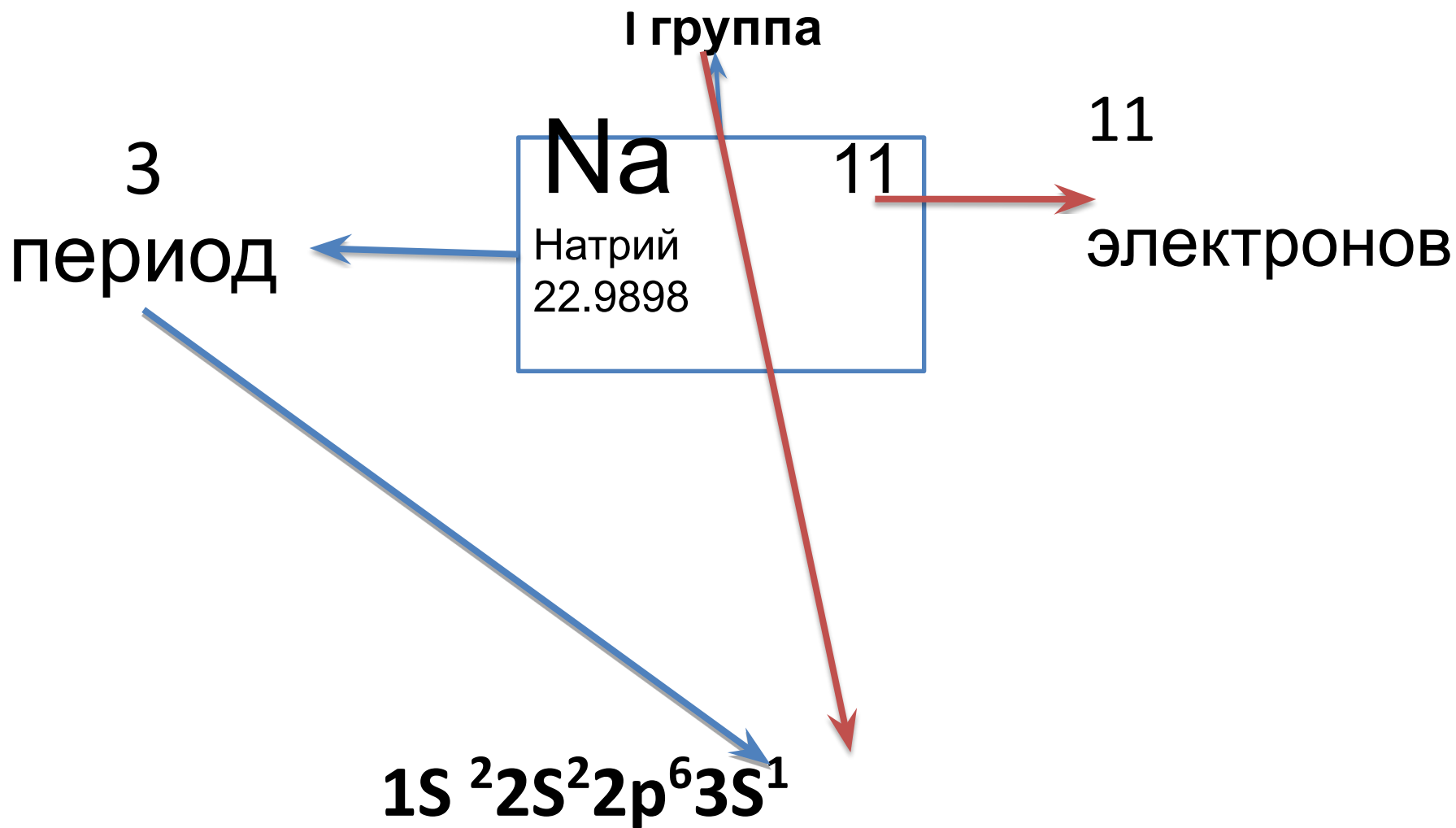


Подготовка к аттестации.

ГОО гимназия №1587ЮАО,
Иванова Т.Ю.

