

# Обобщение темы «Строение атома и вещества»

Файзрахманова Зиля  
Салимьяновна

МОБУ Куртлыкульская  
СОШ

МР Караидельский район  
РБ

# Эпиграф урока:

В простых и сложных веществах

Все элементы изучались.

Их сочетания в телах

Веками лишь распознавались.

Сергей Щипачев

# Цели урока:

- *образовательная* - повторить, обобщить и систематизировать знания обучающихся по изученной теме, подготовить их к контрольной работе;
- *развивающая* – развивать умения сравнивать и анализировать теоретические сведения, применять их на практике, делать выводы, развивать логическое мышление;
- *воспитательная* – формировать естественнонаучное мировоззрение, информационную культуру.

# План

1. Строение атома.
2. Типы химической связи.
3. Степень окисления.
4. Типы кристаллических решеток.

# Сгруппируйте вещества по типам

СВЯЗИ:



<b><i>KHC</i></b>	<b><i>KPC</i></b>	<b><i>IC</i></b>	<b><i>Me</i></b>
Cl <sub>2</sub> O <sub>2</sub> N <sub>2</sub> P <sub>4</sub>	H <sub>2</sub> O NH <sub>3</sub> SO <sub>2</sub> HCl	Na <sub>2</sub> O AlCl <sub>3</sub> NaF KCl	Li Mg Al Ca

# Определить степень окисления элементов в соединениях:



Составить формулы соединений:

K P

PCl

P O

Ba P



## Тест

1. Атом какого химического элемента имеет электронную конфигурацию  $2\bar{e} 8\bar{e} 3\bar{e}$ ?

- а) Al      б) В      в) Mg      г) Si
- 

2. Формула простого вещества неметалла – это:

- а) K      б) C      в) Al      г) Fe

3. Какой тип химической связи в веществе, формула которого  $H_2$ :

- а) ионный  
б) металлический  
в) ковалентный неполярный  
г) ковалентный полярный

4. Степень окисления -2 сера имеет в соединении:

- а)  $H_2 S$       б)  $H_2 SO_4$       в)  $H_2 SO_3$       г) S
- 

5. Молекулярная кристаллическая решетка у вещества:

- а) алмаз      б) магний      в) глюкоза      г) поваренная соль

# Ключ к тесту

1 - а

2 - б

3 - в

4 - а

5 - в

Спасибо за урок!