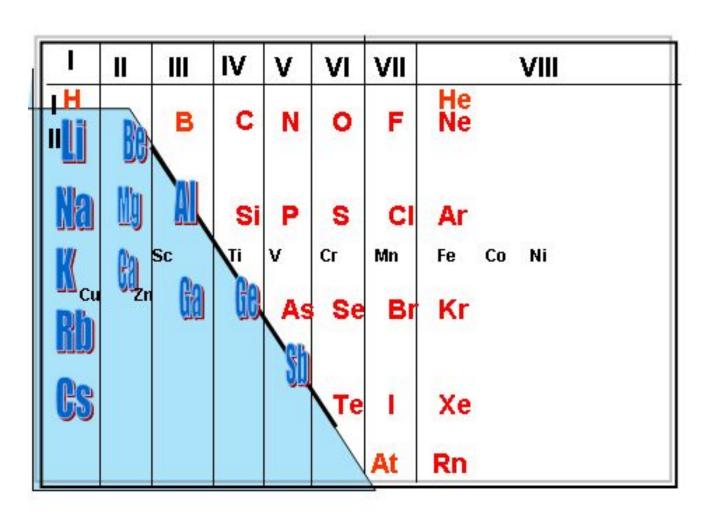
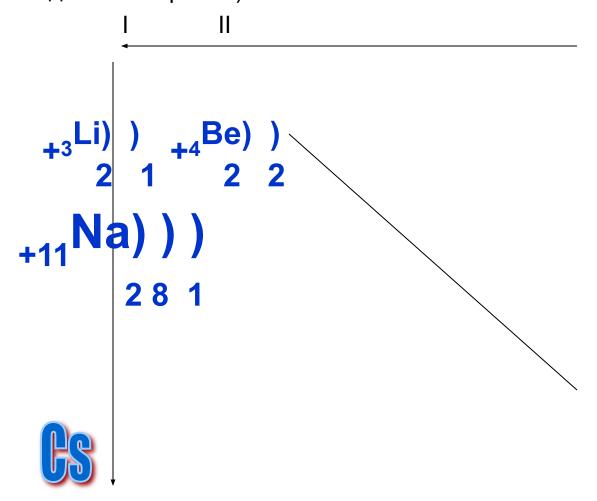
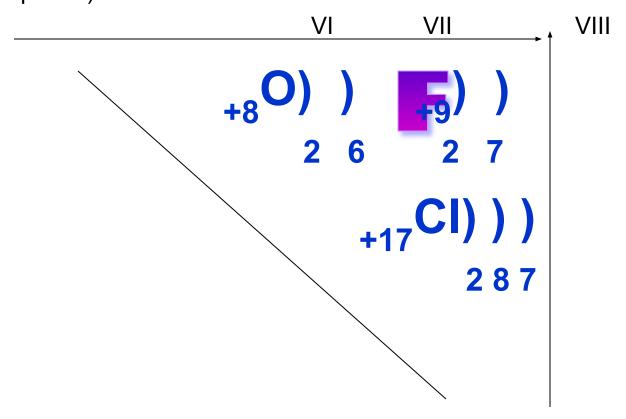
Характеристика свойств атомов и их соединений по положению в ПСХЭ.



Металлические свойства усиливаются (восстановительные свойстваотдача электронов) ПОЧЕМУ?



Неметаллические свойства усиливаются (окислительные свойствавзятие электронов) ПОЧЕМУ?



