

I. Строение атома

1) Состав атома

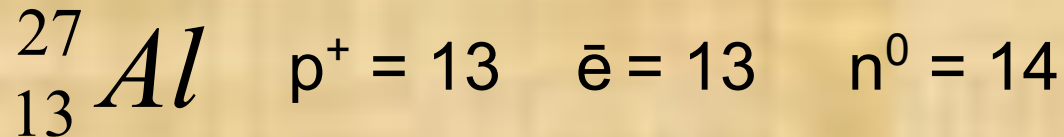
-число протонов p^+ = Z (порядковый №)

-число электронов \bar{e} = Z

-число нейтронов n^0 = $A_r - Z$

Упр. 1 Определить состав атомов Al, Si, Fe

образец:



2) Схемы строения атомов

- заряд ядра = **Z**
- общее число электронов = **Z**
- число энергетических уровней = **№ периода**
- число электронов на внеш. энерг. уровне = **№ группы**

Упр. 2. Составить схемы строения атомов
Na, O, Ca

образец:



3). Свойства атомов

- в периоде: металлические свойства – ↓
 неметаллические свойства – ↑
- в подгруппе: металлические свойства - ↑
 неметаллические свойства - ↓

Упр. 3

Какой элемент металличнее? Почему?

- магний, барий, кальций ?

Какой элемент неметалличнее:

- фтор, азот, кислород ?

II. Периодическая система хим. элементов

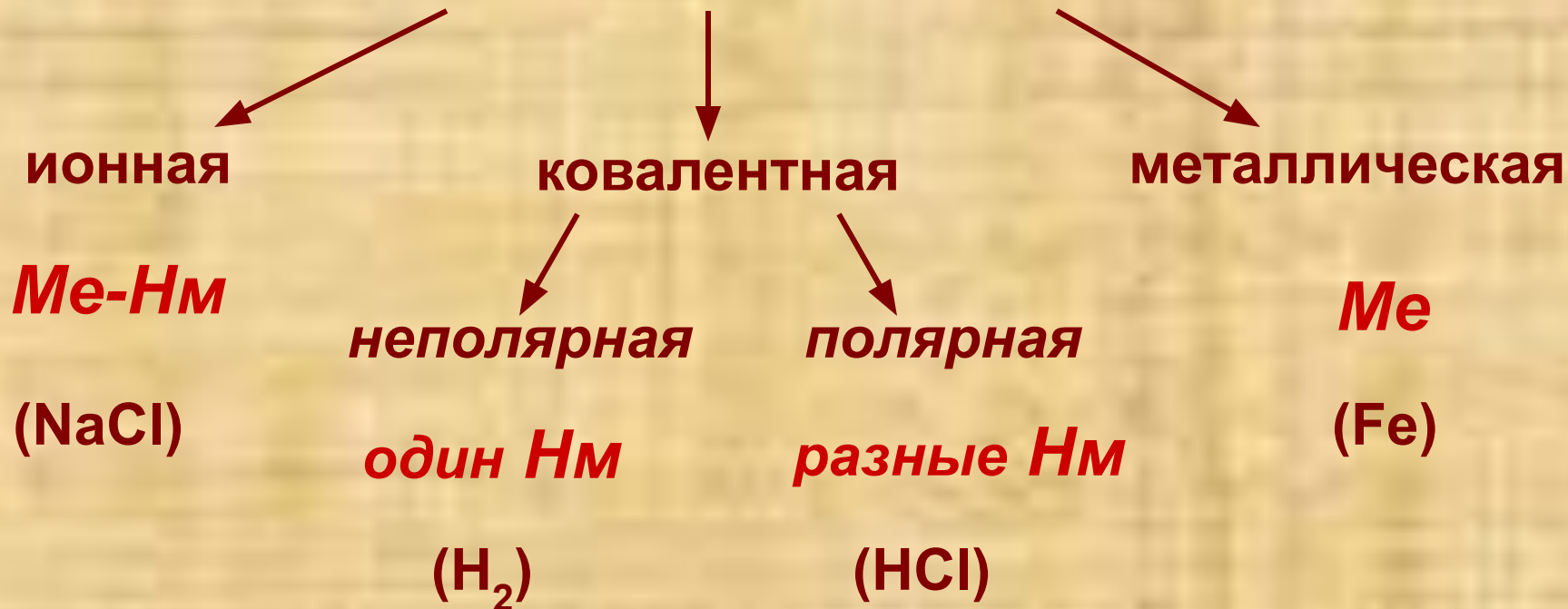
Упр. 4

кальций Ca

серебро Ag

1. Порядковый №
2. Период
3. Группа
4. Подгруппа

III. Химическая связь



Упр. 5

Определить вид химической связи в соединениях:

