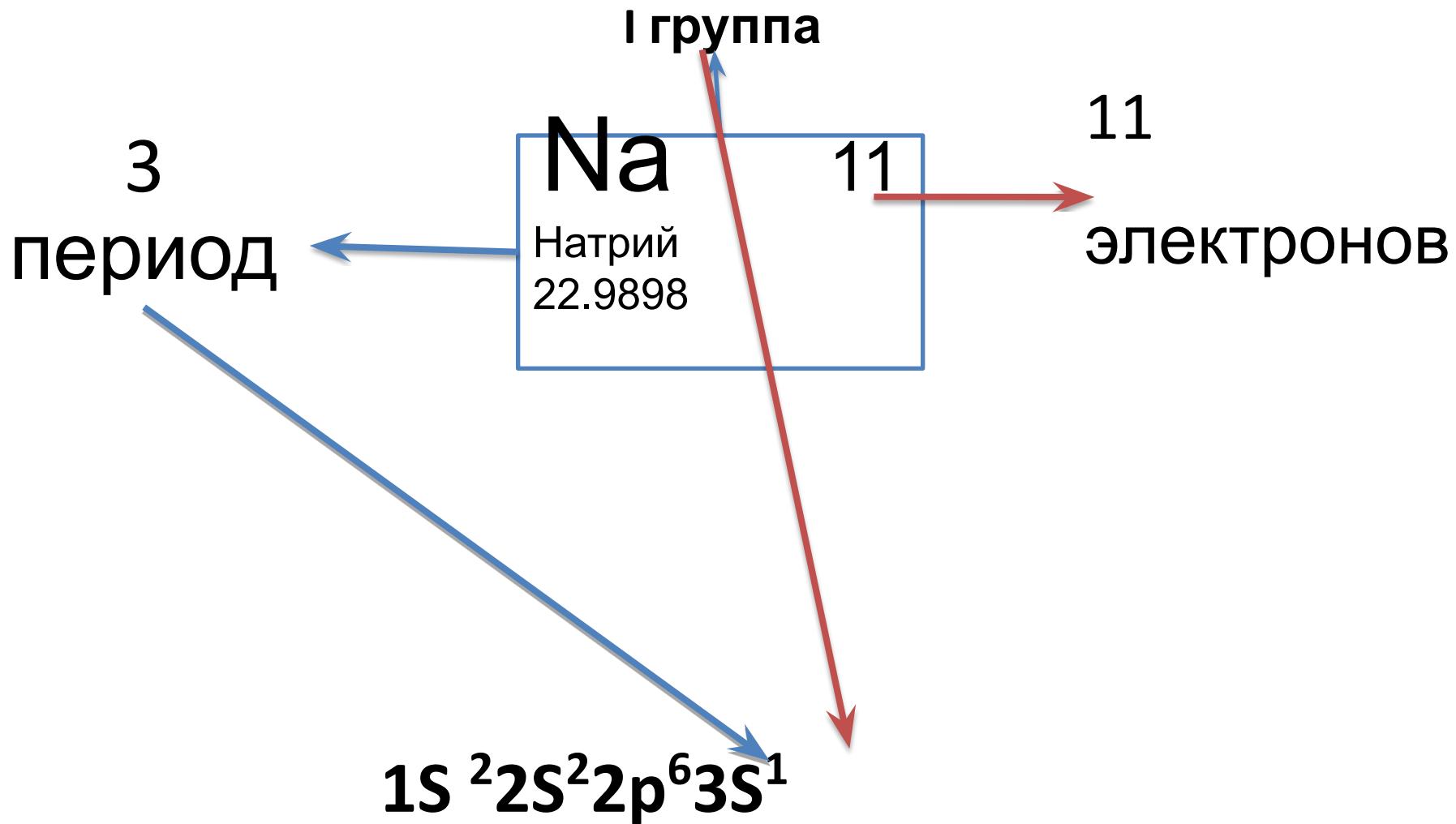


Подготовка к аттестации.

