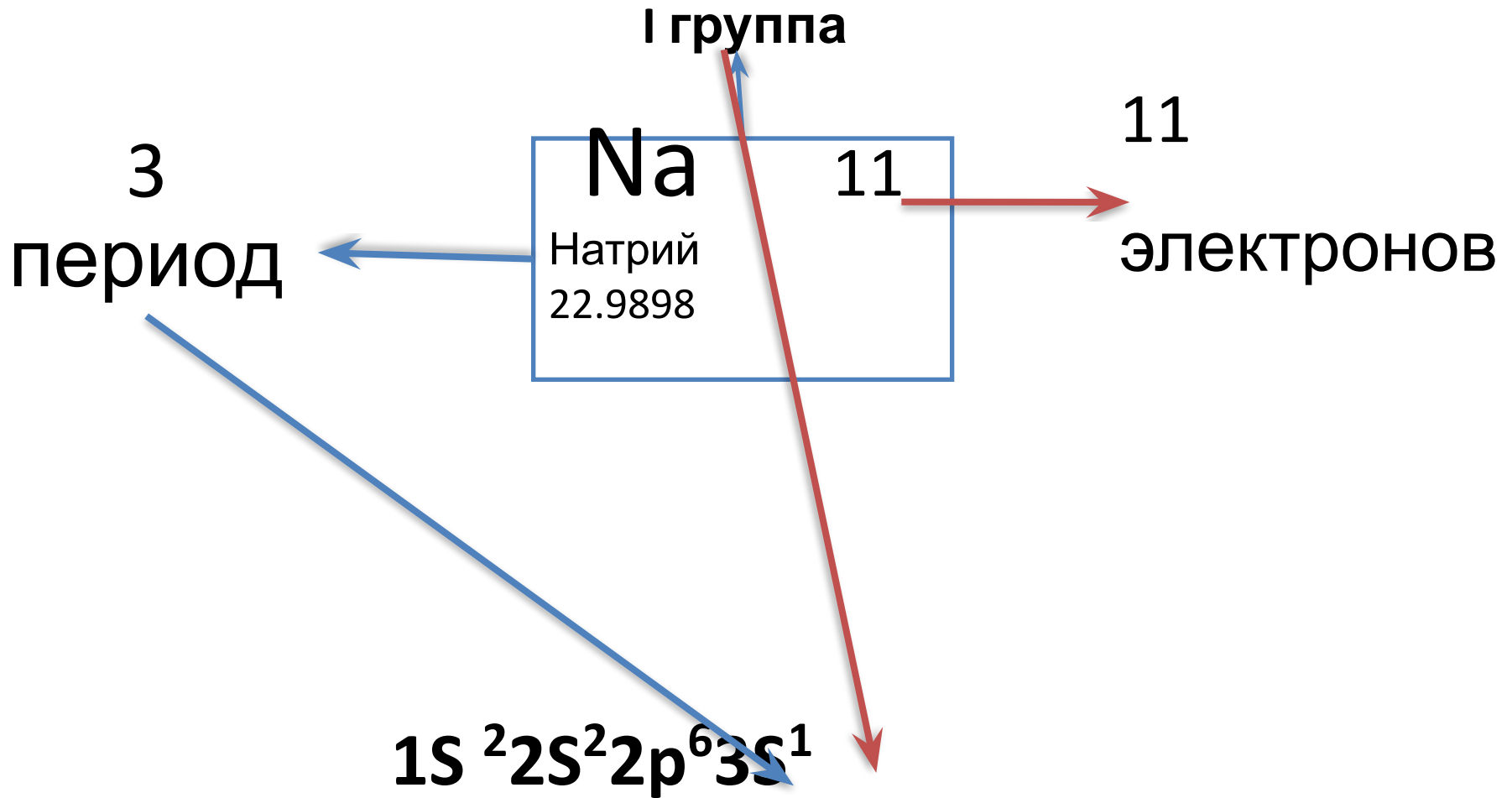


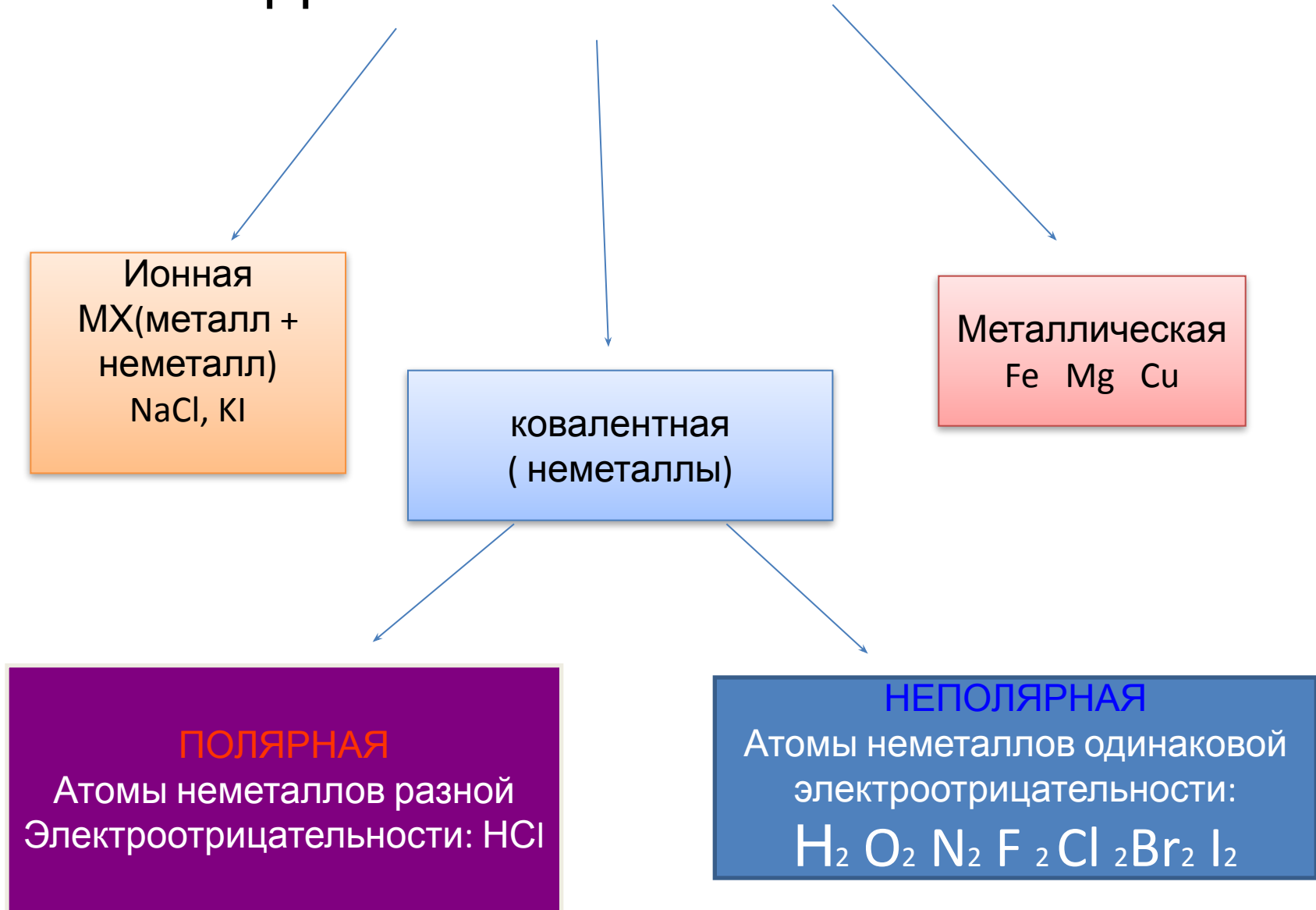
# Подготовка к аттестации.

ГОО гимназия №1587ЮАО,  
Иванова Т.Ю.

