

PRAKTIKUM 1 UJI PENDAHULUAN DENGAN NYALA

PENDAHULUAN

Uji nyala adalah pemeriksaan sampel dengan membakarnya pada nyala oksidasi atau reduksi pembakar Bunsen. Tiap-tiap uap senyawa logam akan memberikan warna nyala yang khas yang dapat dilihat pada **Tabel 1**

Tabel 1. Warna Nyala Beberapa Unsur Logam

Unsur	Warna nyala tanpa kaca kobalt	Warna nyala dengan kaca kobalt
Natrium	Kuning	Tidak berwarna
Kalium	Ungu	Merah padam
Kalsium	Merah bata	Hijau muda
Stronsium	Merah padam	Ungu
Barium	Hijau kekuningan	Hijau kebiruan
Litium	Merah karmin	Tidak berwarna
Tembaga	Hijau kebiruan	Tidak berwarna
As, Sb, Bi, Pb	Biru keabuan	Tidak berwarna

TUJUAN PRAKTIKUM

Setelah melakukan percobaan ini diharapkan mahasiswa memahami dan melakukan uji pendahuluan kation dan anion dengan metode nyala

ALAT DAN BAHAN

Alat-alat yang digunakan pada praktikum ini adalah tabung reaksi, bunsen, dan kawat platina. Bahan-bahan yang digunakan pada praktikum ini adalah larutan kation maupun anion