|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Рассмотрено на заседании ЦМК естественнонаучных и математических дисциплин  Председатель\_\_\_\_\_\_\_\_/А.А.Жданова  «\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2020г. |  | Утверждаю  Начальник методического отдела  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_О.А. Карюкина |

**КОНТРОЛЬНЫЙ СРЕЗ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ**

**за январь-март 2020г.**

Специальность 19.02.10 Технология продукции общественного питания, 35.02.07 Механизация сельского хозяйства, 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов, 35.01.13 Тракторист-машинист сельскохозяйственного производства.

Учебная дисциплина ОУД.11 Химия

Время выполнения тестового задания 25 мин. Выбрать правильные ответы из предложенных.

**ВАРИАНТ 1**

1. Из приведенных ниже процессов к физическим относятся:

а) горение угля б) электролиз воды

в) гидролиз крахмала г) получение «сухого льда» при охлаждении и одновременном сжатии углекислого газа

2. Чему равен заряд электрона в условных единицах:

а) +1 б) -1 в) 0 г) +2

3. Молекулярная масса воды равна:

а) 28 б) 18 в) 33 г) 14

4. Какие смеси относят к гомогенным:

а) вода+сахар б) вода+мел в) вода+масло г) песок+мел

5) Валентность равную трем имеет:

а) литий б) кальций в) алюминий г) магний

6) Количество вещества выражается:

а) моль б) г в) л/моль г) г/моль

7) Закон Авогадро формулируется:

а) масса всех веществ, которые вступили в реакцию, равна массе всех продуктов реакции

б) каждое чистое вещество имеет постоянный качественный и количественный состав, который не зависит от способа получения вещества

в) в равных объемах различных газов при одинаковых внешних условиях содержится одинаковое число молекул

г) свойства элементов и их соединений находится в периодической зависимости от заряда ядра атома, или порядкового номера элемента.

8) Молярный объем газов при нормальных условиях равен:

а) 22,4 б) 3,14 в) 8,31 г) 6,02

9) Химический символ элемента хрома это:

а) CI б) Ca в) Cr г) Co

10) Частица, являющаяся химически делимой это:

а) протон б) молекула в) электрон г) нейтрон

11) Сколько молей составляет 8г кислорода О2 :

а) 32 б) 24,5 в) 1,25 г) 0,25

12) В каком ряду перечислены два сложных и одно простое вещество?

а) кислород, азот, вода б) хлор, аммиак, углекислый газ

в) водород, бром, углерод г) алмаз, оксид кремния(IV), медь

13) Какова единица измерения относительной молекулярной массы?

а) г б) г/моль в) а.е.м. г) это безразмерная величина

14) Чем отличаются атомы изотопов одного элемента?

а)числом протонов б)числом нейтронов в)числом электронов г)зарядом ядра

15) Какой из указанных неметаллов образует двухатомную молекулу?

а) фосфор б)кислород в) криптон г) кремний

16) В каком соединении степень окисления атома азота равна +3?

а)HNO2 б) NH3 в) NO2 г)Ca3 N2

17) В какой молекуле существует неполярная ковалентная связь:

а) Н2О б) О2  в) СО2 г) К2О

18) Сколько групп в периодической системе?

а) 7 б) 8 в) 9 г)10

19) Чему равно число нейтронов в атоме 31Р?

а) 31б) 16в) 15г) 46

20) Какой элемент имеет постоянную степень окисления +1?

а)1Hб) 3Liв**)** 9Cuг)47Ag

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Рассмотрено на заседании ЦМК естественнонаучных и математических дисциплин  Председатель\_\_\_\_\_\_\_\_/А.А.Жданова  «\_\_»\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_2020г. |  | Утверждаю  Начальник методического отдела  \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_О.А. Карюкина |

**КОНТРОЛЬНЫЙ СРЕЗ РЕЗУЛЬТАТОВ ОБУЧЕНИЯ**

**за январь-март 2020г.**

Специальность 19.02.10 Технология продукции общественного питания, 35.02.07 Механизация сельского хозяйства, 23.02.07 Техническое обслуживание и ремонт двигателей, систем и агрегатов, 35.01.13 Тракторист-машинист сельскохозяйственного производства.

Учебная дисциплина ОУД.11 Химия

Время выполнения тестового задания 25 мин. Выбрать правильные ответы из предложенных.

**ВАРИАНТ 2**

1) Чему равен заряд нейтрона в условных единицах:

а) +1 б) -1 в) 0 г) +2

2) Какие смеси являются гетерогенными?

а) воздух б) сахар + вода в) вода + масло г) вода + кислота

3) Какой элемент имеет постоянную валентность?

а) медь б) железо в) хлор г) фтор

4) Укажите единицу молярной массы:

а) г б) моль-1  в) л/моль г) г/моль

5) Чему равна молекулярная масса серной кислоты?

а) 36,5 б) 98 в) 63 г) 128

6) Какие значения принимает магнитное квантовое число для орбиталей d-подуровня?

а)0,1, 2б)**-**2, -1, 0, +1, +2в) -1, 0, +1г)1, 2, 3

7) Какой из указанных металлов является щелочным?

а) Caб)K в)Cuг) Со

8) Какие электронные конфигурации атомов невозможны?

а)1s22s22p5б)1s22s22p63s3в) 1s22s22p63s23p2г)1s22s22p63s23p64s23d1

9) Закон сохранения массы формулируется:

а) масса всех веществ, которые вступили в реакцию, равна массе всех продуктов реакции

б) каждое чистое вещество имеет постоянный качественный и количественный состав, который не зависит от способа получения вещества

в) в равных объемах различных газов при одинаковых внешних условиях содержится одинаковое число молекул

г) свойства элементов и их соединений находится в периодической зависимости от заряда ядра атома, или порядкового номера элемента.

10) Чему равно массовое число атома?

а) числу протонов в атоме б) числу нуклонов в атоме

в) числу нейтронов атоме г) числу электронов в атоме

11) Чему равно число орбиталей на f- подуровне

а) 1 б) 3 в) 5 г) 7

12) В какой молекуле существует полярная ковалентная связь:

а) Н2О б) О2 в) I2 г) CI2

13) Определите массу 5 моль углерода

а) 35 б) 60 в) 45 г) 55

14) Сколько энергетических уровней у атома азота

а) 1 б) 2 в) 3 г)4

15) Самая слабая кристаллическая решетка это:

а) молекулярная б) ионная в) атомная г) металлическая

16) Вещества с атомной кристаллической решеткой…

а) легкоплавки б) тугоплавки

в) летучи г) легко подвергаются электролитической диссоциации в растворах

17) Что показывает химическая формула H2SO4?

а) порядок связывания атомов в молекуле б) относительную атомную массу серной кислоты

в) качественный и количественный состав серной кислоты г) пространственное строение молекулы серной кислоты

18) Химический символ элемента магния это:

а) Mo б) Mn в) Mg г) Mt

19) Кто открыл периодический закон

а) Ж. Пруст б) Д.И. Менделеев в) А. Лавуазье г) Авогадро

20) Для какого вещества объем 1 моль при н.у. равен 22,4 л ?

а) вода б) иод в) кислород г) сера