

PRAKTIKUM 2 IDENTIFIKASI KATION GOLONGAN I

PENDAHULUAN

Kation adalah ion yang bermuatan positif, sedangkan anion adalah ion yang bermuatan negatif. Ion satu dengan lainnya dapat dibedakan karena tiap ion mempunyai reaksi kimia spesifik. Kation dan anion merupakan penyusun suatu senyawa, sehingga untuk menentukan jenis zat atau senyawa tunggal secara sederhana dapat dilakukan dengan menganalisis jenis kation dan anion yang dikandungnya.

Reagensia golongan yang dipakai untuk klasifikasi kation yang paling umum adalah asam klorida, hidrogen sulfida, ammonium sulfida, dan ammonium karbonat. Klasifikasi ini didasarkan atas apakah suatu kation bereaksi dengan reagensia-reagensia ini dengan membentuk endapan atau tidak. Jadi boleh dikatakan, bahwa klasifikasi kation yang paling umum didasarkan atas perbedaan kelarutan dari klorida, sulfida, dan karbonat dari kation tersebut.

TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan identifikasi kation golongan I

ALAT DAN BAHAN

Alat-alat yang digunakan pada praktikum ini adalah gelas kimia, tabung reaksi, dan gelas ukur. Bahan-bahan yang digunakan pada praktikum ini adalah AgNO_3 , Pb asetat, merkuri klorida, HCl, ammonia, K_2CrO_4 , KI, NaOH, dan akuades.

PROSEDUR PRAKTIKUM

1. Siapkan larutan kation golongan I dengan konsentrasi masing-masing 1 M yaitu AgNO_3 ,