Предмет: Химия

Класс: 9

Тема теста: Подгруппа углерода

1. Число электронов на внешнем энергетическом уровне у атомов углерода и кремния:

а) 3

б) 4

 в) 5

 г) 6

1. Самое твердое вещество, найденное в природе:

а) алмаз

 б) графит

в) уголь

г) речной песок

1. Второй по распространенности элемент в земной коре:

а) углерод

б) кислород

в) кремний

г) алюминий

1. Формула угарного газа :

а) NO

б) СО

 в) СО2

 г) SiO2

1. Тип кристаллической решетки графита:

а) молекулярная

б) атомная

в) ионная

г) металлическая

1. Вид химической связи в оксиде кремния:

а) ковалентная полярная

б) ковалентная неполярная

в) металлическая

г) ионная

1. К аллотропным модификациям углерода не относится:

а) карбин

б) фуллерен

в) алмаз

г) озон

1. Качественная реакция на карбонат-ион:

а) СаCO3+2HСl=H2O+CO2+CaCl2

б) Na2CO3 + 2КСl=2NaCl+K2CO3

в) K2CO3+2NaOH=2KOH+ Na2CO3

г) СО2+СаО=СаСО3

1. Выберите самую слабую среди перечисленных кислоту:

а) НCl

б) Н2СО3

в) H2SiO3

г) HNO3

1. Газ, который является сильным ядом:

а) угарный газ

б) углекислый газ

в) оксид кремния

г) оксид водорода

Ключи:

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 | 10 |
| б | а | в | б | б | а | г | а | в | а |

Автор: Фуфаева Ольга Васильевна, учитель химии и физики

Место работы: Муниципальное бюджетное общеобразовательное учреждение «Каменская средняя школа Мезенского района»