

III GRUPPO

RICONOSCIMENTO DELL'ALLUMINIO

si scioglie 1 pds di sale in acqua e si misura il pH

le soluzioni acquose di Al^{3+} sono acide

aggiungo qualche ml di tampone NH_4Cl/NH_4OH fino a $pH=9$

scaldando a bagnomaria si forma un precipitato gelatinoso di $Al(OH)_3$ che si scioglie a $pH > 9$ (aggiungo $NaOH$ per verificare)

per conferma si riprecipita $Al(OH)_3$ aggiungendo acido acetico fino a $pH=5-6$

