

## 10 класс

### Оценка тестовых работ.

Тест из 10-12 вопросов используется для периодического контроля.

При оценивании используется следующая шкала:

**Оценка 5:** нет ошибок.

**Оценка 4:** 1-2 ошибки.

**Оценка 3:** 3-4 ошибки.

**Оценка 2:** 5 ошибок и более.

### *Тест по теме «Спирты»*

#### **1. Общая формула одноатомных спиртов:**

- А) R-COH                      В) R - O - R  
Б) R-OH                        Г) C<sub>n</sub>H<sub>2n</sub> (OH)<sub>2</sub>

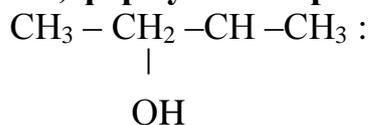
#### **2. Группа - OH называется:**

- А) гидроксильной      В) карбонильной  
Б) аминогруппой      Г) карбоксильной

#### **3. Изомерия спиртов и простых эфиров называется:**

- А) геометрической      В) углеродного скелета  
Б) межклассовой      Г) положения функциональной группы

#### **4. Название вещества, формула которого**



- А) бутаналь                      В) бутанол-2  
Б) бутанол-3                    Г) 3-метилпропанол-1.

#### **5. Жидкое состояние спиртов объясняется:**

- А) смещением электронной плотности к атому кислорода;  
Б) молекулярной массой;  
В) способностью молекулы к ассоциации за счёт водородных связей;  
Г) образованием связи по донорно-акцепторному механизму.

#### **6. Водородная связь у спиртов оказывает влияние на:**

- А) физические свойства;      В) строение функциональной группы;  
Б) изомерию                      Г) химические свойства.

#### **7. Спирты не реагируют с:**

- А) К                              В) Cu  
Б) Na                             Г) Mg (при соответствующих условиях).

#### **8. При умеренном нагревании с серной кислотой из этанола получается:**

- А) диэтиловый эфир      В) этен  
Б) этин                            Г) этан.

#### **9. При окислении оксидом меди (II) первичных спиртов получают:**



**7. Жидкие жиры отличаются от твердых тем, что в их составе содержатся**

- а) свободные гидроксильные группы
- б) остатки ароматических карбоновых кислот
- в) сложные эфиры высших карбоновых кислот
- г) остатки непредельных карбоновых кислот

**8. Синее окрашивание с раствором йода дает**

- а) глюкоза
- б) крахмал
- в) целлюлоза
- г) сахароза

**9. Сколько перечисленных веществ реагируют с уксусной кислотой:**

**гидроксид**

**железа (III), пропанол-1, цинк, хлор (в присутствии катализатора), карбонат натрия, формальдегид.**

- а) три
- б) четыре
- в) пять
- г) шесть

**10. Допишите уравнение химической реакции и укажите её тип**



- а) омыление
- б) гидролиз
- в) нейтрализация
- г) этерификация

**11. Межклассовым изомером альдегидов являются**

- а) карбоновые кислоты
- б) сложные эфиры
- в) кетоны
- г) спирты

**12. Вещество, для которого невозможна реакция с гидроксидом меди (II)**

- а) глюкоза
- б) этаналь
- в) этанол
- г) формальдеги

### **Электронное письмо**

Тема «Алканы»

Оценка «5»-полные ответы на все 3 вопроса

Оценка «4» полный ответ на два вопроса или несущественная ошибка при ответе на один из 3 вопросов

Оценка «3»- полный ответ на один вопрос или несущественные ошибки при ответе на два из 3 вопросов

Оценка «2» - все ответы неверные или отсутствует ответ

1. С какой целью в природный газ, используемый в газовых кухонных плитах добавляют неприятно пахнущие вещества.

2. В каком эпизоде фильма «Операция Ы или другие приключения Шурика» применяется хлороформ и для чего Напишите другие названия этого вещества.

3. Для чего шахтеры раньше, когда спускались под землю брали клетку с канарейками.

11 класс

*Тесты по теме*

## «Неметаллы»

Тест из 10-12 вопросов используется для периодического контроля.

При оценивании используется следующая шкала:

**Оценка 5:** нет ошибок.

**Оценка 4:** 1-2 ошибки.

**Оценка 3:** 3-4 ошибки.

**Оценка 2:** 5 ошибок и более.

### I. В ряду химических элементов

азот-----кислород-----фтор

- 1) уменьшается радиус атома и увеличивается электроотрицательность
- 2) уменьшается радиус атома и ослабевают неметаллические свойства
- 3) увеличивается радиус атома и усиливаются неметаллические свойства
- 4) увеличивается радиус атома и ослабевает электроотрицательность

### II. Бром вступает в реакцию с

- 1) фтороводородом
- 2) иодидом калия
- 3) хлоридом натрия
- 4) гидроксидом меди (II)

### III. Водород проявляет свойства окислителя при взаимодействии с

- 1) кислородом
- 2) азотом
- 3) кальцием
- 4) хлором

### IV. Продуктом реакции азота и кислорода при высокой температуре является

- 1)  $N_2O$
- 2)  $NO$
- 3)  $NO_2$
- 4)  $N_2O_5$

### V. Углерод не взаимодействует с:

- 1)  $CO_2$
- 2)  $CuO$
- 3)  $O_2$
- 4)  $HCl$

### VI. Верны ли следующие суждения о свойствах галогенов:

**А** – Простые вещества-галогены в реакциях с металлами являются окислителями

**Б** – Все галогены взаимодействуют с водородом, но при разных условиях.

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

### VII. Верны ли следующие суждения о химических свойствах серы?

**А.** Сера менее сильный окислитель, чем кислород

**Б.** При горении в кислороде сера проявляет свойства восстановителя.

- 1) верно только А
- 2) верно только Б
- 3) верны оба суждения
- 4) оба суждения не верны.

**VIII. Агрегатное состояние йода при обычных условиях:**

1) газообразное 2) жидкое 3) твёрдое.

**IX. Только окислительные свойства способен проявлять:**

1) кислород 3) хлор  
2) фтор 4) азот

**X. Бромную воду не обесцвечивает:**

1) этан 3) этилен  
2) ацетилен 4) пропилен

**Оценка письменных контрольных работ.**

**Оценка 5:**

-ответ полный и правильный, возможна незначительная ошибка.

**Оценка 4:**

-ответ неполный или допущено не более двух незначительных ошибок.

**Оценка 3:**

-работа выполнена не менее чем наполовину, допущена одна существенная ошибка и при этом две-три незначительные.

**Оценка 2:**

-работа выполнена меньше чем наполовину или содержит несколько существенных ошибок

-работа не выполнена.

**Контрольная работа №1 по теме «Теоретические основы химии»**

**вариант №1.**

1. Зная формулу внешнего энергетического уровня атома химического элемента-

$4s^2 4p^4$ , определите:

- название элемента и заряд ядра его атома.
- положение элемента в периодической системе Менделеева
- к каким элементам (**-s**, **-p**, **-d**, **-f**) он принадлежит
- его степень окисления в высшем оксиде и характер свойств этого оксида.

Напишите электронную формулу, отражающую порядок распределения электронов по орбиталям в атоме этого элемента.

2. Определите вид химической связи и степени окисления элементов в следующих соединениях.

**OF<sub>2</sub>, H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>, Cl<sub>2</sub>, CaBr<sub>2</sub>, KOH, PCl<sub>5</sub>, Ba**

3. Изобразите схему образования связи в молекулах:

