# Составьте уравнение реакции по схемам:

 О

А)Al+…🡪Al(OH)3+…

 0

Б)Al2+О3🡪+Al+…

 O + +3 0

В)3Al+6H🡪2Al…+3H2

# 2)Смесь алюминия и меди массой 12г обработали соляной кислотой . Выделившейся водород занял объем 7,4 л(н.у.)Определите массовую долю каждого металла в смеси.

## 3)Докажите амфотерный характер гидроксида алюминия.

## 4)Получите хлорид алюминия тремя способами. Уравнение запишите в молекулярном и ионном виде.

## 5)Напишите уравнение гидролиза сульфата и хлорида алюминия. В какой цвет окрасится метилоранж в растворах этих солей?

## 6)Какова масса гидроксида алюминия, выпавшего в осадок при сливании раствора, содержащего 30 г AlCl3, с небольшим избытком раствора гидроксида калия ?