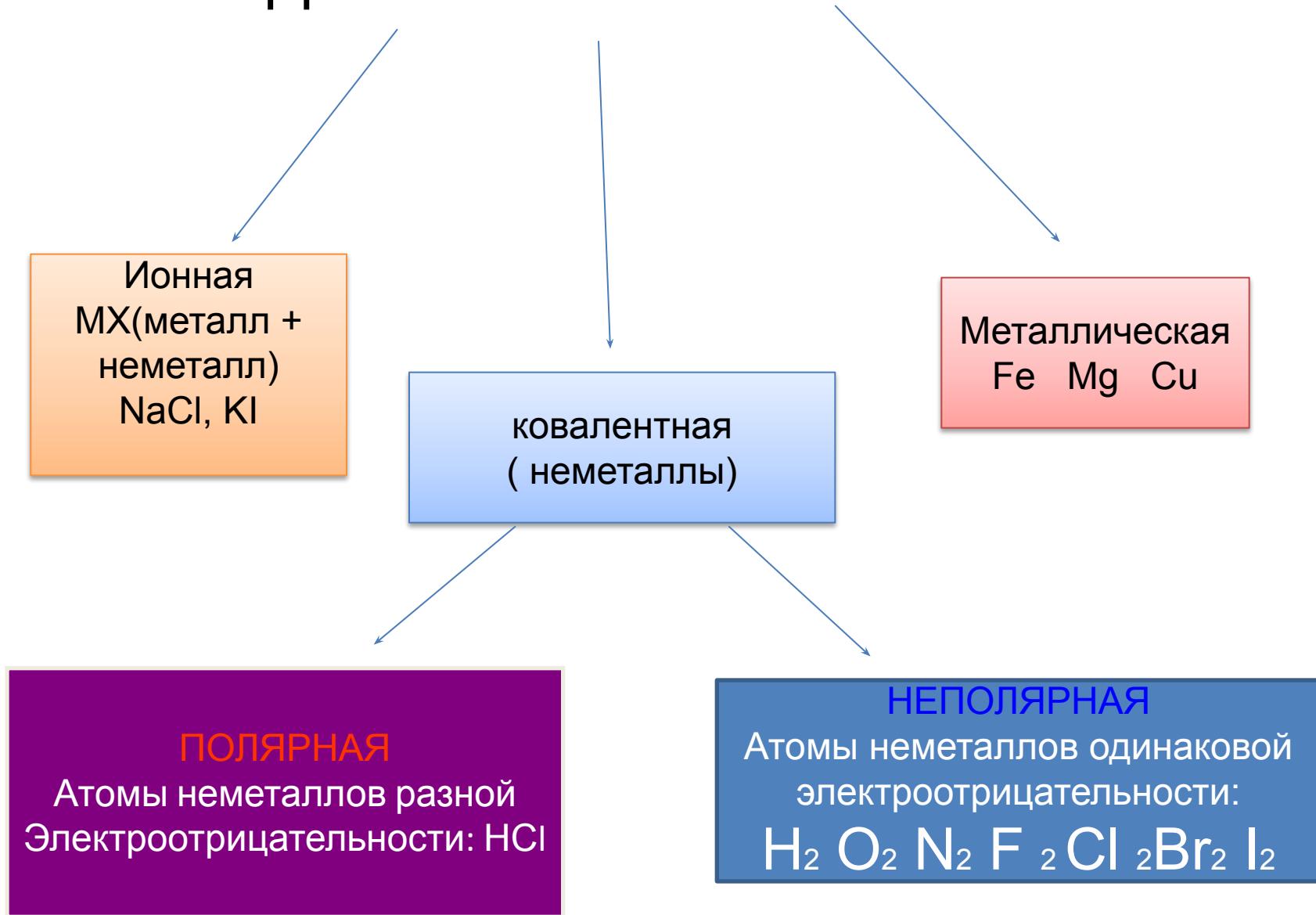
ГОУ гимназия №1587 ЮАО,

Иванова Т.Ю.

Строение атома.



Виды химической связи.



Изменение свойств химических элементов.

