

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	 A Lewis structure diagram for silicon dioxide (SiO2). It shows a central silicon atom (Si) double-bonded to two oxygen atoms (O) on the right, and single-bonded to two oxygen atoms on the left. All atoms are represented by blue circles with white outlines. The silicon atom is in the center, and the four oxygen atoms are arranged around it. The double bond is represented by two parallel lines (//) between the silicon and the two oxygen atoms on the right. The single bonds are represented by single lines between the silicon and the two oxygen atoms on the left.
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.