Тема урока:

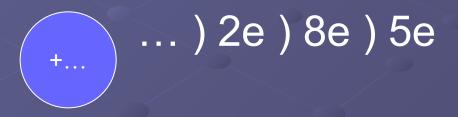
Обобщение и систематизация знаний по теме: «Строение атома, химическая связь»

Цель урока:

Обобщить и систематизировать знания по теме «Строения атома, химическая связь».

Задание № 1

Определите химический элемент по распределению электронов по энергетическим уровням, дайте его характеристику по положению в периодической системе Д.И. Менделеева.



План

- 1. Название химического элемента
- 2. Химический знак
- 3. Порядковый номер ...
- 4. Относительная атомная масса Ar(...)=
- 5. № периода ...
- 6. № группы, подгруппа...

Фосфор, Р, № 15, Ar(P)=31,Зпериод, V группа, главная подгруппа

Выполните тест

вариант 1	вариант 2
1.В ядре атома алюминия протонов:	1.В ядре атома калия протонов:
а) 26 б) 13 в) 27	а) 19 б) 39 в) 20
2. В ядре атома алюминия нейтронов:	2. В ядре атома калия нейтронов:
а) 27 б) 13 в) 14	а) 19 б) 39 в) 20
3.Электронов в атоме алюминия:	3. Электронов в атоме калия:
а) 26 б) 13 в) 27	а) 19 б) 39 в) 20
4.Число энергетических уровней в атоме	4.Число энергетических уровней в атоме
алюминия:	калия:
а) 3 б) 2 в) 4	а) 1 б) 2 в) 4
5. Число электронов на внешнем уровне	5. Число электронов на внешнем уровне
у атома алюминия:	у атома калия:
а) 3 б) 2 в) 4	а) 1 б) 2 в) 4

вариант 1	вариант 2
1. б	1. a
2. б	2. в
3. б	3. a
4. a	4. в
5. a	5. a

Критерий оценки

Оценка:

- « 5 » за выполненные правильно 5 заданий.
- « 4 » за выполненные правильно 4 заданий.
- « 3 » за выполненные правильно 3 заданий.

NaCl, H₂, HCl, Na, MgS, H₂O, Ca, O₂

Соотнесите тип химической связи и формулы веществ

Ионная связь	
Ковалентная неполярная связь	
Ковалентная полярная связь	
Металлическая связь	

Ионная связь	NaCI, MgS
Ковалентная неполярная связь	H2, O2
Ковалентная полярная связь	HCI, H2O
Металлическая связь	Na, Ca

Работа в тетради на печатной основе

- 1. № 4 ctp 22
- 2. №3 ctp 27
- 3. № 5 (а, б) стр 28
- 4. № 3 (а, б, в) стр 29
- 5. № 3 ctp 37

1.	№ 4 стр 22	Кислород, кремний
2.	№ 3 стр 27	
3.	№ 5 (а, б) стр 28	a) F, CI, Br, I б) Li, Na, K, Rb, Cs
4.	№ 3(а, б, в)стр 29	а) Li 0 б) AL 3+ в) F-
5.	№ 3 стр 37	Кислород

Подведение итогов

- Внесите в таблицу протокола оценки за выполнение каждого задания
- Выведите средний балл.
- Попробуйте оценить собственные знания и умения.
- Мне понятно всё, смогу научить другого. Оценка – 5.
- Я могу объяснить тему при некоторой помощи. Оценка 4.
- Мне сложно разобраться самостоятельно в теме, нужна помощь.
 - Оценка 3.