

ANALISIS KANDUNGAN MINERAL LAUT dan UJI MUTU MINUMAN ISOTONIK MEREK "X"

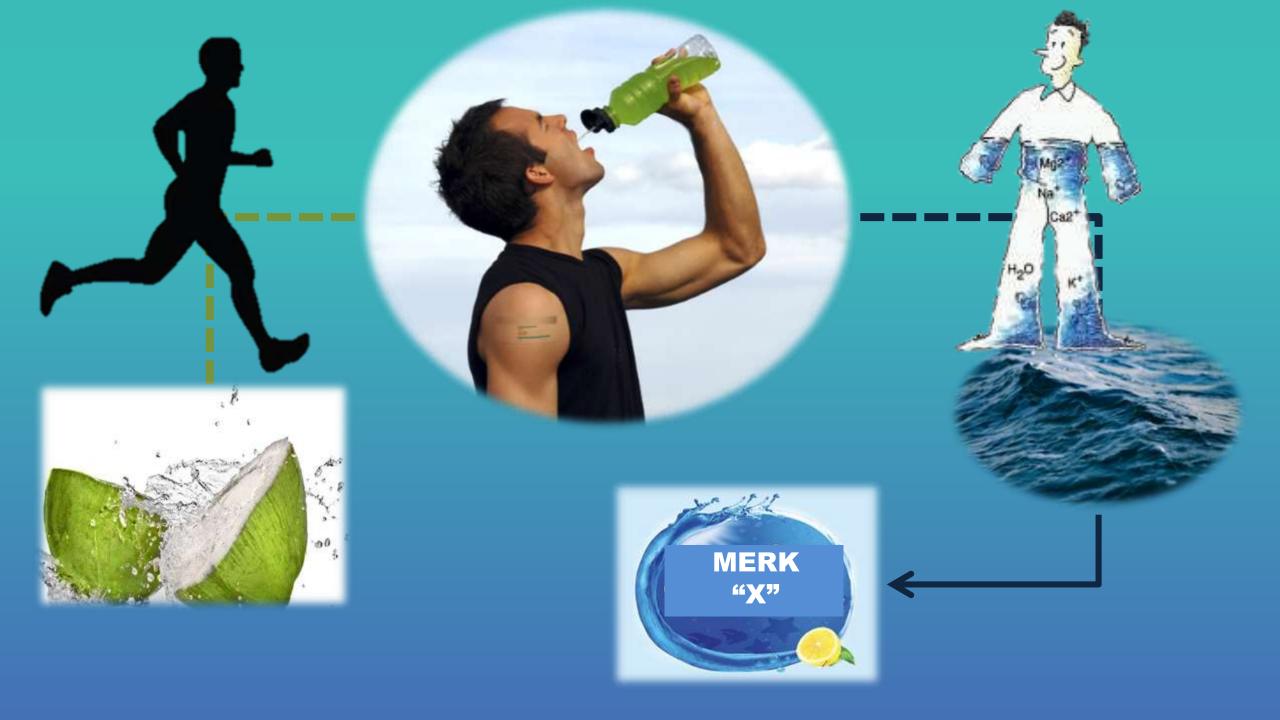
