

Nama: _____

Kimia Tingkatan 4
Bab 6: Asid, Bes dan Garam
6.11: Analisis Kualitatif

E Ujian Pengesahan Kation

(Rujuk buku teks m/s 210-212)

Lengkapkan rajah bagi setiap ujian berikut:

(A) Ujian pengesahan kation (NH_4^+ , Fe^{2+} , Fe^{3+} , Pb^{2+}) yang hadir di dalam larutan akueus.

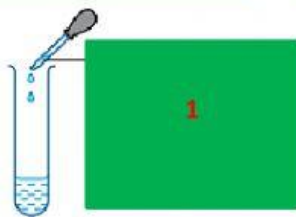
1.0 cm³ larutan kalium iodida, KI

Titiskan beberapa titis larutan kalium heksasianofarat(III), $\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$

Titiskan beberapa titis larutan kalium heksasianofarat(II), $\text{K}_4\text{Fe}(\text{CN})_6$

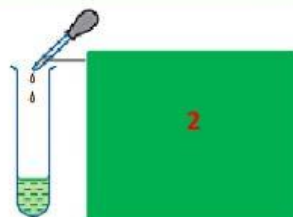
Titiskan beberapa titis reagen Nessler

Kaedah I: mengesahkan ion ammonium, NH_4^+



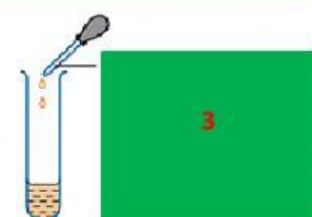
2.0 cm³ larutan ammonium klorida, NH_4Cl

Kaedah II: mengesahkan ion ferum(II), Fe^{2+}



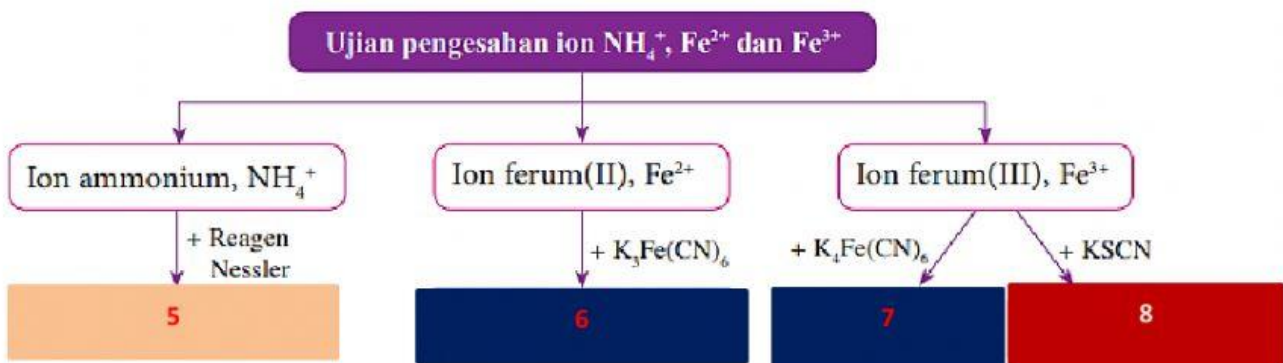
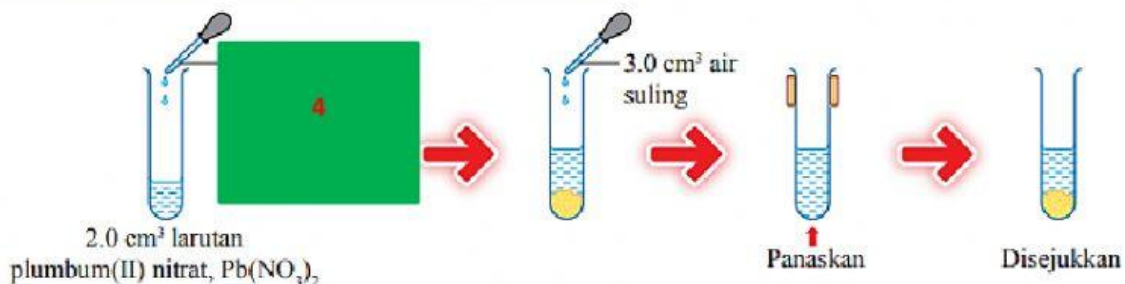
2.0 cm³ larutan ferum(II) sulfat, FeSO_4

