

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.



...) 2e) 8e) 5e

План

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

Проверка

Фосфор, P, № 15,
Ar (P)=31,
3 период,
V группа,
главная подгруппа

Выполните тест

вариант 1

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

вариант 2

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

Проверка

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

Критерий оценки

Оценка:

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

Проверка

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	

Проверка

Ионная связь	NaCl, MgS
Ковалентная неполярная связь	H ₂ , O ₂
Ковалентная полярная связь	HCl, H ₂ O
Металлическая связь	Na, Ca

Работа в тетради на печатной основе

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

Проверка

1. № 4 стр 22	Кислород, кремний
2. № 3 стр 27	
3. № 5 (а, б) стр 28	а) F, Cl, 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.