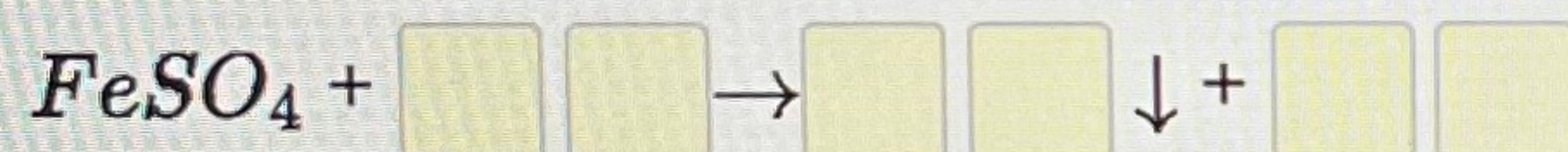


Определите массу осадка, который образуется при добавлении к 10%-ному раствору сульфата железа(II) массой 152 г небольшого избытка гидроксида калия.

Запишите уравнение химической реакции, о которой идёт речь в условии задачи. Произведите необходимые вычисления. В расчётах атомные массы элементов округлите до целых.

Инструкция по заполнению полей ввода здесь



Количество вещества исходной соли равно _____ моль (ответ запишите при помощи арабских цифр, без пробелов, с точностью до десятых, например, 2,2)

Введите целое число или десятичную дробь...

Масса образовавшегося осадка равна _____ г (ответ запишите при помощи арабских цифр, без пробелов, с точностью до целых, например, 2)

Введите целое число или десятичную дробь...