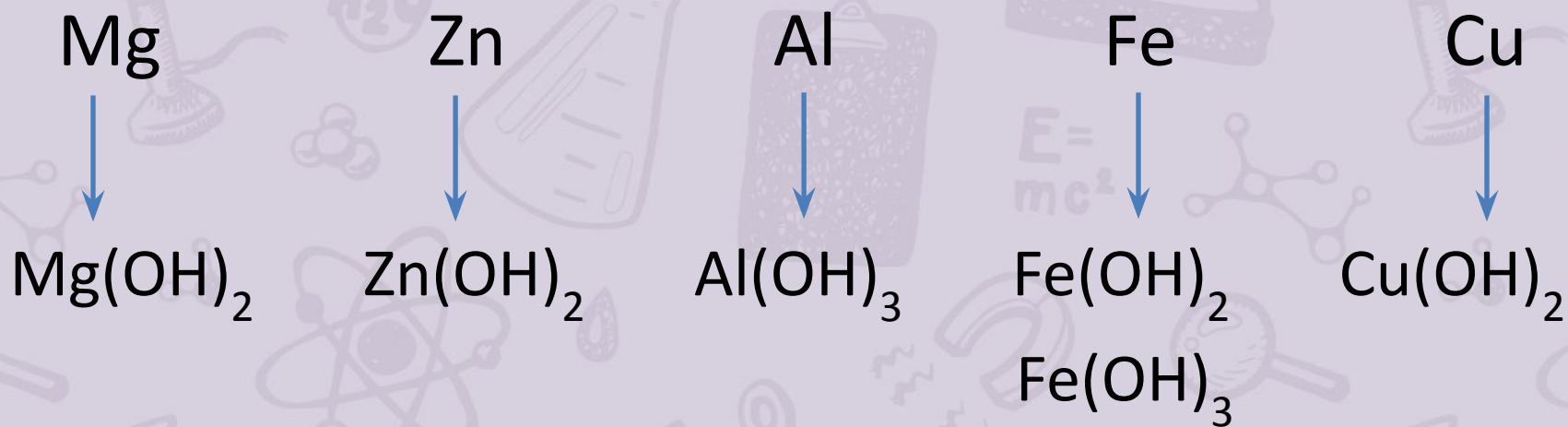


Генетические ряды металлов, образующих нерастворимый гидроксид

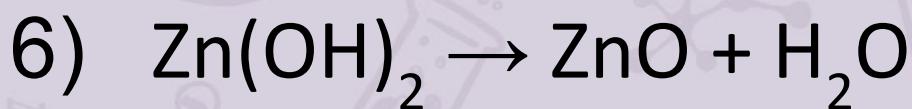
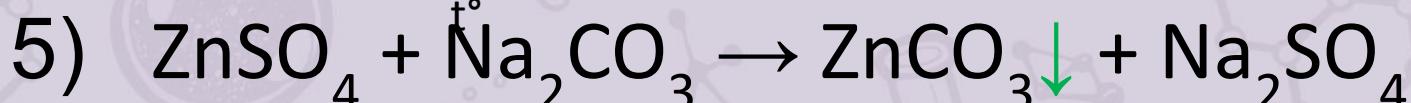
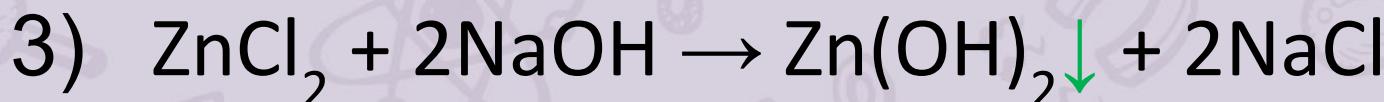
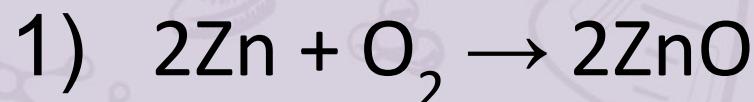
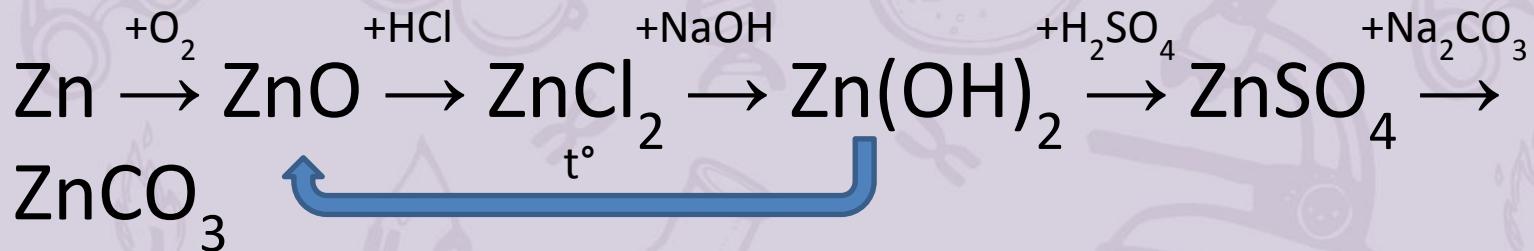