# Строение атома.



# Виды химической связи.



# Изменение свойств химических элементов.

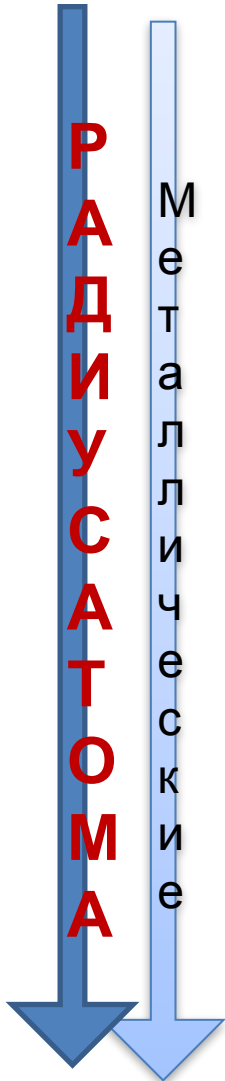
в периоде

Неметаллические свойства

Электроотрицательность

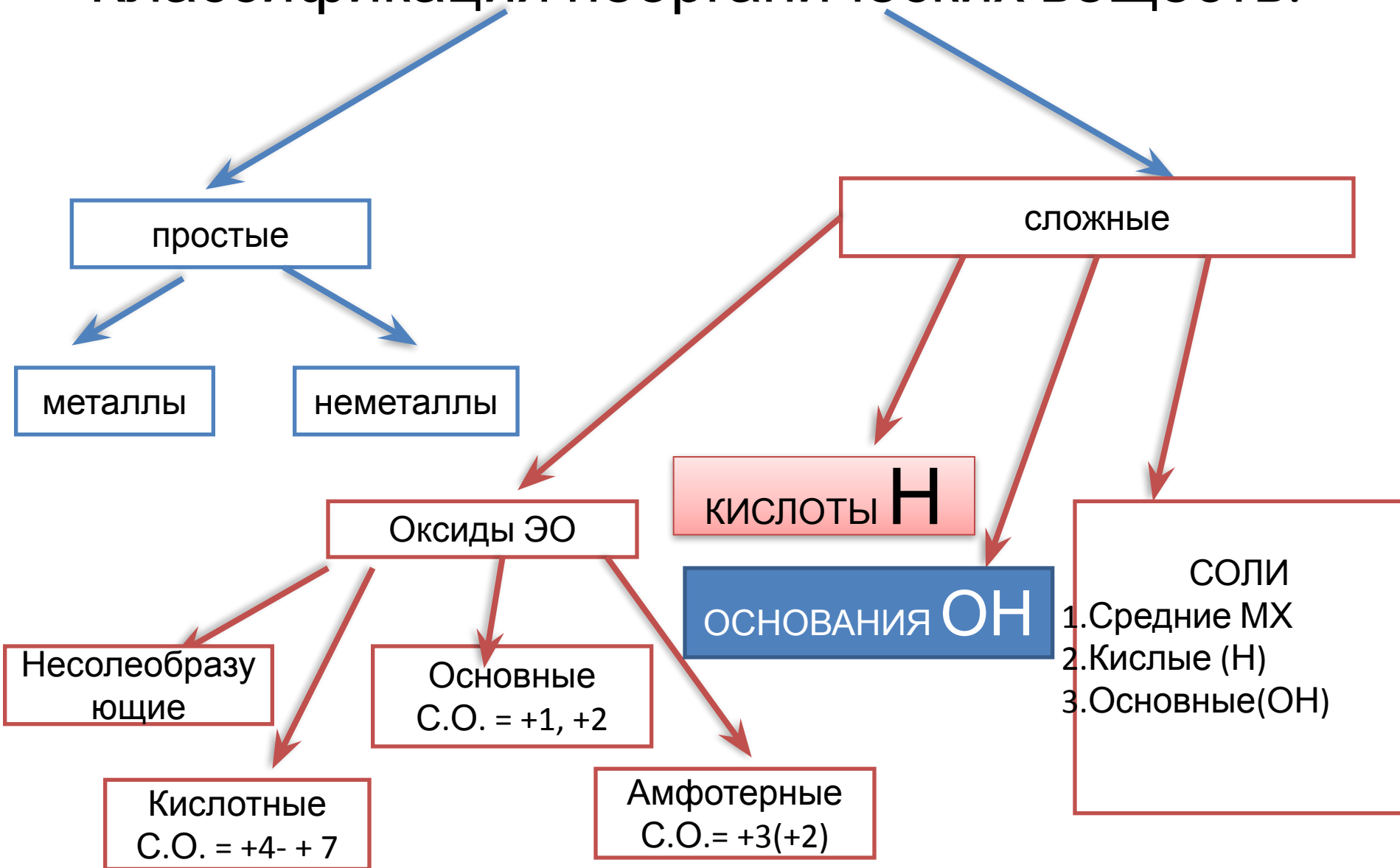
Радиус атома

F



Fr

# Классификация неорганических веществ.



# Типы химических реакций.

## 1. Соединение

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

## 3. Замещение.

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

## 2. Разложение.

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

## 4. Обмен.

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

# Реакции ионного обмена. Электролиты.

кислоты	соли	основания
<ul style="list-style-type: none"><li>• Сильные</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Растворимые в воде</li><li>• NaCl</li></ul>	<ul style="list-style-type: none"><li>• Растворимые в воде</li><li>• NaOH</li></ul>

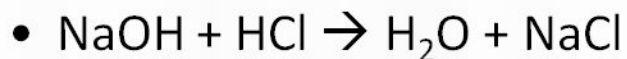
**Слабые кислоты:**

**$\text{H}_2\text{CO}_3$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_3$ ;  $\text{H}_2\text{S}$ ;  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ; HF**

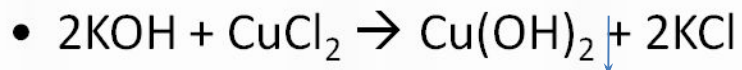


# Условия протекания реакций ионного обмена до конца.

## 1. Образование воды



## 2. Образование осадка



## 3. Выделение газа

