Приложение №1.

Тест.

1. Электронная формула 1S2 2S2 2Р6 3S2 3Р2 соответствует атому:

А) Кислорода

Б) кремния

В) углерода

Г) фосфора

2. При сжигании алмаза и графита образуются:

А) СО2 и SiO2

Б) SiO2 и СО2

В) SiO2 в обоих случаях

Г) СО2 в обоих случаях

 3. Неметаллические свойства наиболее сильно выражены у следующего элемента:

А) бора

Б) углерода

В) кремния

Г) алюминия

4.Степень окисления кремния в соединениях СО2 и СН4 равна соответственно:

А) 2 и 4

Б) +2 и -4

В) +4 и -4

Г) -4 и +4

5.Химическая связь в молекуле угарного газа:

А) ковалентная полярная

Б) ковалентная неполярная

В) ионная

Г) металлическая

6. В реакциях:

С + 2СиО =СО2 +2Си

3С + 4АL = АL4С3

А) окислителем

Б) восстановителем

В) в первой реакции окислителем, а во второй – восстановителем

Г) в первой реакции восстановителем, а во второй - окислителем

7. Химическая формула графита

А) С

Б) С70

В) Si

Г) С60

8.Углекислый газ выделяется:

А) При разложении угольной кислоты

Б) в результате реакции карбонатов с кислотами

В) при нагревании гидрокарбоната натрия

Г) во всех случаях

9. Сокращенное ионное уравнение:

2Н+ + СО32- = Н2О + СО2

соответствуют реакции:

А) соляной кислоты и едкого натра

Б) соляной кислоты и карбоната натрия

В) соляной кислоты и оксида натрия

Г) серной кислоты и гидроксида натрия

10. Реакция карбоната натрия и соляной кислоты идет потому, что в результате реакции образуется:

А) нерастворимое вещество

Б) газообразное вещество

В) растворимое вещество

 Г) реакция не идет

Ответы: 1. Б, 2 Г, 3. Б, 4Г, 5. А, 6 Г, 7. А, 8 Г, 9. Б, 10 Б.