PKT - 20







LATAR BELAKANG

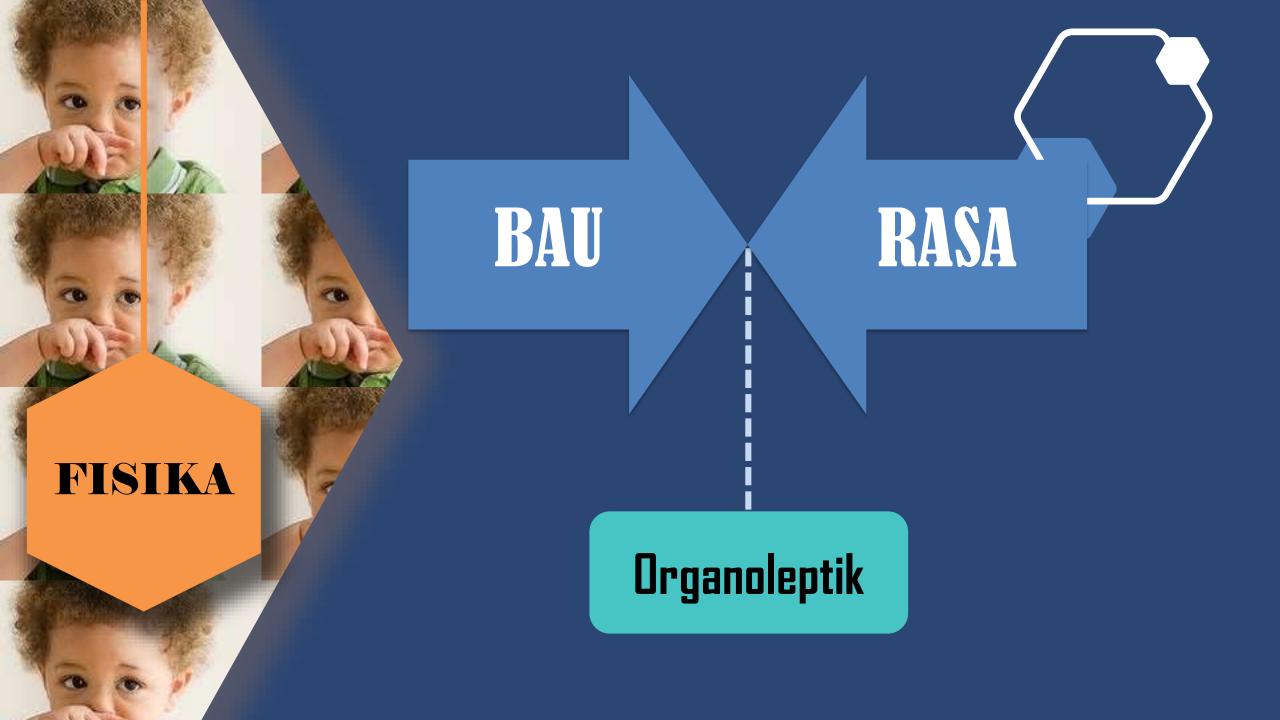


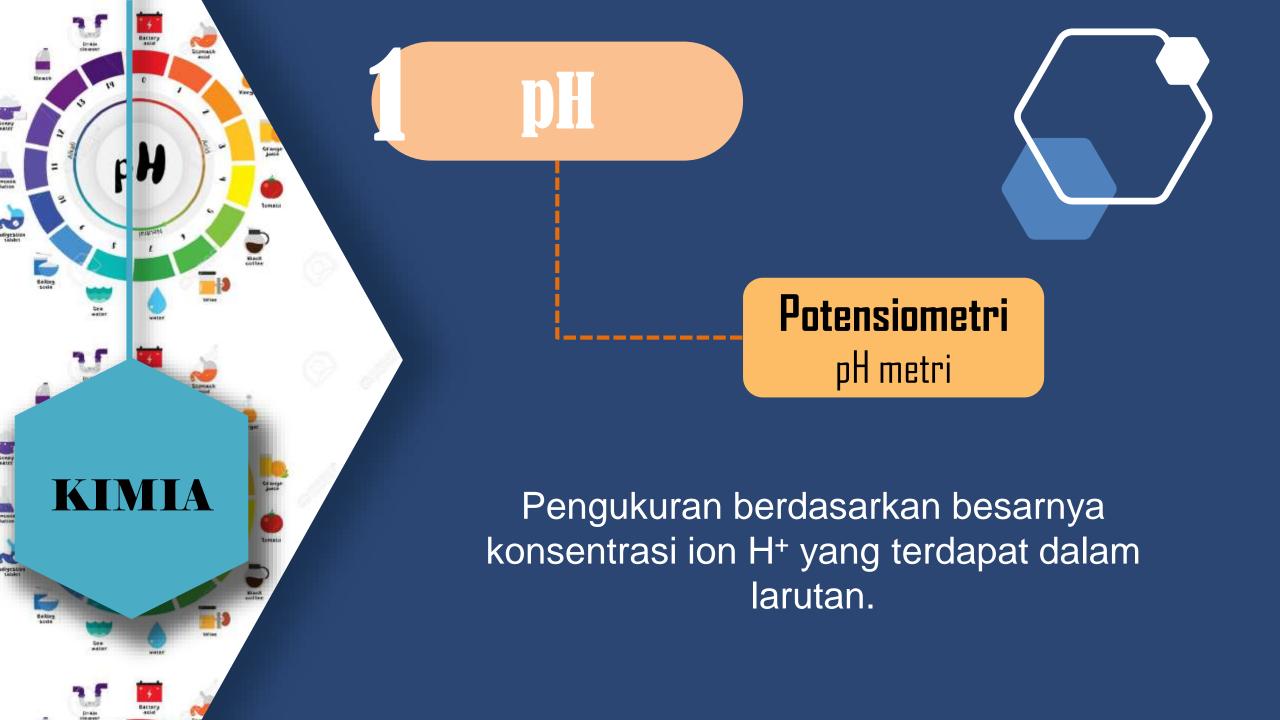




