

**ТЕСТ 2. Периодический закон
и периодическая система химических
элементов Д.И. Менделеева**

Вариант 1

1. Верны ли следующие утверждения?

А. Свойства химических элементов и образованных ими веществ находятся в периодической зависимости от числа электронов на внешнем уровне атома.

Б. Период — это горизонтальный ряд химических элементов, начинающийся щелочным металлом и заканчивающийся инертным газом.

- 1) верно только А 3) верно А и Б
2) верно только Б 4) неверно А и Б

2. Главной характеристикой атома является

- 1) число протонов
2) порядковый номер
3) заряд ядра
4) число электронов на внешнем уровне

3. Распределение электронов по уровням

2; 8; 5

соответствует химическому элементу, формула водородного соединения которого имеет вид:

- 1) HR 2) H_2R 3) H_3R 4) H_4R

4. Водородное соединение химического элемента имеет вид H_2R . Укажите формулу высшего оксида этого химического элемента.

- 1) RO 2) RO_2 3) R_2O_3 4) RO_3

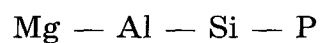
5. Наиболее ярко выраженные неметаллические свойства проявляет

- 1) Se 2) C 3) Si 4) Cl

6. Высшая степень окисления атомов элементов в главной подгруппе сверху вниз

- 1) увеличивается
2) уменьшается
3) не изменяется
4) изменяется периодически

7. Элементы ряда



- 1) во всех соединениях проявляют только положительные степени окисления
2) расположены в порядке уменьшения атомного радиуса
3) образуют кислоты
4) расположены в порядке уменьшения числа электронов на внешнем уровне

8. Число электронов, недостающих до завершения внешнего энергетического уровня атома фтора:

- 1) 1 3) 5
2) 3 4) 7