1. Reakcje hydrolizy weglanu sodu oraz fosforanu (V) potasu

Dysocjacja soli a następnie jony reagują z wodą



Rodzaj hydrolizy – anionowa, odczyn zasadowy

1. Reakcje hydrolizy chlorku amonu

Dysocjacja soli a następnie jony reagują z wodą



Rodzaj hydrolizy – kationowa, odczyn kwasowy

1. Reakcje hydrolizy octanu amonu

Dysocjacja soli a następnie jony reagują z wodą

CH3COONH4 → CH3COO- + NH4+

CH3COO-+ NH4+ + H2O → CH3COOH + NH3·\* H2O

Hydrolizie ulega anion i kation

Rodzaj hydrolizy – kationowo-anionowa, odczyn obojętny

Podsumowanie

