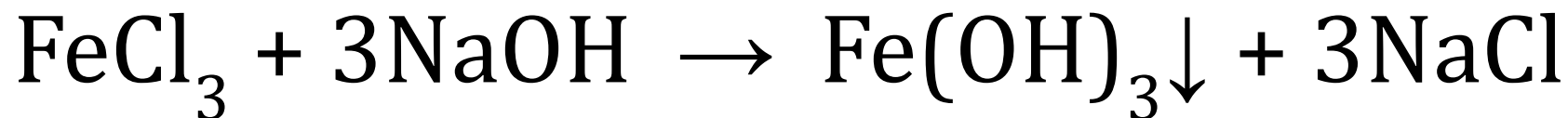


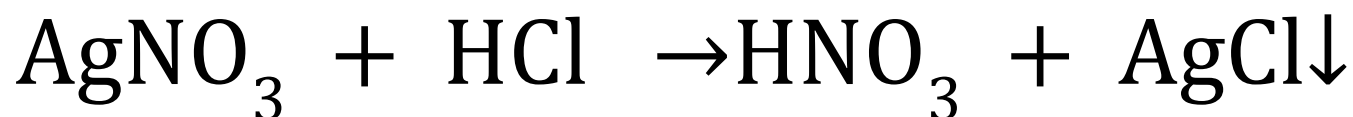
09.02.201
4

Химические свойства
солей. Генетическая связь
неорганических
соединений.

1. РАСТВОРИМАЯ СОЛЬ +
ЩЕЛОЧЬ = НОВАЯ СОЛЬ +
НЕРАСТВОРИМОЕ ОСНОВАНИЕ↓
(р. обмена)



2. СОЛЬ + КИСЛОТА = НОВАЯ
СОЛЬ + НОВАЯ КИСЛОТА ($\downarrow$, $\uparrow$)
(р. обмена)

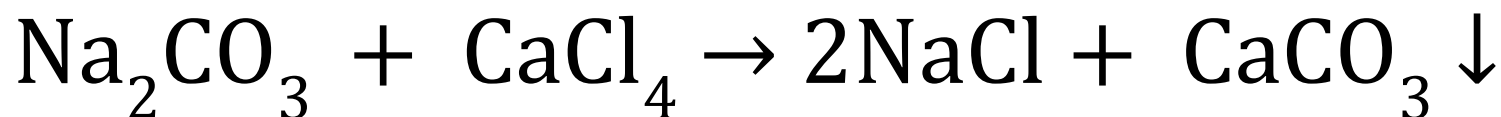
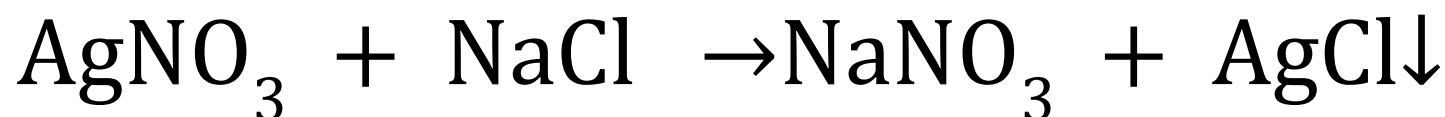


**Неустойчивые кислоты (угольная и сернистая) –
разлагаются на газ и воду:**



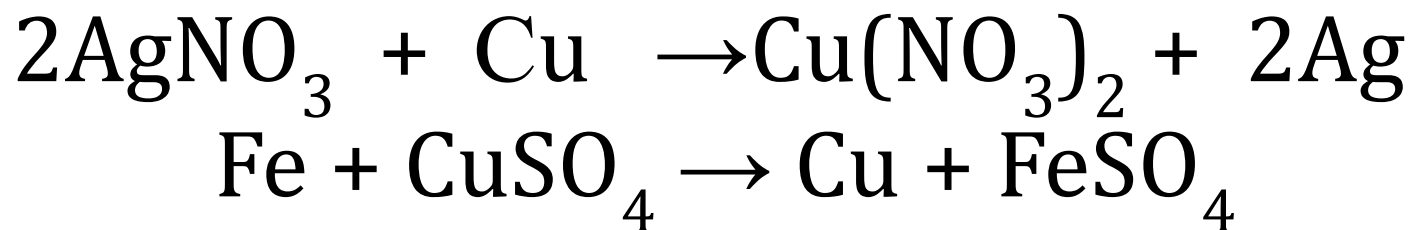
Неустойчивое основание: $\text{NH}_4\text{OH} \rightarrow \text{NH}_3\uparrow + \text{H}_2\text{O}$

3. СОЛЬ 1 (р-р) + СОЛЬ 2 (р-р) =
СОЛЬ 3 + СОЛЬ 4↓ (р. обмена)
(р. обмена)



4. СОЛЬ + МЕТАЛЛ (более активный,
чем металл, образующий соль) =
НОВАЯ СОЛЬ+ НОВЫЙ МЕТАЛЛ
(р. замещения)

ПРАВИЛО: Более активный металл
(стоящий левее в ряду напряжений)
вытесняет менее активный металл
(стоящий правее) из раствора его соли.



Генетические связи - это связи между разными классами, основанные на их взаимопревращениях.