Kaedah III: mengesahkan ion ferum(III), Fe^{3+}

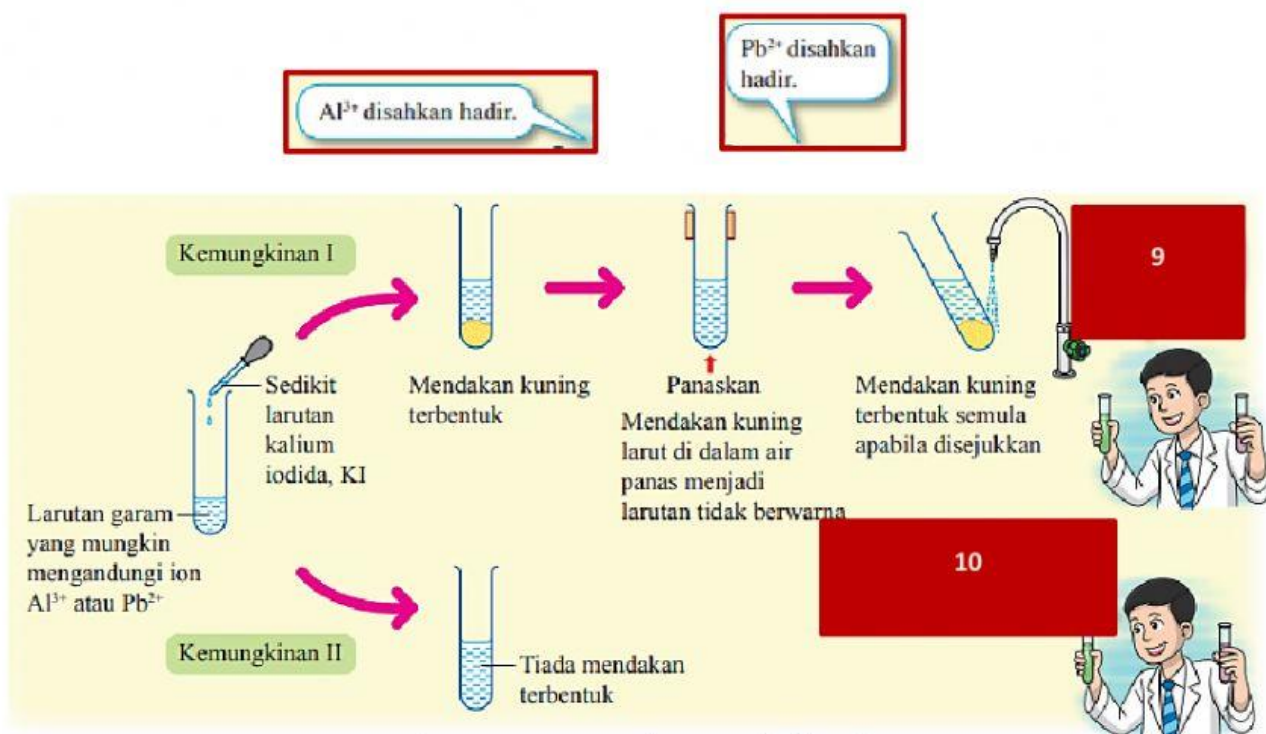


2.0 cm³ larutan ferum(III) klorida, FeCl_3

Kaedah IV: mengesahkan ion plumbum(II), Pb^{2+}



(B) Ujian pengesahan kation (Al^{3+} dan Pb^{2+}).



(C) Analisis Kualitatif ke atas Garam yang Tidak Diketahui

