**Задание для обучающихся с применением дистанционных образовательных технологий и электронного обучения**

**Дата** 30.04.2020

**Группа** Эм-18

**Учебная дисциплина** (Междисциплинарный курс) Химия

**Тема занятия** Дифференцированный зачет

**Форма** Тестовое задание

**Условия проведения зачета:**

Тест состоит из 20 заданий (вопросов):

- 19 заданий с выбором ответа из 4-х;

- 1 задание на установление соответствия между множествами;

Время тестирования – 45 минут.

Тестирование проводится в Googl классе.

Критерии оценки: за каждый верный ответ на вопрос тестового задания ставится 1 балл. За неверный ответ ставится 0 баллов.

Оценивание осуществляется по сопоставлению с эталоном ответов.

Преподаватель проводит сравнение проявленных признаков с эталоном и оценивание каждого признака по оценочной шкале с последующим переводом результата в балльную систему.

Оценка результатов промежуточной аттестации производится в соответствии с универсальной шкалой:

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Процент результативности (правильных ответов) | Кол-во баллов | Качественная оценка индивидуальных образовательных достижений |
| балл (отметка) | вербальный аналог |
| 90 ÷ 100 | 18-20 | 5 | отлично |
| 80 ÷ 89 | 16-17 | 4 | хорошо |
| 70 ÷ 79 | 14-15 | 3 | удовлетворительно |
| менее 70 | 0-13 | 2 | неудовлетворительно |

**Содержание занятия:**

**Тестовое задание**

**Выберите один правильный ответ (задания 1-3, 5-20), в задании 4 установите соответствие между множествами.**

1.Число электронов внешнего электронного слоя для атома кислородаравно:

А) 2;Б) 4;В) 6;Г) 8;

2.Из молекул состоят кристаллы...

А) сахара; Б) соли; В) алмаза; Г) серебра;

3.Оцените правильность суждений о связи между строением и свойствами вещества.

А. Если между частицами в кристалле прочная химическая связь, то вещество легко испаряется.

Б. Все газы в твердом состоянии имеют молекулярное строение.

 А) верно только А

 Б) верно только Б

 В) верны оба суждения

 Г) оба суждения неверны

4. Установите соответствие между формулой вещества и классом (группой) неорганических соединений, к которому оно принадлежит:

|  |  |
| --- | --- |
| 1) Cr(OH)2 2) Р2О53) NO 4) KClO3  | А) амфотерный оксидБ) основаниеВ) кислотный оксидГ) средняя сольД) несолеобразующий оксид |

5.Верны ли следующие суждения о свойствах концентрированной серной кислоты?

 А. Серная кислота обугливает органические вещества, отнимая от них воду.

 Б. Попадание кислоты на кожу приводит к тяжелым ожогам.

А) верно только А

Б) верно только Б

В) верны оба суждения

Г) оба суждения неверны

6. Степень окисления хрома в соединении KCrO2 равна:

А) +1; Б) +2; В) +3; Г) +6;

7. Краткое ионное уравнение реакции Cu2+ + S2- = CuS соответствует взаимодействию:

А) меди с серой

Б) гидроксида меди(II) с сероводородной кислотой

В) сероводородной кислоты с хлоридом меди(II)

Г) сульфида натрия с хлоридом меди(II)

8. Схема превращений Э → Э2О3 → Э(ОН)3 соответствует генетическому ряду:

А) натрий → оксид натрия → гидроксид натрия

Б) алюминий → оксид алюминия → гидроксид алюминия

В) кальций → оксид кальция → гидроксид кальция

Г) азот → оксид азота(V) → азотная кислота

9. Химическое равновесие в системе CO2(г) + С(тв) ↔ 2СО(г)  - Q сместится вправо при:

А) повышении давления

Б) понижении температуры

В) повышении концентрации СО

Г) повышении температуры

10. Найти массу хлорида натрия в граммах, необходимого для приготовления 100г 20% раствора

А) 20г; Б) 5г; В) 10г; Г) 50г;

11. Вещества одинакового состава и с различными свойствами называют:

А) изомерами

Б) изотопами

В)гомологами

Г) аналогами

12. Какому классу углеводородов соответствует формула CnH2n+2?

А) алкинам; Б) алкенам; В) аренам; Г) алканам;

13. Формула алкана, реагирующего с кислородом при полном сгорании в

 объемном соотношении 1:5, соответствует:

А) C2H6;Б) CH4 ;В) C4H10;Г) C3H8;

14. Углеводороды с двумя двойными связями называют:

А) двойными; Б) диполями; В) димерными; Г) диеновыми;

15. Метанол (метиловый спирт) является жидкостью при нормальных условиях, а не газом, вследствие:

А) его низкой молекулярной массы

Б) хорошей растворимости в вод

В)водородной связи между молекулами

Г) диссоциации спиртов

16. Реакция "серебряного зеркала" является качественной для:

А) формальдегида

Б) уксусной кислоты

В) этилового спирта

Г) фенола

17. Подсолнечное масло является...

 А) сложным эфиром; Б) формалином; В) многоатомным спиртом; Г) углеводом;

18. Растворы аминокислот имеют нейтральную среду, если:

 А) количество карбоксильных групп больше количества аминогрупп

 Б) количество карбоксильных групп равно количеству аминогрупп

 В) количество карбоксильных групп меньше количества аминогрупп

 Г) карбоксильных групп нет в составе аминокислот

19. Какое из веществ оказывает на организм человека наркотическое действие ?

А) С2H5OH; Б) CH3COOH; В) HCHO; Г) С6Н12О6;

20. Для получения синтетического каучука можно использовать вещество, формула которого:

А) СН3 – СН2 – СН2 – СН3

Б) СН2 = СН - СН2  - СН3

В) СН3 – СН = СН – СН3

Г) СН2 = СН – СН = СН2

**Форма отчета.**

Сделать фото выполненного теста.

 **Срок выполнения задания** 30.04.2020.

**Получатель отчета** WhatsApp gj yjvthe 8(900) 208-34-41или на электронную почту birychevaTN@yandex.ru