

Тест по химии
Характеристика химического элемента
по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева
для 9 класса

1. Какой элемент находится в таблице под атомным номером 16, в 6 группе и 3 периоде?
 - 1) кислород
 - 2) сера
 - 3) селен
2. Каков заряд ядра атома серы?
 - 1) +32
 - 2) +16
 - 3) -16
3. Сколько электронов содержится на внешнем энергетическом уровне атома серы?
 - 1) 6
 - 2) 16
 - 3) 32
4. Сильнее какого неметалла в 6 группе является сера?
 - 1) селен
 - 2) кислород
 - 3) хлор
5. Какова максимальная положительная степень окисления серы?
 - 1) +4
 - 2) +6
 - 3) +5
6. Какова отрицательная степень окисления серы?
 - 1) -6
 - 2) -4
 - 3) -2
7. Какой высший оксид образует сера?
 - 1) SO_2
 - 2) SO_3
 - 3) SO_2Cl_2
8. Какое летучее водородное соединение образует сера?
 - 1) HS
 - 2) HS_3
 - 3) H_2S
9. Какова формула высшего гидроксида для серы?
 - 1) H_2S
 - 2) H_2SO_3
 - 3) H_2SO_4
10. Какой элемент в 6 группе сильнее серы проявляет неметаллические свойства?
 - 1) селен
 - 2) кислород
 - 3) азот

Ответы на тест по химии
Характеристика химического элемента
по его положению в Периодической системе Д.И. Менделеева
для 9 класса

1-2
2-2
3-1
4-1
5-2
6-3
7-2
8-3
9-3
10-2