*Приложение 3.*

Кырлан З.В. 272-976-523

**Тест**

**Вариант 1**

1. Электронная формула атома кремния:
2. 1s22s22p4
3. 1s22s22p2
4. 1s22s22p63s23p4
5. 1s22s22p63s23p2
6. Внешнему энергетическому уровню атома углерода соответствует электронная формула:
7. 2s22p2
8. 3s23p2
9. 2s22p4
10. 3s23p4
11. Общая электронная формула внешнего энергетического уровня атомов элементов IVА – группы:
12. ns2np2
13. ns2np3
14. ns2np4
15. ns2
16. Определите степени окисления углерода в соединениях: CS2, CH4, CCl4.
17. Исключите «лишнее» вещество: CO2, CCl4, SiC.

**Вариант 2**

1. Электронная формула 1s22s22p2 соответствует атому:
2. Sn
3. Ge
4. Si
5. C
6. Число энергетических уровней и число электронов на внешнем энергетическом уровне атома углерода равны соответственно:
7. 2 и 2
8. 4 и 4
9. 2 и 4
10. 4 и 2
11. Электронная формула внешнего энергетического уровня атома олова:
12. 5s25p2
13. 4s24p2
14. 5s25p4
15. 4s24p4
16. Определите степени окисления углерода в соединениях: Be2C, CO, Al4C3.
17. Исключите «лишнее» вещество: CS2, CaC2, CO2.