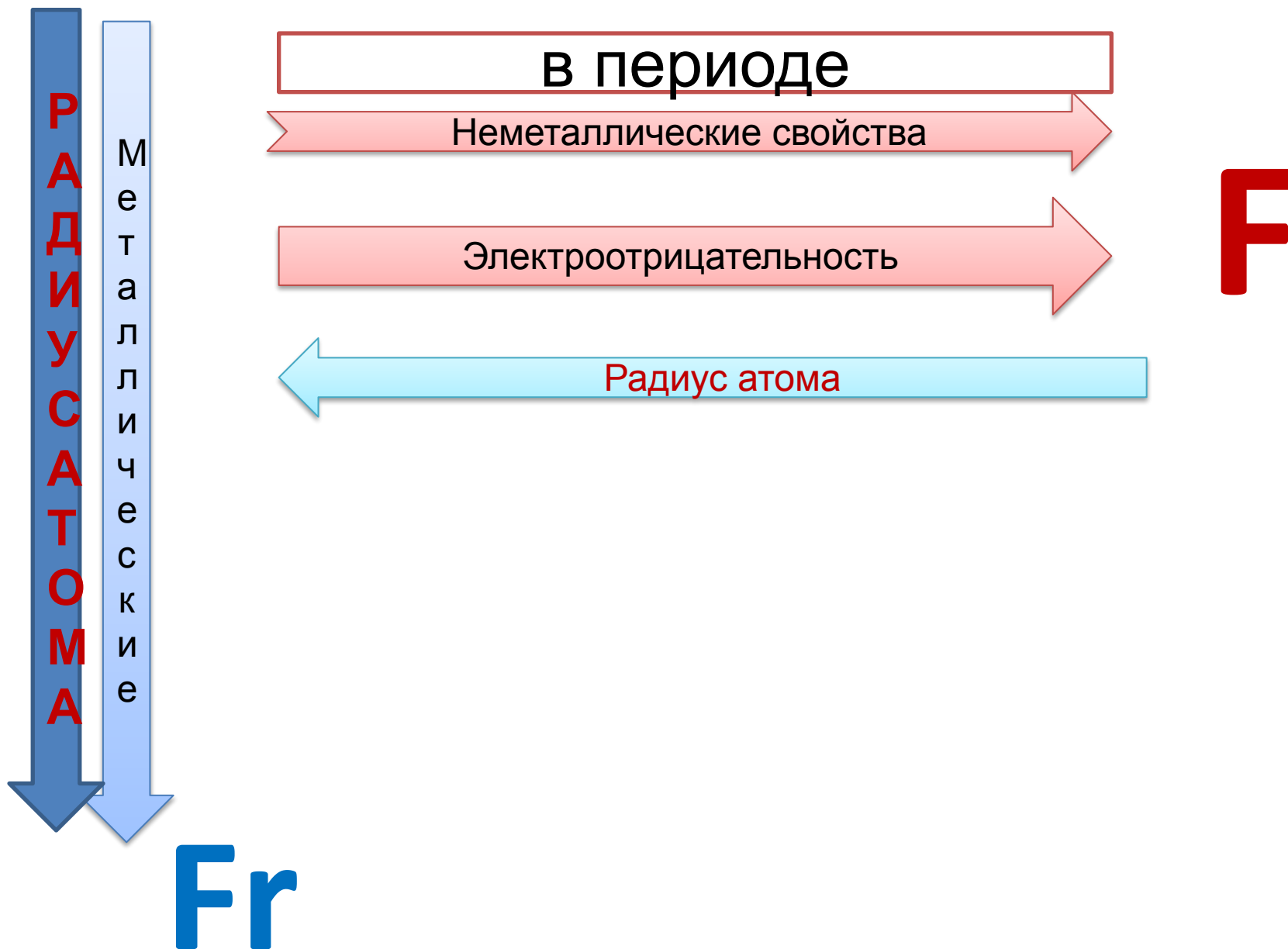
Строение атома.



