**Проверочный тест № 1 по химии для 10 медико-биологических классов**

**ОБРАЗЕЦ**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| № | Задание | Ответ |
| 1 | Определите, атомы каких из указанных в ряду элементов имеют в основном состоянии два неспаренных электрона1) O 2) Zn 3) Cl 4) C 5) Be | 14 |
| 2 | Определите, анионы каких из указанных в ряду элементов имеют электронную конфигурацию аргона.1) Mg 2) Cl 3) Ca 4) S 5) Br  | 24 |
| 3 | Из предложенного перечня выберите два типа химических связей, которые реализуются в сульфате калия.1) ковалентная неполярная2) ковалентная полярная3) ионная4) металлическая5) водородная | 23 |
| 4 | В навеске нитрата аммония массой 20 г масса атомов азота (в г) равна 1) 3,5 2) 7,0 3) 8,5 4) 10,0 5) 10,5 | 2 |
| 5 | В некоторой порции аммиака содержится 2,41·1023 молекул. Объем этой порции аммиака (в л, при н.у.) равен 1) 2,24 2) 3,36 3) 4,48 4) 8,96 5) 11,2 | 4 |
| 6 | Установите соответствие между формулой вещества и классом/группой,к которому(-ой) это вещество принадлежит.

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА  | КЛАСС/ГРУППА |
| А) NH4NO3   | 1) кислотный оксид |
| Б) Mn2O7  | 2) амфотерный оксид |
| В) Cr2O3 | 3) кислая соль |
|  | 4) средняя соль |

 | А-4Б-1В-2 |
| 7 | Установите соответствие между формулой вещества и классом/группой,к которому(-ой) это вещество принадлежит.

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА  | КЛАСС/ГРУППА |
| А) СН4 | 1) спирт  |
| Б) СН3СООН  | 2) кислота |
| В) СН2=СН2 | 3) предельный углеводород |
|  | 4) непредельный углеводород |

 | А-3Б-2В-4 |
| 8 | Соединение СH2 = CH – CH = CH2относится к гомологическому ряду, общая формула которого 1) СnH2n 2) СnH2n-2 3) СnH2n-4 4) СnH2n-6 5) СnH2n+2 | 2 |
| 9 | Установите соответствие между формулой вещества и его изомером

|  |  |
| --- | --- |
| ВЕЩЕСТВО | ИЗОМЕР |
|  |  |
|  |  |
|  |
|  |

 | А-3Б-1 |
| 10 | Установите соответствие между формулой вещества и его гомологом

|  |  |
| --- | --- |
| ВЕЩЕСТВО | ГОМОЛОГ |
|  |  |
|  |  |
|  |
|  |

 | А-2Б-3 |
| 11 | Для метана характерно:1) sp3-гибридизация атома углерода2) природным источником получения является нефть3) является газом с резким характерным запахом4) вступает в реакции замещения5) вступает в реакции присоединения | 14 |
| 12 | Массовая доля углерода в углеводороде равна 80%. Определите молекулярную формулу углеводорода.1) СН4 2) С2Н6 3) С2Н4 4) С3Н6 5) С2Н2 | 2 |