$$AlCl_3 + 3NaOH = Al(OH)_3 \downarrow + 3NaCl$$

белый осадок

$$Al(OH)_3 \downarrow + NaOH = Na[Al(OH)_4]$$

избыток растворение осадка

$$ZnCl_2 + 2KOH = Zn(OH)_2 \downarrow + 2\ KCl$$

белый осадок

$$Zn(OH)_2 \downarrow + 2KOH = K_2[Zn(OH)_4]$$

избыток растворение осадка

fppt.com