

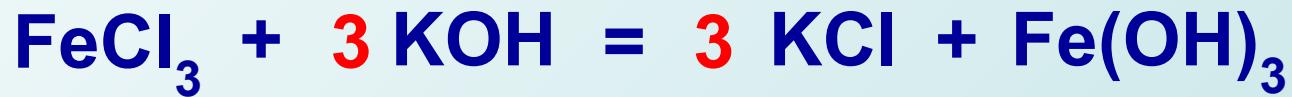
Составление ионных уравнений

*В презентации установлена последовательная анимация.
Последней появляется стрелка, щёлкнув по которой Вы
можете перейти на следующий слайд.*



*Даны растворы хлорида железа(III) и гидроксида калия.
Написать молекулярное и ионные уравнения реакции между
этими растворами.*

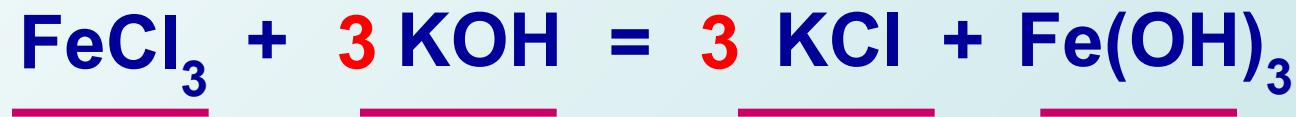
1. Записать **молекулярное** уравнение реакции



расставить коэффициенты



2. Подчеркнуть формулы электролитов (формулы кислот, оснований, солей)



Используя таблицу растворимости определить растворимость электролитов и записать результат над формулами (Р, М, Н).

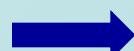


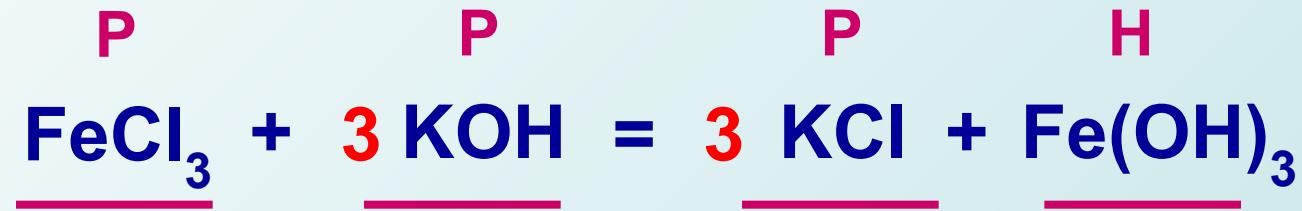
ФЕНОН

33

РАСТВОРИМОСТЬ КИСЛОТ, ОСНОВАНИЙ И СОЛЕЙ В ВОДЕ (при 20 °C)

Ионы	H ⁺	NH ₄ ⁺	K ⁺	Na ⁺	Ag ⁺	Ba ²⁺	Ca ²⁺	Mg ²⁺	Zn ²⁺	Cu ²⁺	Hg ²⁺	Pb ²⁺	Fe ²⁺	Al ³⁺	Fe ³⁺
OH ⁻	P	P	P	P	P	P	P	M	H	H	H	H	H	H	H
NO ₃ ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P
Cl ⁻	P	P	P	P	H	P	P	P	P	P	M	P	P	P	P
S ²⁻	P	P	P	P	H	-	-	-	H	H	H	H	H	-	-
SO ₃ ²⁻	P	P	P	P	M	M	M	M	M	-	-	H	M	-	-
SO ₄ ²⁻	P	P	P	P	M	H	M	P	P	P	-	M	P	P	P
CO ₃ ²⁻	P	P	P	P	M	H	H	M	H	H	H	H	H	-	-
SiO ₃ ²⁻	H	-	P	P	H	H	M	-	H	-	-	H	H	-	-
PO ₄ ³⁻	P	-	P	P	H	H	H	M	H	H	H	H	H	H	H
CH ₃ COO ⁻	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P	P



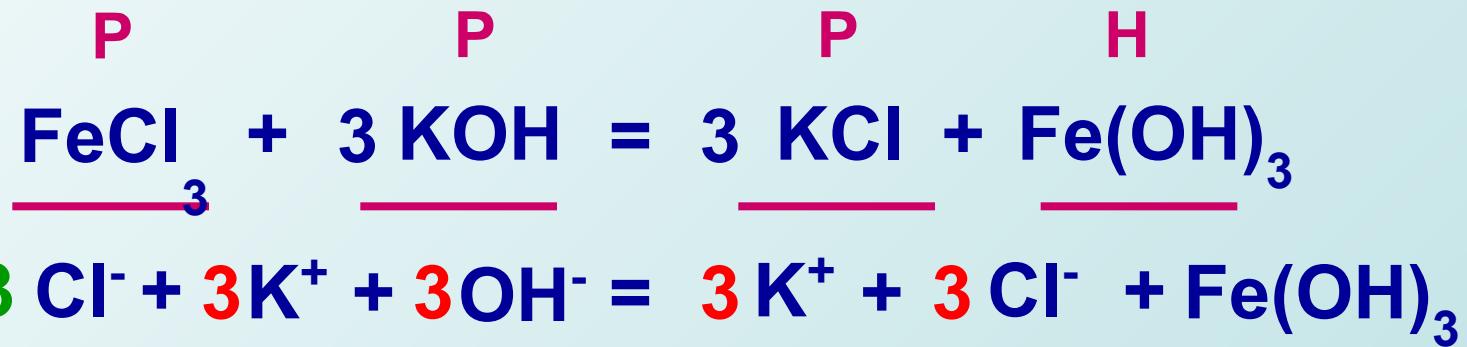


3. Написать полное ионное уравнение реакции.

ЗАПОМНИТЬ!!!

В ионных уравнениях формулы электролитов

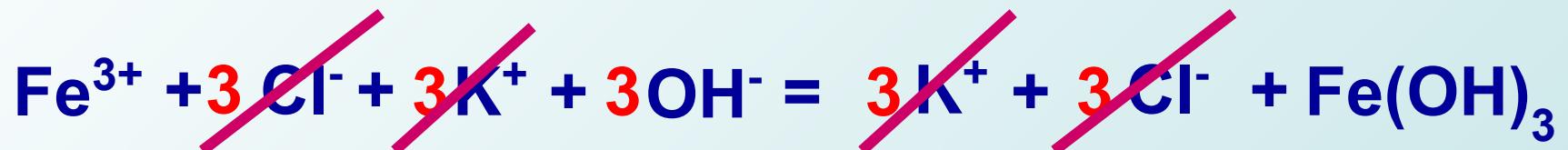
- 1) растворимых в воде всегда записываются в диссоцииированном виде;
- 2) нерастворимых в воде всегда записываются в молекулярном виде;
- 3) малорастворимых в воде *слева* записываются в диссоцииированном виде, а *справа* – в молекулярном.



Необходимо учитывать индексы у ионов и коэффициенты в уравнении реакции.



4. Для составления сокращённого ионного уравнения надо найти одинаковые ионы справа и слева от знака равенства и вычёркнуть их.



5. Записать уравнение без вычёркнутых ионов.

