Nugraha Adhil	Eama
XIMIPA3	0
Catihan Larutai	n Buffer

B -1 mmol -1 mmol 1 mmol 1 mmol	H3COUNA - 6
2) Tentukan pH 20ml larutan CH3COOH oilm dengan lomi larutan K 2) Tentukan pH 20ml larutan CH3COOH oilm dengan lomi larutan K 2 awab: CH3COOH +KOH - 2 CH3COOK + H-120 . CH3 M 2mmol 1:mmol - Immol Immol Immol	H3COOK -6 -6 -6 -6 -6 -6 -6 -6 -6 -6
2) Tentukan pH 20ml larutan CH3CooH oilm dengan loml larutan K 20mab: CH3CooH +KOH - 2 CH3CooK +1-120 M 2mmol 1:mmol - Immol Immol Immol	=6 $=6$ $=6$ $=6$ $=6$ $=6$ $=6$ $=6$
2) Tentukan pH zomi larutan CH3CooH oilm dengan lomi larutan K Dawab: CH3CooH +KOH -) CH3CooK + H-20 CH3CooH + Immol - Immol Immol Immol	50H O.IM (Ka=109) 3(00K=) CH3(00+K+
2) Tentukan pH 20ml larutan CH3CooH oilm dengan loml larutan K Dawab: CH3(OOH +KOH -) CH3COOK +H2O M 2mmol 1:mmol - Immol Immol Immol	50H O.IM (Ka=109) 3(00K=) CH3(00+K+
2.) Tentukan pH zomi larutan CH3COOH Oilm dengan iomi larutan K Dawab: CH3COOH +KOH - I CH3COOK +H2O . CH3 M ZMMOI 1:MMOI - IMMOI IMMOI IMMOI	50H O.IM (Ka=109) 3(00K=) CH3(00+K+
2.) Tentukan pH zomi larutan CH3COOH Oilm dengan iomi larutan K Dawab: CH3COOH +KOH - I CH3COOK +H2O . CH3 M ZMMOI 1:MMOI - IMMOI IMMOI IMMOI	50H O.IM (Ka=109) 3(00K=) CH3(00+K+
Dawab. CH3(OOH +KOH -) CH3COOK + H2O CH3 M 2mmol 1:mmol - Immol Immol Immol Immol	3(00K=) CH3(00-+K+
Dawab. CH3(OOH +KOH -) CH3COOK + H2O . CH3 M 2mmol 1:mmol - Immol Immol Immol Immol	3(00K=) CH3(00+K+
M 2mmol 1mmol 1mmol 1mmol 1mmol	
M 2mmol 1mmol 1mmol 1mmol 1mmol	
	- Hramol Immol Immol
5 Immol - Immol Immol	- Immol Immol
1 - MA HI William 20 mino I hard A Januar marker in the William	Marka 9 Language P
(H+) : Ka. a	egs Monthly Town Ties
g - the same to same	MALE IN DATE TO SERVE
· 10-5 of Immediately	. A Company of the co
The Language Company of the Company	168 Sept Bush on
~10-5 -> PH = 5	M of the second
	Carrena and a second
	S. Constitution of the second
3.) Tentukan pt-1 40ml larutan WHz o,1 m dengan 9ml Larutan	NAI (1 Olm (16 = 10-5)
Dawas:	10194 Cr o Hart real 10
0) mol WH3 = 4mmol(b) [OH-) = 10-5. 4	all slu - V
e) mol W4461 = 014 mmol(9)	2017-10
0) mol WH4Cl = 014mmol(s) [OH-) = 10-5. 4 0) mol WH4Cl = 014mmol(s) = 10-4 -> pol-1 = 9	1 111 - 10
10 · 3 por - 9	
i.) perhatikan campuran larutan berikut, campuran dibawah ini c	Carrier Dally a Marie V. N
penyangga adalah	gang merupakan latutan
	mil dans all
B.) Man dan Naan O.) NaoH dan Kal	of don NaOH
Jawab & B	
	The second of th