METODE ANALISIS



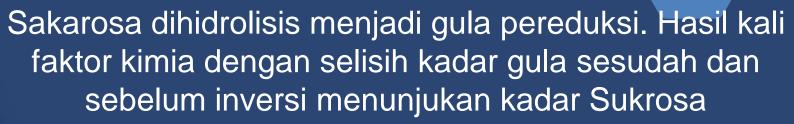






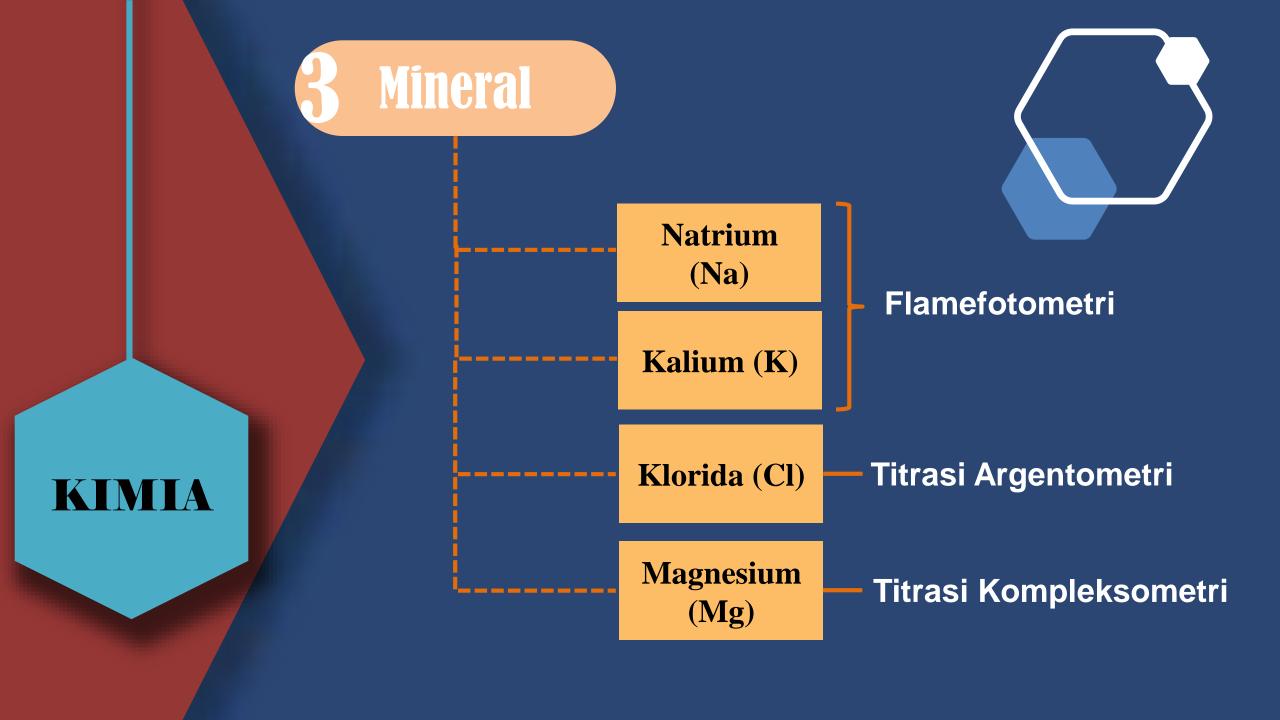
2 TOTAL GULA (Sukrosa)