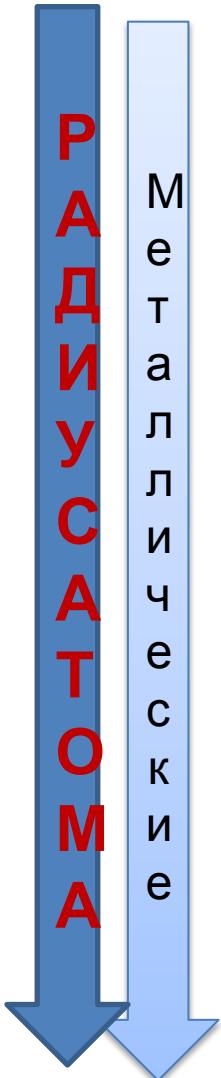
в периоде

Неметаллические свойства

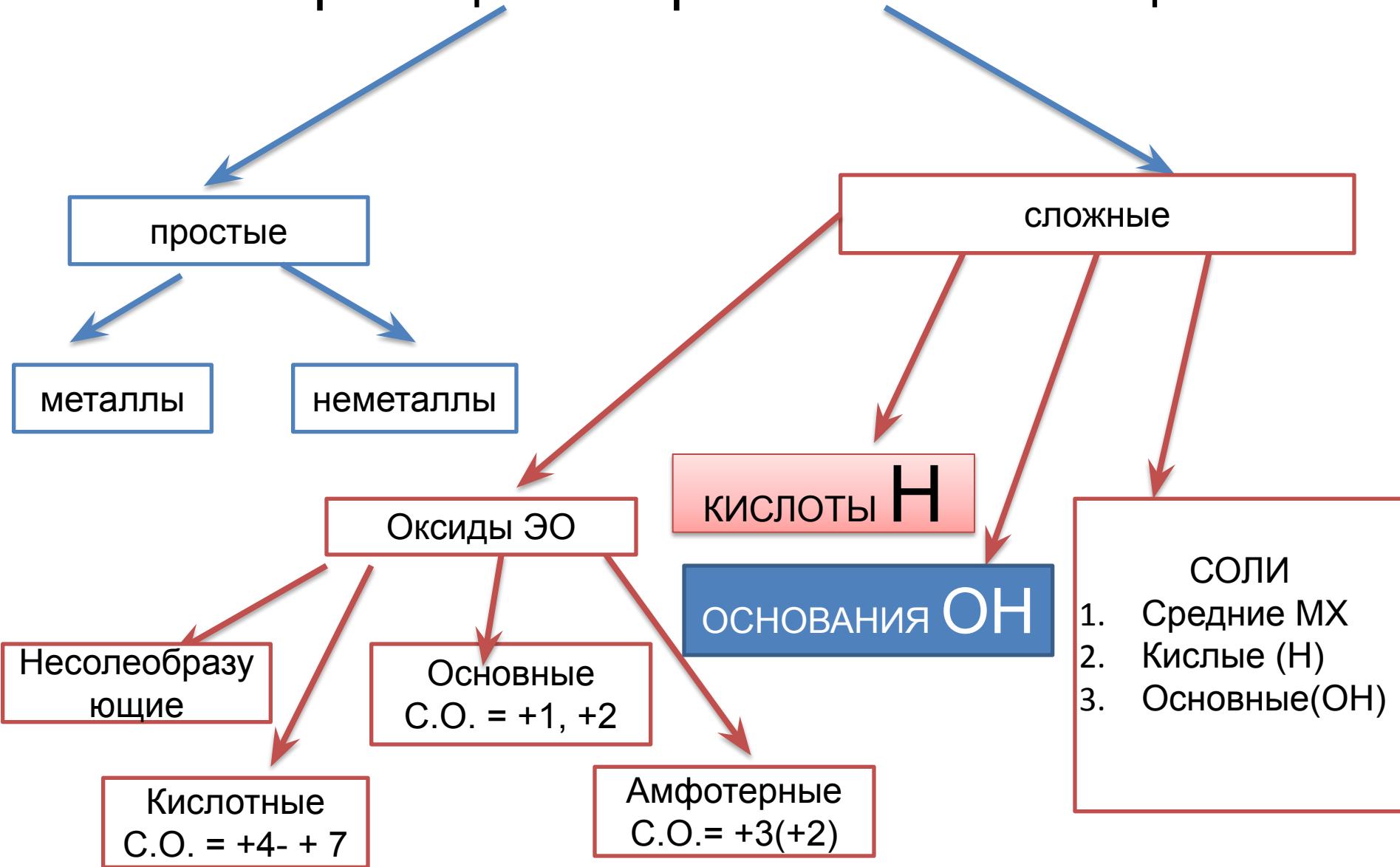
Электроотрицательность

Радиус атома

F



Классификация неорганических веществ.



Типы химических реакций.

1. Соединение

- $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ – ОВР
- $\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Mg}(\text{OH})_2$

2. Разложение.

- $2\text{HgO} \rightarrow \text{Hg} + \text{O}_2$ – ОВР
- $\text{Cu}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CuO} + \text{H}_2\text{O}$

3. Замещение.

- $2\text{HCl} + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$ – ОВР
- $\text{CuO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{Cu} + \text{H}_2\text{O}$ – ОВР

4. Обмен.

- $\text{HCl} + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaCl} + \text{H}_2\text{O}$
нейтрализация

Реакции ионного обмена.

Электролиты.

- кислоты
- Сильные

- соли
- Растворимые в воде
- NaCl

- основания
- Растворимые в воде
- NaOH

Слабые кислоты:

H_2CO_3 ; H_2SO_3 ; H_2S ; H_2SiO_3 ; HF



Условия протекания реакций ионного обмена до конца.

1. Образование воды



2. Образование осадка



3. Выделение газа

