жиров:

А. гидрирование Б.гидролиз в щелочной среде В. гидратация Г. дегидрирование

1. Установите соответствие формула высших карбоновых кислот и название кислоты:

А. С17Н31 СООН Б. С17Н35СООН В. С15Н31СООН Г.С17Н33СООН 1.пальмитиновая 2. Стеариновая 3. Олеиновая 4.линолевая

1. Гидролиз сложных эфиров:

А. обратимая реакция Б.необратимая реакция

1. Для смещения равновесия в сторону образования мыла необходимо присутствие:

А. серной кислоты Б. щелочи В. гидроксида натрия Г.соляной кислоты

1. При омылении жиров образуются:

А.глицерин и мыло Б.глицерин и натриевая соль карбоновой кислоты В.глицерин и карбоновая кислота г.все ответы верны

1. Вещество, которое может входить в состав твердого мыла:

А.С17 Н35 СООNa Б.С17Н35 СООК В. (С15Н31 СОО)2Mg Г.все перечисленные вещества

1. К 10л 0,5% раствора мыла добавили 1,5л воды. Рассчитайте массовую долю мыла в полученном растворе.
2. Синтетические моющие средства:

А.загрязняют окружающую среду Б.сохраняют моющую способность в жесткой воде В.имеют высокую моющую способность в широком интервале температур Г. все ответы верны.

**Химия 10 класс профиль**

**§20, 21 повторить,** **§22, 23** учить**,** выписать и выучить основные понятия и свойства углеводов.

Выполнить письменно тест по теме «Сложные эфиры и жиры»

**1. Соотнесите термины, используемые для классификации кислот:**

*Признак классификации:* 1) число карбоксильных групп

2) природа углеродного скелета

*Тип кислоты:* а) предельная, б) одноосновная, в) ароматическая, г) непредельная, д) двухосновная

**2. Формула стеариновой кислоты**

а) С15Н31СООН б) С16Н33СООН в) С17Н35СООН г)С17Н33СООН

**3. Название кислоты с формулой СН3-СН-СН2-СООН:**

**СН3**

а) 3-метилбутановая б) 2-метилбутановая в) 3-метилбутеновая г) 3,3-диметилпропановая

**4. Соотнесите названия и формулы:**

*Тривиальное название: систематическое название: формула:*

I) уксусная 1) пропеновая а) СН2=СН-СООН

II) муравьиная 2) гексановая б) НООС-СООН

III) масляная 3) этановая в) СН3-СН2-СН2-СН2-СН2 -СООН

IV) акриловая 4) этандиовая г) СН3-СН2-СН2-СООН

V) щавелевая 5) метановая д) СН3-СООН

VI) капроновая 6) бутановая е) НСООН

**5. Какие признаки, верно, отражают физические свойства уксусной кислоты: 1) при комнатной температуре бесцветная жидкость, 2) газообразное вещество, 3) не имеет запаха, 4) имеет характерный запах, 5) плохо растворима в воде, 6) неограниченно растворима в воде, 7) слабый электролит, 8) сильный электролит?**

а) 1,4,6,7 б) 2,4,5,6,7 в) 1,3,6,8 г) 1,4,5,7

**6. Относительная молекулярная масса предельной одноосновной карбоновой кислоты равна 256. число атомов углерода в этой кислоте равно:**

а) 15 б) 16 в) 17 г) 18

*Назовите эту кислоту.*

**7. Какой из металлов реагирует с уксусной кислотой с максимальной скоростью?**

а) железо б) олово в) цинк г) кальций

*Напишите уравнение реакции*.

**8. Суммы коэффициентов в молекулярном, полном и сокращенном ионных уравнениях реакции муравьиной кислоты с карбонатом натрия соответственно равны:**

а) 7,11,7 б) 7,13,7 в) 5,9,5 г) 7,11,5

**9. Взаимодействие пропионовой кислоты с этиловым спиртом называется реакцией:**

а) гидратации б) этерификации в) гидрирования г) нейтрализации

*Напишите уравнение реакции*

**10. Дана цепочка превращений**

СН3-СН2-С …1 …2 …3 …4

*Укажите формулы веществ 1 – 4*: а) СН3-СН2-СООК б) СН3-СН2-СООН в) СН3-СН2-СООСН3

*Напишите уравнения реакций.*

**11. Укажите формулу сложного эфира**:

а) СН3-О-СН2-СН3 б) СН3-СН2-С ООН в) СН3-СО – СН3 г) СН3-СН2-С ОО – С2Н5

**12. Соотнесите**: *вещество:* 1) сложный эфир 2) воск 3) жир 4) мыло

*Формула:* а) СН2-О-СО-С17Н35 б) С15Н31СООС18Н37 в) С17Н35СООNa г) СН3СООСН3

СН –О-СО-С17Н35

СН2-О-СО-С17Н35

**13. Соотнесите:**

*исходные вещества:*

1) С17Н33СООН + Н2 3) СН2-О-СО-С17Н35

2) СН3-СН2 –СООН + СН3-ОН СН –О-СО-С17Н35 + 3NaОН

4) СН3 СООС4Н9 + Н2О СН2-О-СО-С17Н35

*название реакции:* а) омыление б) гидролиз в) этерификации г) гидрирование

**14. В состав природных жиров не входит кислота:**

а) щавелевая б) стеариновая в) масляная г) олеиновая

**15. С какими из перечисленных веществ в соответствующих условиях реагирует уксусная кислота: 1) медь, 2) оксид кальция, 3) оксид серы (IV), 4) метанол, 5) хлор, 6) этаналь, 7) фенолят натрия?**

а) 2,4,5,7 б) 1,2,5,6 в) 2,3,4,5 г) 4,5,6

*Напишите уравнения реакций.*

**Химия 11 б класс база**

**§13,14 повторить,** **§15** учить**,** выписать и выучить основные понятия и формулы.

### Решить тест на сайте «Сдам ГИА», раздел ВПР химия № 33291

**Химия 11 а класс профиль**

**§18 повторить,** **§19** учить**,** выписать и выучить основные понятия и свойства.

### Решить тест на сайте «Сдам ГИА» № 2652491, 2652488