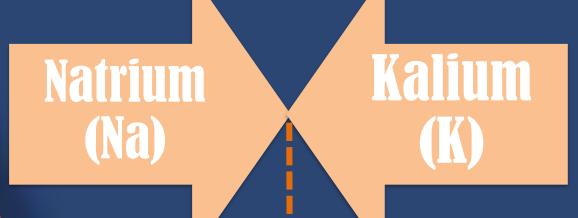
Yodometri Luff Schoorl



$$C_{12}H_{22}O_{11} + H_2O \longrightarrow C_6H_{12}O_6 + C_6H_{12}O_6$$
Glukosa Fruktosa
$$C_6H_{12}O_6 + 2 CuO \longrightarrow \underline{Cu_2O} + C_5H_{11}O_5 + COOH$$
Merah bata
$$CuO + 2 KI + H_2SO_4 \longrightarrow CuI_2 + K_2SO_4 + H_2O$$

$$2 CuI_2 \longrightarrow \underline{Cu_2I_2} + I_2$$
Putih susu
$$I_2 + 2 Na_2S_2O_3 \longrightarrow 2 NaI + Na_2S_4O_6$$







Flamefotometri

$$\begin{array}{c} M^{+}X^{-} \longrightarrow M^{+}XI^{-} \xrightarrow{\triangle H} & MX \\ \text{larutan} & \text{aerosol} & M^{+}X^{-} \xrightarrow{\triangle H} & MX \\ \text{gas} & \text{gas} & \text{gas} & \text{gas} \\ M^{+} + e^{-} & M + X \\ \text{gas} & \text{gas} & \text{gas} \\ M \xrightarrow{-Ehv} & M^{*} & \text{flame} \\ \end{array}$$

Eksitasi atom dengan nyala api LPG udara. Atom yang tereksitasi kembali ke keadaan dasar melepas sinar emisi. Konsentrasi ditetapkan dengan membandingkan % Emisi sampel dan standar

Magnesium (Mg)

(tak berwarna)

Titrasi Kompleksometri Kesadahan



Magnesium ditetapkan dengan cara mengurangi nilai kesadahan total (Mg dan Ca) dengan nilai kesadahan parsial (Ca)

KIMIA

(merah)

$$\mathsf{Mg^{2^+}} + \mathsf{H_2Y^{2^-}} \longleftrightarrow \mathsf{MgY^{2^-}} + 2\mathsf{H^+}$$

$$\mathsf{Ca^{2^+}} + \mathsf{EBT} \longrightarrow \mathsf{Ca^{2^+}} - \mathsf{EBT} \qquad \mathsf{Ca^{2^+}} + \mathsf{H_2Y^{2^-}} \longleftrightarrow \mathsf{CaY^{2^-}} + 2\mathsf{H^+}$$

$$\mathsf{Ca^{2^+}} - \mathsf{EBT} + \mathsf{EDTA} \longrightarrow \mathsf{Ca^{2^+}} - \mathsf{EDTA} + \mathsf{EBT} \qquad \mathsf{MgInd^-} + \mathsf{H_2Y^{2^-}} \longrightarrow \mathsf{MgY^{2^-}} + \mathsf{Hind^{2^-}} + \mathsf{H^+}$$

$$\mathsf{(biru)} \qquad \mathsf{(biru)}$$

$$\mathsf{CaInd^-} + \mathsf{H_2Y^{2^-}} \longrightarrow \mathsf{CaY^{2^-}} + \mathsf{Hind^{2^-}} + \mathsf{H^+}$$

(biru)

Klorida (Cl)



