**10 экз.**

**Тест проверочный 1**

**1) Вставьте слова, пропущенные в тексте.  
Атомы \_\_\_\_ в отличие от атомов \_\_\_\_ легко принимают наружные электроны, являются \_\_\_\_**

**2) Вставьте слова , пропущенные в тексте.  
Неметаллические свойства элементов с увеличением порядкового номера в периодах \_\_\_\_  
В группах неметаллические свойства элементов \_\_\_\_**

**3) Пользуясь периодической таблицей, запишите молекулярные формулы высших кислородных соединений неметаллов III периода. Как будет изменяться кислотный характер?**  
4) Запишите формулы водородных соединений элементов VII А группы. Как изменяются кислотные свойства с увеличением порядкового номера элемента?

5) Водород занимает в периодической таблице два места: в I А группе и в VII А группе. Запишите молекулярные формулы водородных соединений Na, K, Cl, F.

**6) Какую высшую степень окисления имеют следующие элементы?**

|  |  |
| --- | --- |
| **Азот** |  |
| **Хлор** |  |
| **Сера** |  |
| **Кремний** |  |

7) Определите, окислителем или восстановителем является сера в следующих реакциях:

H2+S=H2S  
S —

2SO2 + O2 → 2SO3S —

**8) Наиболее ярко выраженные неметаллические свойства проявляет вещество, образованное из атомов, в которых число электронов во внешнем электронном слое равно\_\_\_\_.**

**• 4   • 5   • 6   • 7**

**9) Наиболее электроотрицательными являются атомы…..**

**• серы   • фосфора   • кремния   • хлора**

**10) Типичному неметаллу соответствует следующая схема распределения электронов по электронным слоям:**

* **2, 1**
* **2, 8, 2**
* **2, 8, 7**