

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	 <p>The diagram shows a central silicon atom (Si) bonded to two oxygen atoms (O). Each silicon atom has four valence electrons, and each oxygen atom has six. The silicon atom is represented by a blue circle with four dots around it. The oxygen atoms are represented by blue circles with six dots around each. The silicon atom is bonded to two oxygen atoms, and the two oxygen atoms are bonded to each other, forming a chain. The diagram is drawn with lines and dots on a dark blue background.</p>
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.