**Сетевая школа. Предмет химия. 9 класс. Желаю удачи.**

**1. Задание**

Элементы кис­ло­род и фтор имеют одинаковое……

1) общее число электронов

2) число за­вер­шен­ных энер­ге­ти­че­ских уровней

3) число элек­тро­нов на внеш­нем уровне

4) число про­то­нов в ядре

**2. Задание**

Число электронов во внешнем электронном слое атома, ядро которого содержит 10 протонов, равно

1) 8

2) 2

3) 6

4) 4

**3. Задание**

Сколько элек­тро­нов находится во внеш­нем электронном слое атома, в ядре ко­то­ро­го 14 протонов?

1) 2

2) 4

3) 8

4) 14

**4. Задание**

Химическому элементу, степень окисления которого в высшем оксиде +6, соответствует схема распределения электронов в атоме:

1) 2, 8, 6

2) 2, 8, 8, 2

3) 2, 8, 3

4) 2, 6

**5. Задание**

Элемент имеет три элек­тро­на на 2-м энер­ге­ти­че­ском уровне. По­ряд­ко­вый номер эле­мен­та —

1) 3

2) 5

3) 7

4) 13

**6. Задание**

Химический элемент, в атомах которого распределение электронов по слоям: 2, 8, 4, образует водородное соединение:

1) СН4

2) NH3

3) SiH4

4) H2S

**7. Задание**

Какие два эле­мен­та имеют оди­на­ко­вое число элек­тро­нов на внеш­нем уровне?

1) Be и B

2) B и Al

3) O и F

4) Na и CL

**8. Задание**

Схема строения электронных оболочек соответствует атому химического элемента

1) 2-го периода VIIA группы

2) 5-го периода VIIA группы

3) 2-го периода VA группы

4) 5-го периода IIА группы