Titrasi Argentometri

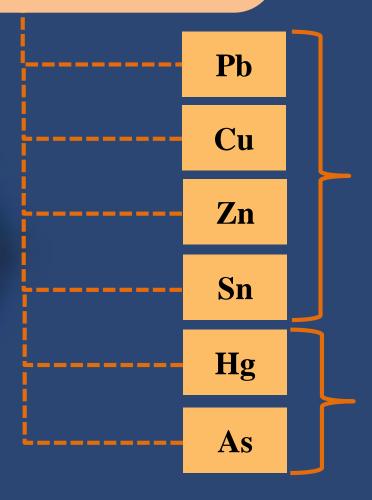
Dalam suasana netral, ion Cl dititar dengan AgNO₃ terbentuk endapan putih AgCl, dengan titik akhir Ag₂CrO₄ berwarna merah bata dengan indikator K₂CrO₄

AgNO₃ + NaCl
$$\longrightarrow$$
 AgCl + NaNO₃
Putih

AgNO₃ + K₂CrO₄ \longrightarrow Ag₂CrO₄ + 2 KNO₃
Merah bata



5 Cemaran Logam

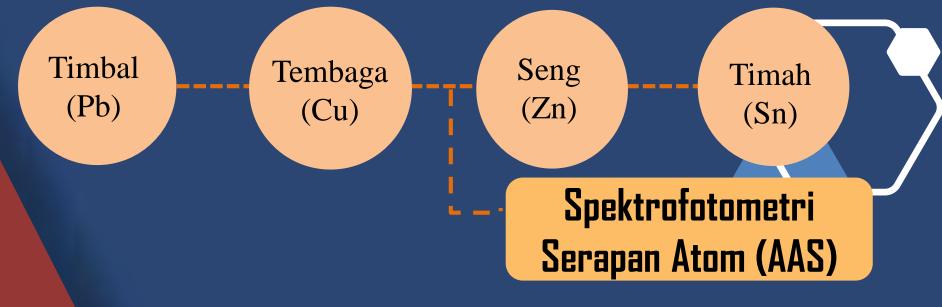




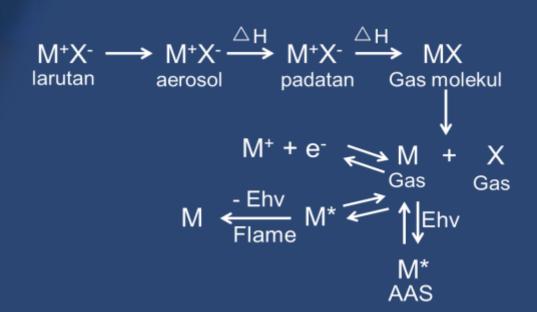
Spektrofotometri Serapan Atom (AAS)

Spektrofotometri Serapan Atom Hidrida

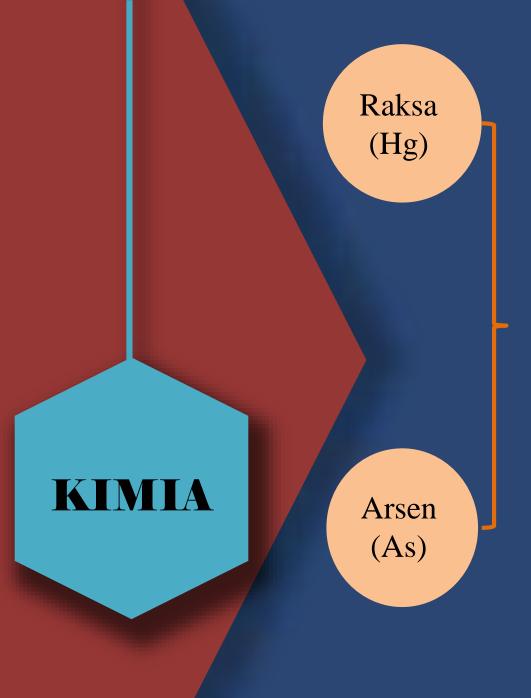
KIMTA



Spektrofotometri serapan atom dengan sistem atomisasi nyala







$$BH_4^- + 3 H_2O + H^+ \longrightarrow H_3BO_3 + 8H_{(nacent)}$$

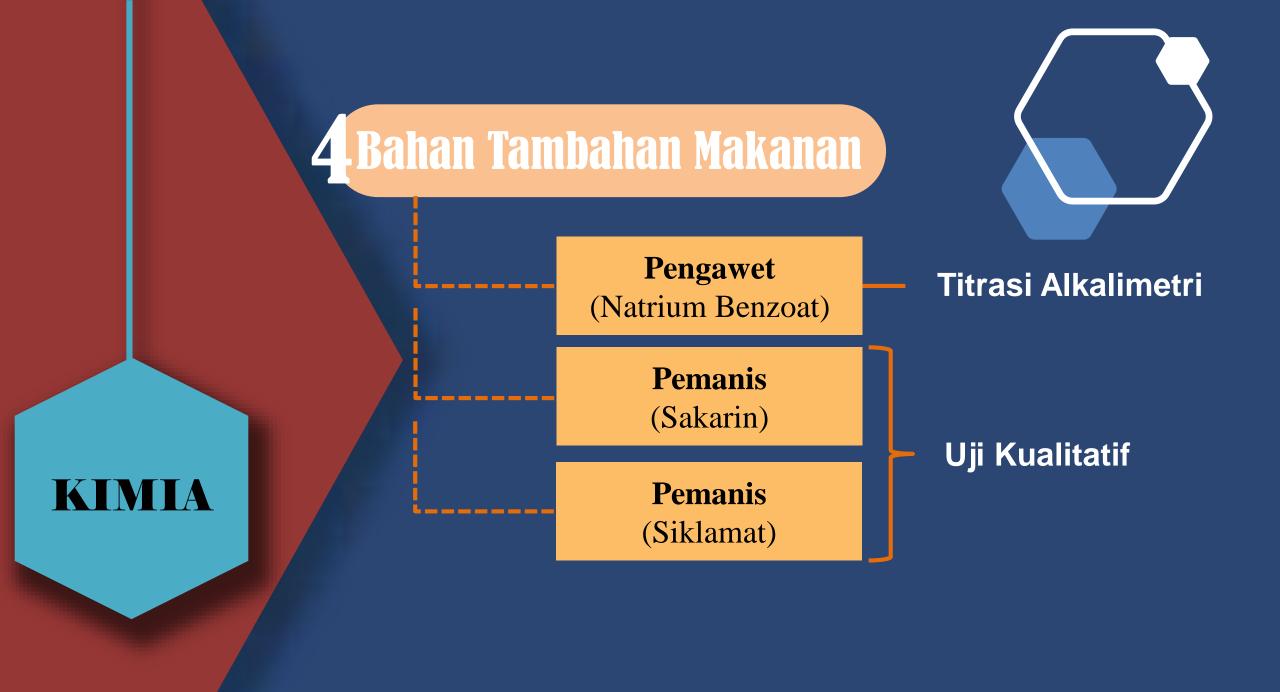
 $Hg^{2+} + 2 H_{(nacent)} \longrightarrow Hg + 2H^+$

Spektrofotometri Serapan Atom Hidrida (AAS)

Spektrofotometri serapan atom dengan sistem atomisasi hidrida

$$BH_4^- + 3 H_2O + H^+ \longrightarrow H_3BO_3 + 8H_{(nacent)}$$

 $2As^{3+} + 12 H_{(nacent)} \longrightarrow 2 AsH_{3 (g)} + 6H^+$
 $2 AsH_{3 (g)} \longrightarrow 2 As + 3H_{2 (g)}$



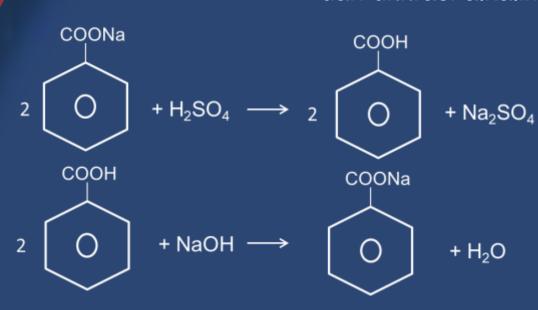
Pengawet (Natrium Benzoat)



Titrasi Alkalimetri

Hidrolisis Natrium Benzoat dalam sampel dengan asam pada pH 4 sehingga dapat larut dalam pelarut non-polar, diekstraksi, didestilasi dan dititrasi alkalimetri.







