

# I. Строение атома

## 1) Состав атома

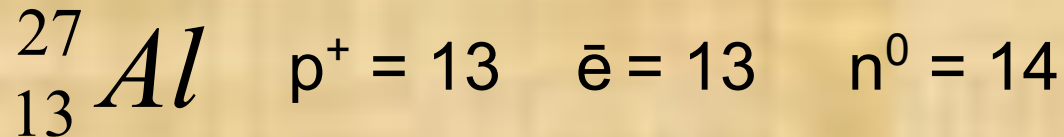
-число протонов  $p^+$  =  $Z$  (порядковый №)

-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:





## II. Периодическая система хим. элементов

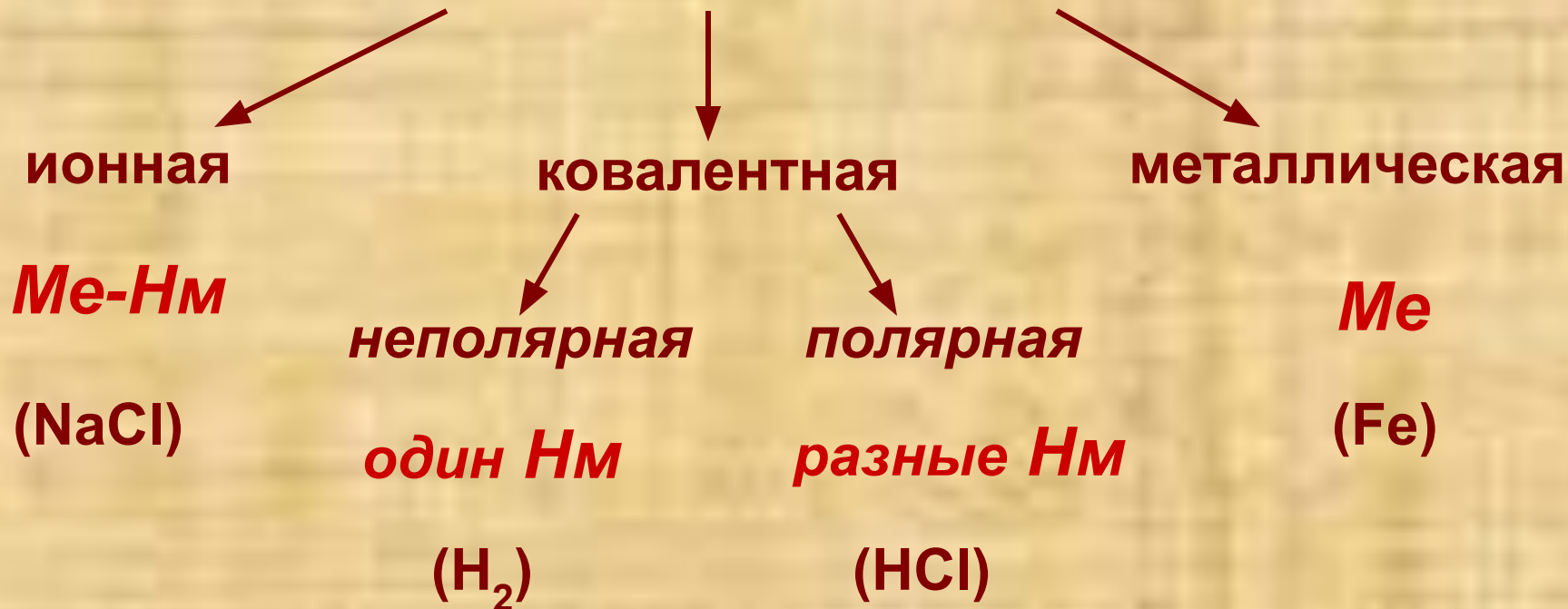
### Упр. 4

кальций Ca

серебро Ag

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

### III. Химическая связь



#### Упр. 5

Определить вид химической связи в соединениях:

