***Тестирование за 1 полугодие 11 класс***

***Вариант 1***

**Часть 1. Выберите ответ на вопрос**

**1.** Атому аргона в основном состоянии соответствует состав

а) 18р+ + 16n0 в) 18р+ + 20n0

б) 18р+ + 22n0 г) 18р+ + 18n0

**2.** У элементов подгруппы углерода с увеличением атомного номера уменьшается

а) атомный радиус в) число валентных электронов в атомах

б) заряд ядра атома г) электроотрицательность

**3.** Амфотерным оксидом является

а) NO б) ZnO в) MgO г) CO

**4.** Веществом с ковалентной полярной связью является

а) О3 б) NaBr в) NH3 г) MgCl2

**5.** Веществом с ионной связью является

а) CaF2 б) Cl2  в) NH3 г) SO2

**6.** Металлическая химическая связь образуется между

а) ионами в) ионами металла и электронами

б) атомами г) электронами

**7.** Вещества, между иолекулами которых имеется водородная связь

а) С2Н5ОН, H2О б) I2, H2 в) NaCl, BaCl2 г) Fe, Cu

**8.** Кристаллическая решетка графита

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

**9.** Тип реакции получения полиэтилена из этилена

а) замещения в) полимеризации

б) поликонденсации г) обмена

**10.** Волокно, из которого изготавливают искусственный шелк

а) ацетатное б) капрон в) лавсан г) энант

**11.** В 80 г воды растворили 20 г соли. Массовая доля соли в полученном растворе равна:

а) 40% б) 25% в) 20% г) 10%

**12.** Газ, имеющий наибольшую относительную молекулярную массу

а) аммиак б) озон в) углекислый газ г) этилен

**13.** Газообразное вещество, в молекуле которого имеется тройная связь

а) азот б) аммиак в) водород г) этилен

***Тестирование за 1 полугодие 11 класс***

***Вариант 2***

**Часть 1. Выберите ответ на вопрос**

**1.** Число электронов в ионе железа Fe+2 равно

а) 54 б) 28 в) 58 г) 24

**2.** Наименьший атомный радиус имеет

а) натрий в) алюминий

б) магний г) кремний

**3.** Амфотерные свойства не проявляет гидрооксид

а) бериллия б) лития в) алюминия г) цинка

**4.** Веществом с ковалентной неполярной связью является

а) О3 б) NaBr в) NH3 г) MgCl2

**5.** В молекуле сульфида серы К2S химическая связь

а) водородная в) ковалентная полярная

б) ковалентная неполярная г) ионная

**6.** Металлическая химическая связь образуется между атомами

а) кислорода б) водорода в) железа г) фтора

**7.** В молекуле воды Н2О химическая связь между молекулами

а) водородная в) ковалентная полярная

б) ковалентная неполярная г) ионная

**8.** Кристаллическая решетка льда

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

**9.** Группа органических соединений, среди представителей которой нет полимеров

а) белки в) жиры

б) нуклеиновые кислоты г) углеводы

**10.** Природное волокно животного происхождения

а) джут б) пенька в) шелк г) хлопок

**11.** Массовая доля меди ὡ (Cu) в оксиде меди (II) равна

а) 40% б) 50% в) 60% г) 80%

**12.** Для обнаружения кислорода можно использовать:

а) бромную воду в) хлороводород

б) тлеющую лучинку г) известковую воду

**13.** Газы, которые способом вытеснения воздуха собирают в сосуд, расположенный вверх дном

а) аммиак и кислород в) этилен и углекислый газ

б) метан и водород г) озон и угарный газ

**Часть 2. Выполните задания**

**14.** Восстановительные свойства металлов одной подгруппы с уменьшением порядкового номера ...

**15. Установите соответствие между строением атомных ядер и строением электронных оболочек атомов.**

1) 6р+ + 6n0 A) 1s22s22p5

2) 9р+ + 10n0 Б) 1s22s22p4

3) 8р+ + 8n0 В) 1s22s22p2

**16.** Верны ли следующие суждения о свойствах кислорода и серы?

А. Максимальная валентность этих элементов равна номеру группы.

Б. При взаимодействии с водородом степень окисления кислорода и серы -2.

**17.** Фосфин (РH3) – вещество с ... связью.

**18.** Химическая связь между молекулами хлорида калия ...

**19.** Рассчитайте объем (н.у.) оксида углерода (IV), который выделится при термическом разложении 500 г карбоната магния, содержащего 10% некарбонатных примесей.

**Часть 2. Выполните задания**

**14**. Восстановительные свойства металлов одного периода с увеличением порядкового номера ...

**15**. Установите соответствие между формулой высшего оксида и атомным номером элемента.

1. R2O А) 14

2. RO2 Б) 16

3. RO3 В) 3

**16**. Верны ли следующие суждения об элементах IIА группы?

А. Барий более активный металл, чем магний.

Б. Основной характер оксидов ВаО → СаО → МgО ослабевает.

**17.** Аммиак (NH3) – вещество с ... связью.

**18.** Химическая связь между молекулами хлорида лития ...

**19.** Рассчитайте объем (н.у.) оксида углерода (IV), который выделится при термическом разложении 600 г известняка, содержащего 20% некарбонатных примесей.

**Ответы**

**Вариант1**

1. Б 2. Г 3. Б 4. В 5. А 6. В 7. А 8. В

9. В 10. А 11. В 12. В 13.А 14. уменьшаются

15. 1-В; 2-А; 3-Б 16. Верны оба суждения 17. Ковалентной полярной

18. Ионная 19. V(CO2) = 107,52 л.

**Вариант 2**

1. Г 2. Г 3. Б 4. А 5. Г 6. А 7. А 8. Б

9. В 10. В 11. Г 12. Б 13. Б 14. уменьшаются

15. 1-В; 2-А; 3-Б 16. Верно только Б 17. Ковалентной полярной

18. Ионная 19. V(CO2) = 120,0 л