H

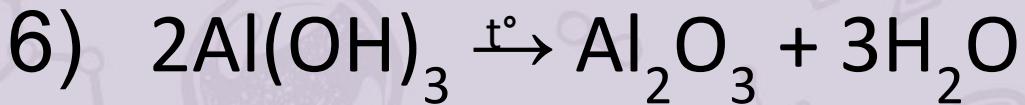
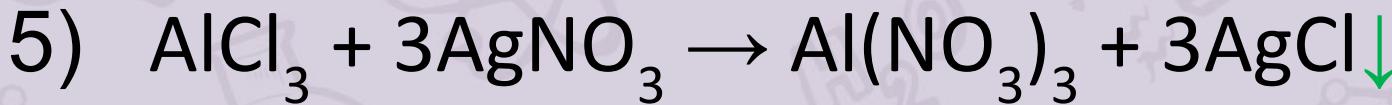
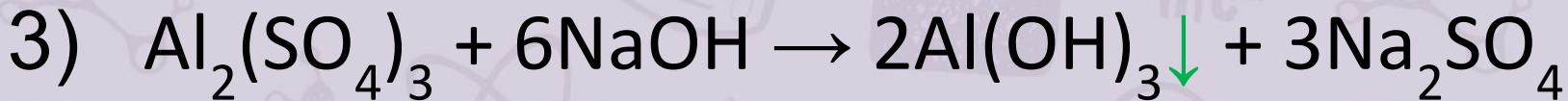
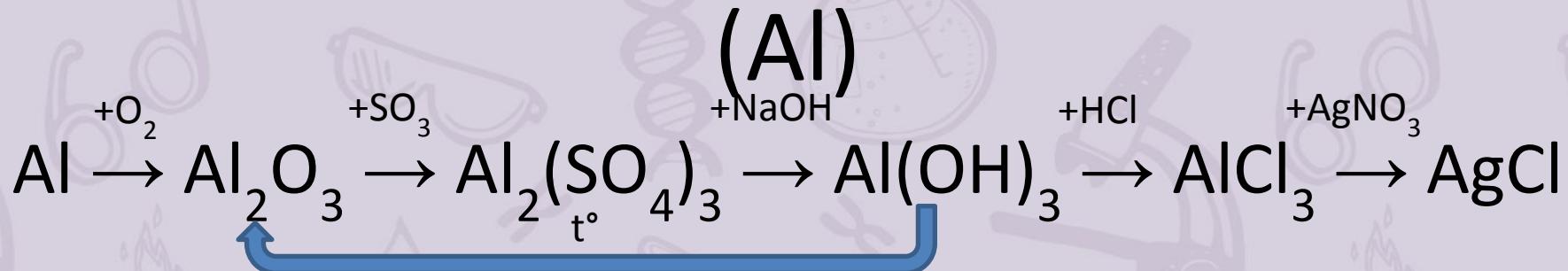


! Получить соль из основания
можно
● только с помощью сильной
кислоты

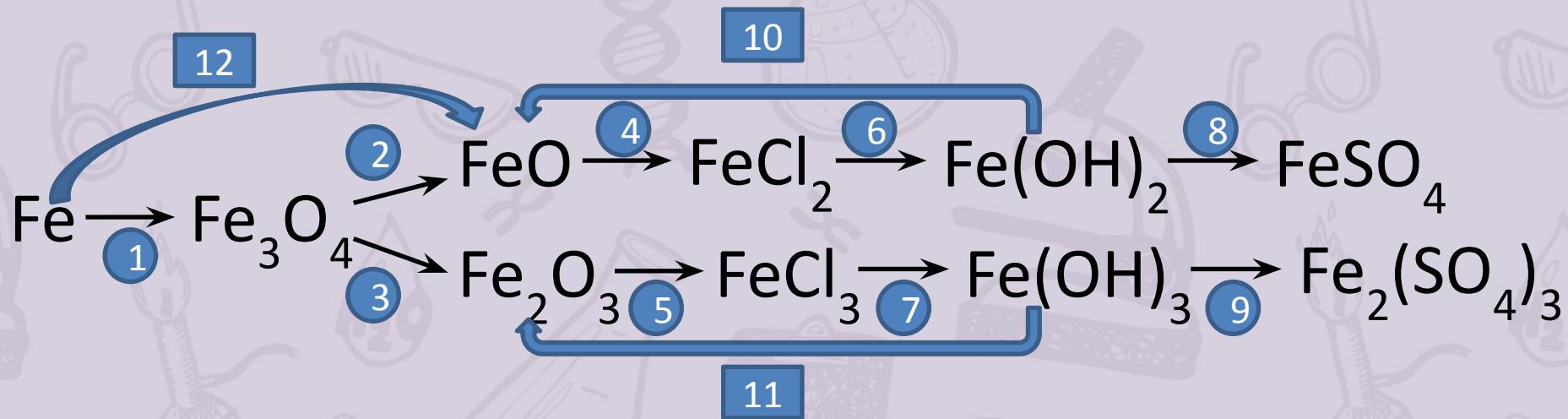
Генетический ряд цинка (Zn)



Генетический ряд алюминия



Генетический ряд железа (Fe)



- 1) $3\text{Fe} + 2\text{O}_2 \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4$
- 2) $\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{Fe} \rightarrow 4\text{FeO}$
- 3) $4\text{Fe}_3\text{O}_4 + \text{O}_2 \rightarrow 6\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 4) $\text{FeO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{FeCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 5) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 6\text{HCl} \rightarrow 2\text{FeCl}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- 6) $\text{FeCl}_2 + 2\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_2 + 2\text{NaCl}$
- 7) $\text{FeCl}_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{NaCl}$

- 8) $\text{Fe}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{FeSO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 9) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{H}_2\text{O}$
- 10) $\text{Fe}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{FeO} + \text{H}_2\text{O}$
- 11) $2\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{H}_2\text{O}$
- 12) $2\text{Fe} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{FeO}$



- ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:
составить
 - генетические ряды для магния
(Mg)
 - и меди (Cu).