Pemanis (Sakarin)



Uji Kualitatif

Hidrolisis garam Natrium dengan pengasaman, diekstrasi dengan pelarut organik non-polar. Sakarin bereaksi dengan resorsinol dalam suasana asam membentuk senyawa kromofor berwarna hijau fluorensein.

Senvawa berwarna

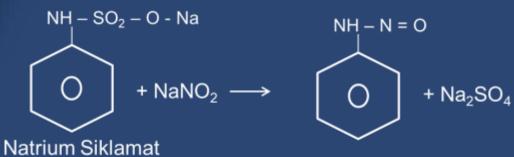


Pemanis (Siklamat)

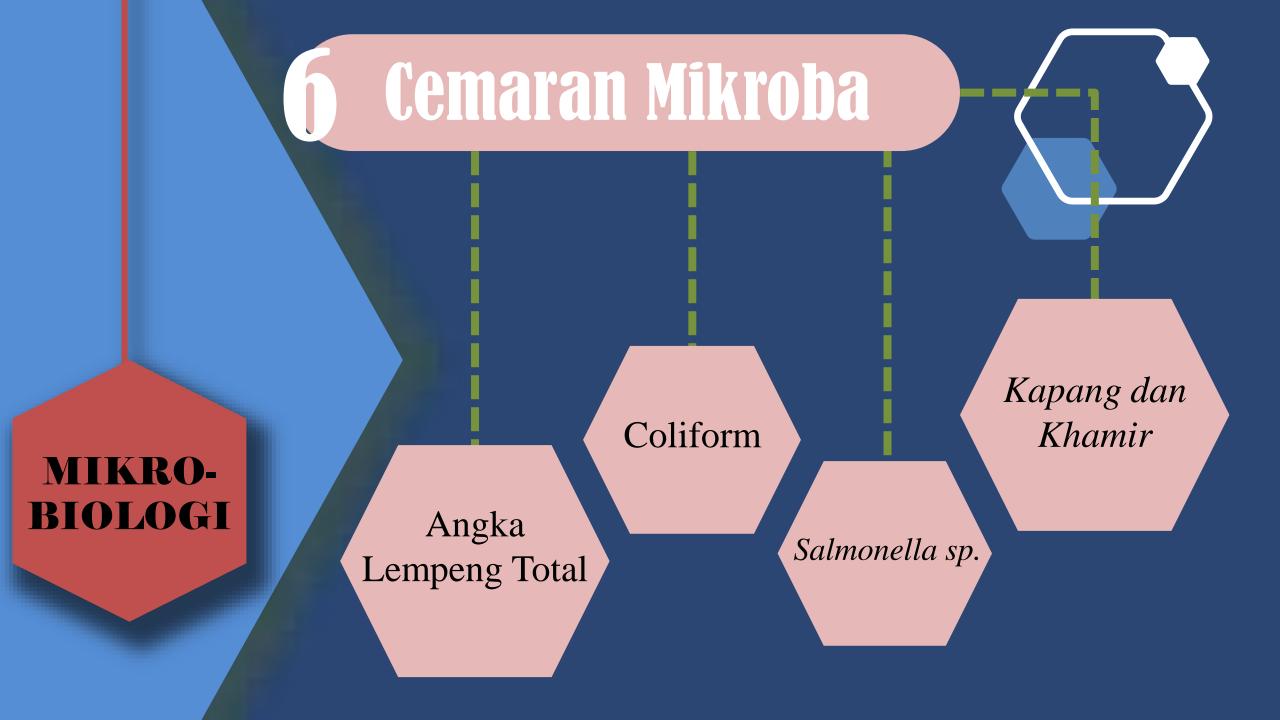


Uji Kualitatif

Siklamat dipisahkan dengan penjernihan, penyaringan, pemanasan dan mereaksikan BaCl₂ dengan Na₂SO₄ yang membentuk endapan putih BaSO₄.



