**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 электрона  1) 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 неполярная  2) ковалентная полярная  3) ионная  4) металлическая  5) 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-4  Б-1  В-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-3  Б-2  В-4 |
| 8 | Соединение СH2 = CH – CH = CH2  относится 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-3  Б-1 |
| 10 | Установите соответствие между формулой вещества и его гомологом   |  |  | | --- | --- | | ВЕЩЕСТВО | ГОМОЛОГ | |  |  | |  |  | |  | |  | | А-2  Б-3 |
| 11 | Для метана характерно:  1) sp3-гибридизация атома углерода  2) природным источником получения является нефть  3) является газом с резким характерным запахом  4) вступает в реакции замещения  5) 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 |