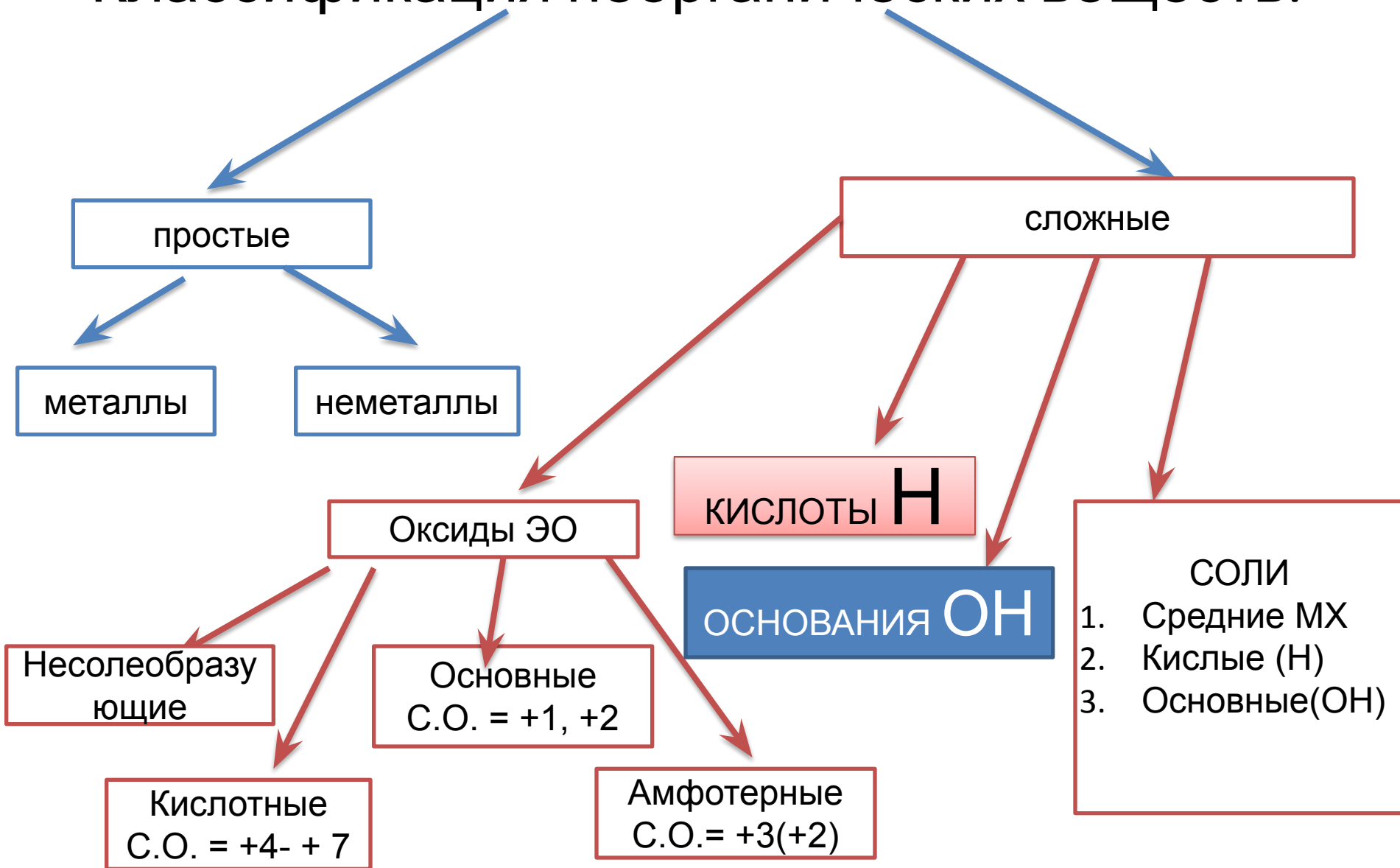
Виды химической связи.



Изменение свойств химических элементов.



Классификация неорганических веществ.

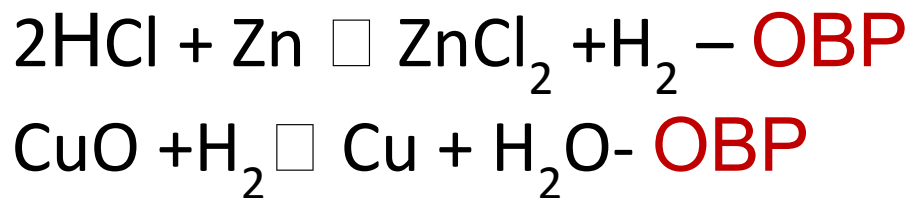


Типы химических реакций.

1. Соединение

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

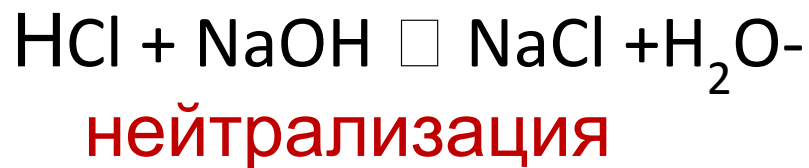
3. Замещение.



2. 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.



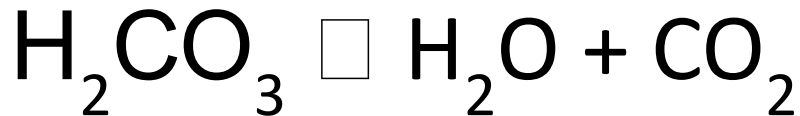
Реакции ионного обмена. Электролиты.

- 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