Неметаллические свойства усиливаются, кислотные свойства соединений тоже

Высшие оксиды (с.о. = № группы)
Na2O MgO Al2O3 SiO2 P2O5 SO3 Cl2O7

Составьте соответствующие гидроксиды: основания и кислоты

Мет.свойства усиливаются и основные свойства тоже

амфотерный

основные

Немет.свойства усиливаются и кислотные свойства тоже

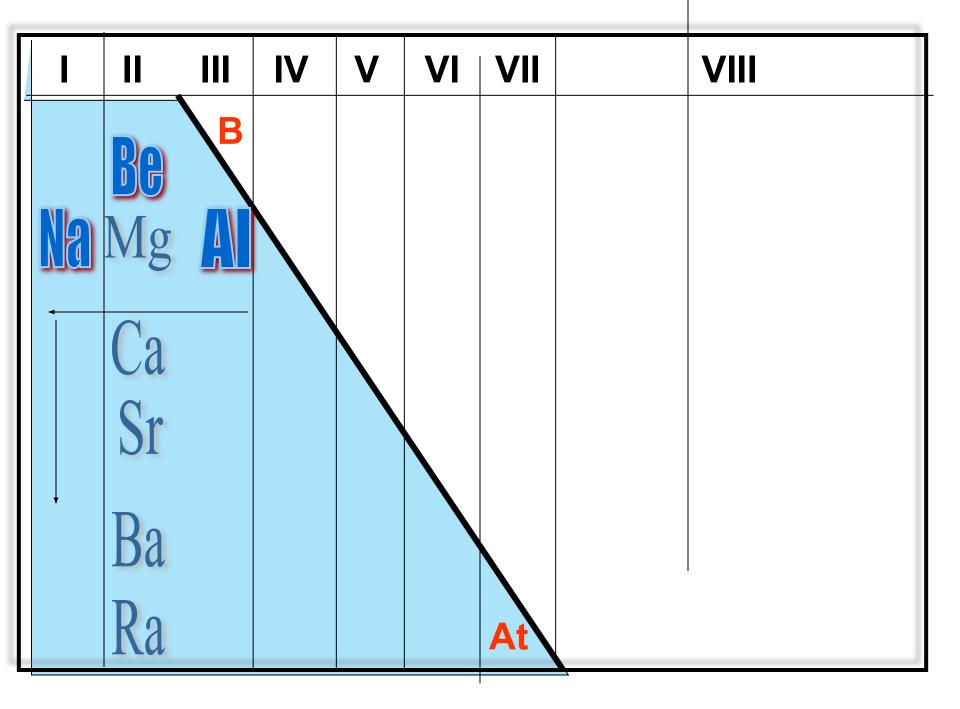
кислотные

Работа с учебником стр.5



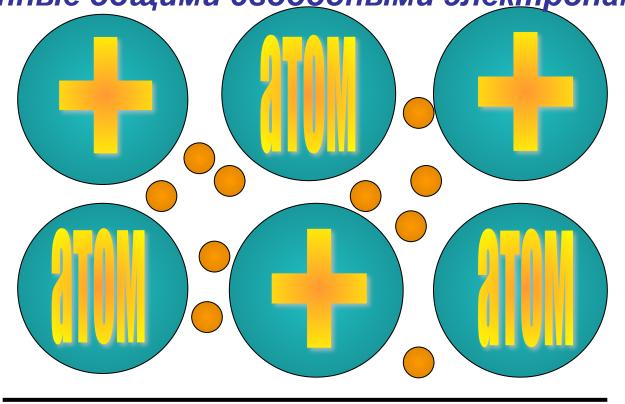
- 1.Положение в ПСХЭ.
- 2.Строение атома

- 3. Mg металл(с.о. +2)
- 4. Сравнение с соседями по периоду: Магний обладает восстановительными свойствами и: Na >Mg > Al



- 5. Сравнение с соседями по подгруппе: Магний обладает восстановительными свойствами и: Ca >Mg > Be
- 6.Как простое вещество Mg металл и у него металлич. кристалическая решётка.

В узлах кристаллической решётки металлов находятся атомы и положительные ионы, связанные общими свободными электронами:



7. Оксид магния является основным оксидом MgO



Общие формулы высших оксидов в таблице Менделеева



8. Гидроксид магния является основанием Mg(OH)2

Напишите уравнения реакций оксида магния и гидроксида с любой кислотой

Работа с учебником стр.5

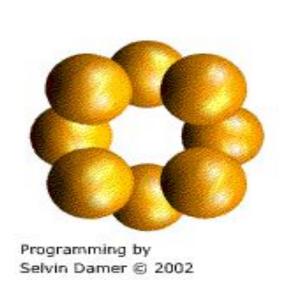
- cepa
- 1.Положение в ПСХЭ.
- 2.Строение атома

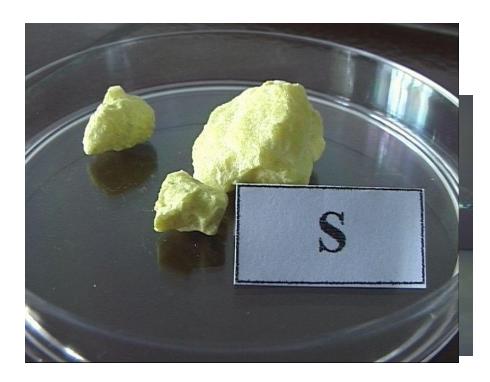
- 3. S неметалл. Обладает и восстановительными (с.о. +4,+6) и окислительными свойствами (-2)
- 4. Сравнение с соседями по периоду: по окислительным свойствам :

5. Сравнение с соседями по подгруппе: по окислительным свойствам :

CI >S >P

6.Как простое вещество S – неметалл и у неё молекулярная решётка.





7. Оксид серы(IV) является кислотным оксидом SO2 и получается при горении серы,

Высший оксид SO3 получают окислением SO2 на катализаторе SO2 + O2 SO3. Почему сера в природе не окисляется сразу до SO3?

8. Гидроксид серы(IV) является очень слабой сернистой кислотой H2SO3

Гидроксид серы(VI) является очень сильной серной кислотой H2SO4

9. Неметаллы образуют водородные соединения

H₂S

Общие формулы Водородных соединений в таблице Менделеева

Напишите уравнения реакций оксида серы (IV) и оксида серы (VI) со щёлочью - гидроксидом натрия, а также серной кислоты с гидроксидом железа(III)

Домашнее задание

§1 №1,5,6 стр.8