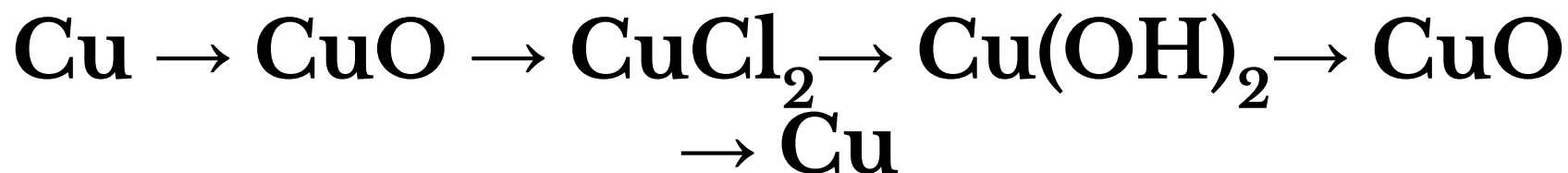
1. Генетический ряд, в котором в качестве основания выступает щёлочь.

Металл → основной оксид → щёлочь → соль



2. Генетический ряд, где в качестве основания выступает нерастворимое основание:

**Металл → основной оксид → соль →
нерастворимое основание →
→ основной оксид → металл**



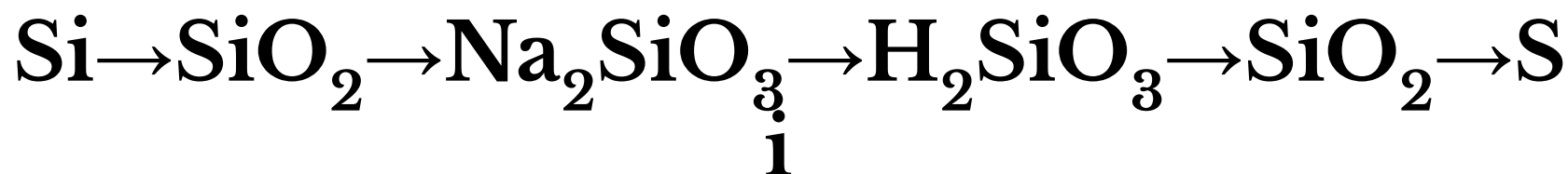
3. Генетический ряд неметаллов, которому соответствует растворимая кислота.

**Неметалл → кислотный оксид →
растворимая кислота → соль**

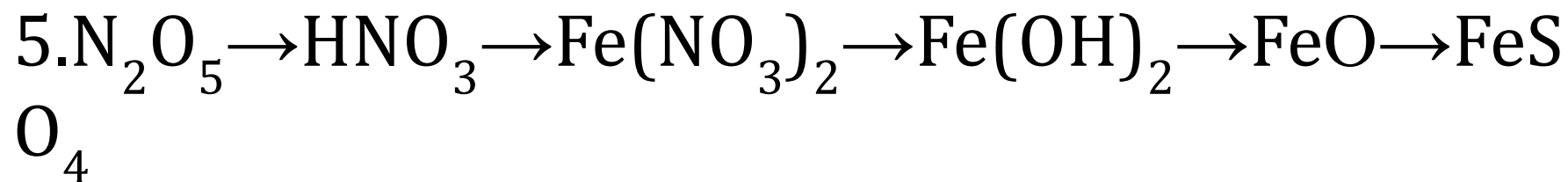
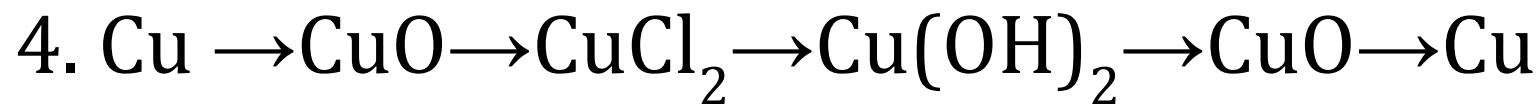
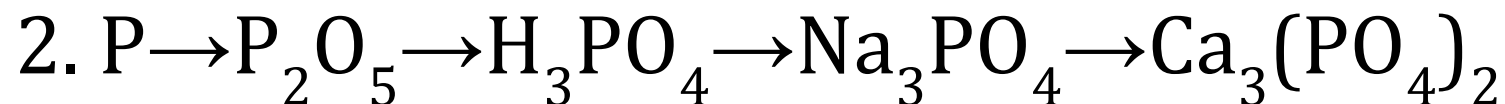
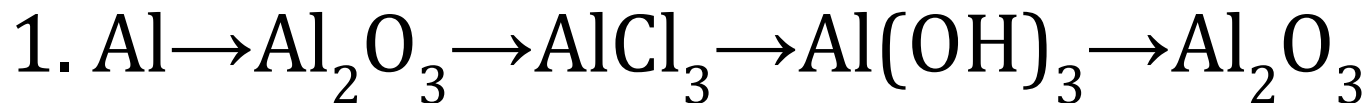


4. Генетический ряд неметаллов, которым соответствует нерастворимая кислота:

**Неметалл → кислотный оксид → соль →
кислота → кислотный оксид → неметалл**



Осуществите превращения по схеме, укажите типы реакций, назовите вещества:



Домашнее задание:

§38 упр.1

