

**Карточка участника урока по химии «Периодическая система
химических элементов Д. И. Менделеева»**

Фамилия Имя _____

Проверка изученного материала

Тест "Строение атома" и Строение электронных оболочек" 1 вариант

1. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне у атома бора:
а) 2 б) 3 в) 5 г) 11
2. Сколько максимально электронов может находиться на 2 энергетическом уровне:
а) 8 б) 2 в) 32 г) 18
3. Сколько электронов в атоме фтора:
а) 2 б) 7 в) 9 г) 19
4. Сколько энергетических уровней в атоме серы:
а) 3 б) 6 в) 16 г) 32
5. Чему равно число протонов в атоме кремния:
а) 3 б) 4 в) 14 г) 28
6. Сколько нейтронов в атоме кислорода:
а) 16 б) 8 в) 32 г) 7

Ответы	Алгоритм оценивания
1 вариант: 1...2...3...4...5...6...	6 правильных ответов – «5» 5 правильных ответов – «4» 3-4 – «3»

Изучение нового материала

Строение периодической системы

Периодическая система по горизонтали состоит из:

Период - _____

Номер периода _____

величины	Изменение в периоде
Порядковый номер	
Радиус атома	
Число энергетических уровней	
Число электронов на внешнем уровне	
Металлический свойства	
Неметаллические свойства	

Периодическая система по вертикали состоит из:

Группы -

Номер группы показывает _____

величины	Изменение в главной подгруппе
Порядковый номер	
Радиус атома	
Число энергетических уровней	
Число электронов на внешнем уровне	
Металлический свойства	
Неметаллические свойства	

Схемы строения атомов элементов № 11,17,18,3,19

Самостоятельная работа

1 вариант

Задание 1. Определить период, группу, подгруппу, порядковый номер элементов

Кислород: период _____, группа _____ подгруппа _____,
порядковый номер _____

Калий: период _____, группа _____, подгруппа _____,
порядковый номер _____

Задание 2. Сравнить металлические свойства элементов, поставив знак больше или меньше.

а) Al Na; б) O S; в) P As; г) Ca Mg

Критерии - 11-12 баллов "5", 9-10 баллов "4", 8 баллов "3".

**Карточка участника урока по химии «Периодическая система
химических элементов Д. И. Менделеева»**

Фамилия Имя _____

Проверка изученного материала

Тест "Строение атома" и Строение электронных оболочек" 2 вариант

1. Сколько электронов находится на внешнем энергетическом уровне в атоме азота:
а) 2 б) 5 в) 7 г) 14
2. Сколько максимально электронов может находиться на 1 энергетическом уровне:
а) 8 б) 2 в) 32 г) 18
3. Сколько электронов в атоме углерода:
а) 6 б) 12 в) 4 г) 2
4. Сколько энергетических уровней в атоме алюминия:
а) 26 б) 27 в) 13 г) 3
5. Чему равно число протонов в атоме магния:
а) 3 б) 24 в) 12 г) 2
6. Сколько нейтронов в атоме натрия:
а) 11 б) 12 в) 23 г) 1

Ответы	Алгоритм оценивания
2 вариант: 1...2...3...4...5...6...	6 правильных ответов – «5» 5 правильных ответов – «4» 3-4 – «3»

Изучение нового материала

Строение периодической системы

Периодическая система по горизонтали состоит из:

Период - _____

Номер периода: _____

величины	Изменение в периоде
Порядковый номер	
Радиус атома	
Число энергетических уровней	
Число электронов на внешнем уровне	
Металлический свойства	
Неметаллические свойства	

Периодическая система по вертикали состоит из:

Группа -

Номер группы : _____

величины	Изменение в главной подгруппе
Порядковый номер	
Радиус атома	
Число энергетических уровней	
Число электронов на внешнем уровне	
Металлический свойства	
Неметаллические свойства	

Схемы строения атомов элементов № 11,17,18,3,19

Самостоятельная работа

2 вариант

Задание 1. Определить период, группу, подгруппу, порядковый номер элементов

Углерод: период _____, группа _____ подгруппа _____, порядковый номер _____

Сера: период _____, группа _____, подгруппа _____, порядковый номер _____

Задание 2. Сравнить неметаллические свойства элементов, поставив знак больше или меньше.

а) S Cl; б) O S; в) P Al; г) Ca Mg

Критерии - 11-12 баллов "5", 9-10 баллов "4", 8 баллов "3".