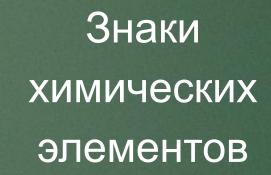
Периодическая система химических элементов Д.И. Менделеева



Д/З учить таблицу стр. 35 & 5 упражнения 5

Периоды

I период – 2 элемента H и He

II период - 8 элементов (Li – Ne)

малые

III период - 8 элементов (Na – Ar)

IV период – 18 элементов (K – Kr)

V период – 18 элементов (Rb – Xe)

VI период –32 элемента (Cs – Rn)

VII период – пока 22 элемента (Fr -)

большие

Ряды

10 рядов

Большие периоды имеют два горизонтальных ряда химических элементов

Группы элементов

VIII групп

Каждая группа делиться на две подгруппы – главную (A) и побочную (B)

Некоторые главные подгруппы имеют специфические названия:

І группа главная подгруппа – щелочные металлы ІІ группа главная подгруппа начиная с Са - щелочноземельные металлы

VI группа главная подгруппа - халькогены

VII группа главная подгруппа - галогены
VIII – группа главная подгруппа –
благородные или инертные газы

Номера элементов

Каждый элемент прономерован в том порядке в котором находиться в периодической системе химических элементов

Ca

₂₆ Fe

53

19 **K**

8**U**

 $_{_{12}}{\sf Mg}$

Каждый элемент имеет свой адрес (месторасположение в периодической системе)

⁸ II период , 2 ряд, VI группа, А подгруппа

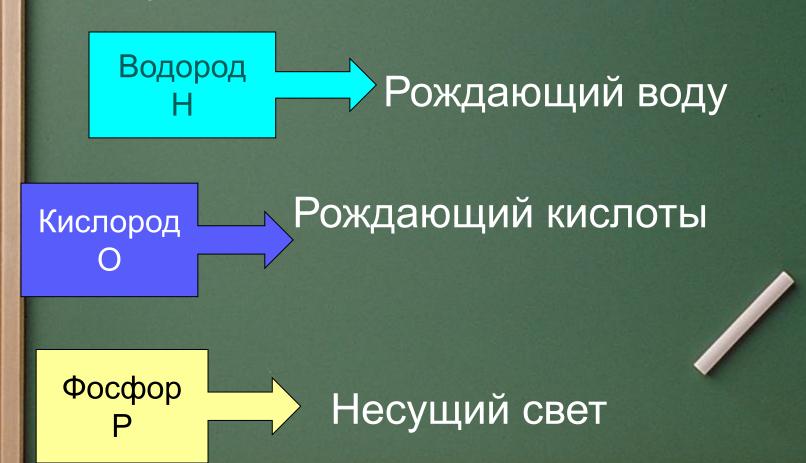
Запишите адрес химических элементов:

Mg K Ca

Fe

Названия химических элементов

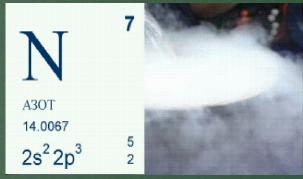
1. Отражают свойства:



Этимология

- БРОМ от др.-греч. βρώμος «зловоние».
- АЗОТ. Заимств. из франц. яз. в XVIII в. Франц. аzote является новообразованием химика Лавуазье (греч. а "не" и zōos "живой"). Азот буквально "не дающий жизни".
- ФТОР от др.-греч.
 φθόρος —
 «разрушение»









2. Названы в честь небесных тел: Луна Селен Se Нептуний Нептун Np Земля Теллур Te Уран Уран Плутоний Плутон Pu

3. Географические названия

Германий Ge

Германия

Галий Ga

ФРАНЦИЯ

Полоний Ро



Польша

Рутений Rn

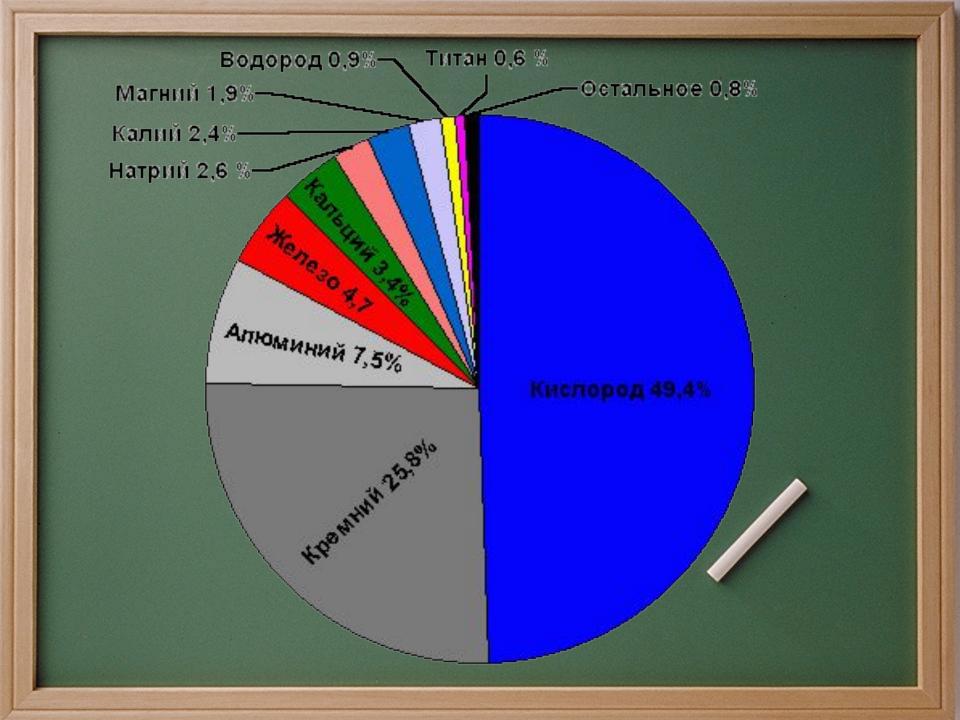
Россия



Копенгаген







ПЕРИОДИЧЕСКАЯ СИСТЕМА ХИМИЧЕСКИХ ЭЛЕМЕНТОВ Д.И.МЕНДЕЛЕЕВА