$$Na_2SO_4$$
 + BaCl₂ $\xrightarrow{H^+}$ BaSO₄ + 2 NaCl₂ \xrightarrow{Dutih}













HASIL ANALISIS

J.V H A 4

A Committee of the Comm		The second secon
Parameter	Standar	Hasil Analisis
Bau	Normal	Normal
Rasa	Normal	Normal
рН	maks. 4.0	3,77
Total gula sebagai sukrosa	min. 5 %	1,17 %
Pengawet (Natrium Benzoat)	Maks. 600 mg/kg	318 mg/kg
Pemanis (Sakarin)		Negatif
Pemanis (Siklamat)		Negatif



A

Parameter	Standar	Hasil uji		
Timbal (Pb)	maks.0,3 Mg/kg	< MDL (0,1078 ppm)		
Tembaga (Cu)	maks.2,0 Mg/kg	< MDL (0,0181 ppm;		
Seng (Zn)	maks.5,0 Mg/kg	< MDL (0,0067 ppm);		
Raksa (Hg)	maks.0,03 Mg/kg	< MDL (2,7259 ppb)		
Timah (Sn)	maks.40 Mg/kg	< MDL (2,9074 ppm)		
Arsen (As)	maks 0,1 Mg/kg	< MDL (2,2594 ppb)		

A H A S Å S L

Parameter	Standar	Hasil uji		
Angka lempeng total	maks. 2 x 10 ² koloni/ml	< 2,5 x 10 ² koloni/ml		
Coliform	< 3 APM/ml	< 3 APM/ml		
Salmonella	negatif	Negatif		
Kapang	maks.50 koloni/ml	15 koloni/ml		
Khamir	maks.50 koloni/ml	< 50 koloni/ml		



KEWIRAUSAHAAN

•	%	%	76	76	•
	Parameter	Modal (Rp)	% Keuntungan	Total Harga Jasa (Rp)	Kewi
້	рН	31.500,00	10%	35.000,00	
	Gula Total Sebagai Sukrosa	110.000,00	25%	140.000,00	
0 0	Kalium	17.000,00	15%	20.000,00	Kewi
•	Natrium	18.000,00	15%	21.000,00	
	Klorin	26.000,00	15%	32.000,00	-
	Magnesium	55.000,00	15%	64.000,00	Kew
96	S S	(S)	(S) S (S)	S S	e New

	S	6	\$	80	\$	90	\$	90	\$	66
Kewi	Para	ameter		Modal ((Rp)	% Keuntun	gan	Total Hai		Kewi
	Kadar I	Pengav	vet	138.000	0,00	20%		166.0	00,00	
	Uji S	Sakarin		40.000	,00	20%		48.00	00,00	10
Kewi	Uji S	iklamat	t	130.000	0,00	10%		143.0	00,00	Kewi
90	Cemara (N	an Loga yala)	am	275.000	0,00	20%		330.0	00,00	90
Kewi	Cemara (Hi	an Loga drida)	am	700.000	0,00	25%		840.0	00,00	Kewi
			(S)		(5)		S	6	\$	

		9	5		5	8	S	8	S	96		
Kewira	Parameter		Mod	dal (Rp)	Keu	% Intungan		al Harg (Rp)				
•	ALT		40.	000,00		20%		48.000	,00	•		
	Coliform Cara APM		65.000,00			20%			78.000,00			
Kewira	Salmonella	a Sp.	5.0	00,00		20%		6.000,	00	6		
	Perhituno Kapang Kh		15.	000,00		20%		18.000	,00			
Kewira			JUN	ЛLАН			1	.989.00	0,00	6		
9	-J		7	9	0/	9	9/	9	0/	9		

Ш



KESIMPULAN







PERTANYAAN & JAWABAN

