

LABORATORIUM BALAI RISET DAN STANDARDISASI INDUSTRI PALEMBANG	INSTRUKSI KERJA	Nomor : IK-LAB-5. 4. 1.6D Revisi/ Edisi : 0/7 Tanggal Terbit : 01 April 2019 Halaman : 1 dari 3
CARA UJI KADAR TIMBAL (Pb) PADA GARAM KONSUMSI		

Disetujui oleh :  Kepala Seksi SS	Diajukan oleh :  Penyelia
--	--

LABORATORIUM BALAI RISET DAN STANDARDISASI INDUSTRI PALEMBANG	INSTRUKSI KERJA	Nomor : IK-LAB-5. 4. 1.6D Revisi/ Edisi : 0/7 Tanggal Terbit : 01 April 2019 Halaman : 2 dari 3
CARA UJI KADAR TIMBAL (Pb) PADA GARAM KONSUMSI		

A. Prinsip

Analisis cemaran logam Pb dengan spektrofotometer serapan atom berdasarkan pada proses penyerapan energi radiasi oleh atom-atom yang berbeda-beda pada tingkat tenaga dasar.

B. Bahan

1. HNO₃ Pekat
2. Air Suling bebas logam
3. Air Suling yang telah mengalami dua kali penyaringan
4. Larutan Standar Induk Pb 1000 mg/L
5. Larutan Baku Pb 100 mg/L

Pipet 10 mL larutan induk Pb 1000 mg/L dan masukkan ke dalam labu ukur 100 mL, tambahkan air suling bebas logam yang mengandung HNO₃ pekat (1,5 mL HNO₃/L) sampai tepat tanda tera.

6. Larutan Baku Pb 10 mg/L

Pipet 10 mL larutan baku Pb 100 mg/L dan masukkan ke dalam labu ukur 100 mL, tambahkan air suling bebas logam yang mengandung HNO₃ pekat (1,5 mL HNO₃/L) sampai tepat tanda tera.

7. Pembuatan Larutan Kerja Logam Pb

Buat deret larutan kerja dengan 1 (satu) blanko dan minimal 3 (tiga) kadar yang berbeda secara proporsional dan berada pada rentang pengukuran kemudian tambahkan air suling bebas logam yang mengandung HNO₃ pekat (1,5 mL HNO₃/L) sampai tepat tanda tera.

C. Peralatan

1. Spektrofotometer Serapan Atom, Lampu Katoda Pb, dan Gelas Piala
2. Pipet 1 mL, 2 mL, 5 mL, dan 10 mL
3. Buret 10 mL dengan ketelitian 0,1 mL
4. Labu Ukur 50 mL, 100 mL, dan 1000 mL

LABORATORIUM BALAI RISET DAN STANDARDISASI INDUSTRI PALEMBANG	INSTRUKSI KERJA	Nomor : IK-LAB-5. 4. 1.6D Revisi/ Edisi : 0/7 Tanggal Terbit : 01 April 2019 Halaman : 3 dari 3
CARA UJI KADAR TIMBAL (Pb) PADA GARAM KONSUMSI		

D. Prosedur Kerja

1. Timbang dengan teliti 2 gram – 10 gram contoh ke dalam gelas piala 400 mL.
2. Larutkan dengan $\pm$ 100 mL air suling.
3. Asamkan dengan HNO₃ pekat sampai pH < 2.
4. Masukkan ke dalam labu ukur 500 mL dan tera dengan air suling.
5. Segera lakukan pengujian dengan alat SSA.

E. Perhitungan

$$C = \frac{C_A \times V}{W}$$

Keterangan :

C = Kadar Pb (mg/Kg)

C_A = Kadar Pb dari hasil kurva standar (mg/L)

W = Bobot contoh yang ditimbang (Kg)

V = Volume (Liter)

F. Dokumen Acuan

SNI 01-3556-2000

G. Dokumen Terkait

F-LAB-5.4.1.0.2 Rekaman Mutu Hasil Pengujian