SIDU

5.	Perhatikan campuran larutan berikul
	(1) WH3 dan NH4Cl
	(2) CHOCOONa + HCN
	(3) HC1 + NH4C1
***************************************	(4) CH3(00H+CH3(00Wa
	Campuran yang membentuk larutan penyangga adalah i Larutan nomor i dan y
6.	Campurar 100 ml HcNo, Im (Ka = 12×10-6) dan 100 ml Kon o, 2 m akan memiliki pH
	mol Haw: lommol Kan -> K+ +an-
	mol Kan = 20mmol 29mmol
	-20mmol sammol 20mmol -
	[01-1] = 7×10 - 2mmo1 2mmo1
	[01-1] = 72×10 = 3mmo1 2mmo1
	- 1×10-5
	pad-1:5
7.	Company 1 All 1919 199 199 199 199 199 199 199 199
	Campuran room L NM40H0,1m dengan loom L NH4Cl oilm aran memiliki pH? (Kb = 10 5)
	mol NMyOH = 20mmol NMyCl -> NHyT +Cl
	mol WHycl - lommol 10mmol
	10mmul 10mmul 10nmul
	COND-10-5 · 20 nmol - lommol lommol
	lommol.
	= 2 X10 ⁻⁹
	pOM = 5-1092
	pH = 9 +1007
8.	Larutan yang pH nya tetap atau tidak berubah apabila ditambah sedikit asam,
	Sedikit basa atau pengenceran adulah Campuran dari senyawa dengan ikonsentrasi ga
	Sama dari
	B) HOOFI + MOONA 10.) H2504 don NO2504
	B.) H(00H) + M(00Na 10.) H2504 don NO2504
	Janas : B
9.	pH dari Cumpuran 50 ML NH3 OIM (Kb=10") dengan 100 ML NHy Cl 0,5 M adalah
	e) mol N/-13 = 5 mm61 (OH) = 10 = 50
	") mol NYuC1 = Sommol 50
	10-5 PH = 14-5 = 9 POM = 5
,	POH = 5

Cipi

	pH dari 200 ml WHS 011.	M+	100 ml	. Hel oil	m (Kb =	10")		
	1 0 mol NH3 = 20 mmol						13.13	
	o) mol Hcl = 10 mmol		1-161	+WH3 -	-> PUHY	CI + Hr)	
		M	10	20	Marito	-		
-		B	10	10	10	10		
		5	,	10	10mm	01 10	+	
	COH-7=10-5. 10 C							
	10 6							
	7 PX10-5							
	pol1 = 5-10910							
	pol1 = 5-10910 -5-201 = 14-5	= 9						
١.	Berapa gram NaOH (gr = 34)	99	dimas	Wan Ke	200ml C	H3(60H)	0105 N	1 agar dida
	pH=4 (Ka=10=5)			200 / 3				
	1 ,) moi CH3(00H = 10-7 mm	101		CH3(00)	THE RESIDENCE OF THE PROPERTY OF THE PERSON	4-20	1-13(00	Na tH2U
	"Smol NaoH = nmmol		(M)	10-2	<u></u>			
			B	1	n -01		1	n .
			5	10 -n	-0		n	1
	(H1) = 10-5. 10-7-1	1						
		2				.4		
	10-4=10-5.10-2-n	7	61=1	uxmr =	9,09 110	-4 -0,	036 gr	iam
	n /	\nearrow	61=1	uxmi =	9,09 x10	-4 - 0,	036 gr	am
	n /	<i>y</i>	61=1	n/m[=	9,09 x10	-4 - 0,	036 gr	dm
	10n = 10 ⁻² - N 11n = 10 ⁻²		Gr = 1	n/m/=	9,09 x10	-4 - 0,	036 gr	om .
	n /		Gr = 1	n/m/=	9,09 x10	-4 - 0,	036 gr	om
	10n = 10 ⁻² - N 11n = 10 ⁻² n = 9,09 x10 ⁻⁴							
1.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 9,09 × 10-4	r Hn	00 1 O1	Ism den	gon 1 To	ML KOH	0101	n (1/a = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110	r Hn)0 2 O1	ISM den HNOZ	gun 150 +1604 -	ML KNO	10101 2 + M7	n (1/a = 10 ⁻⁹
1.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 9,09 × 10-4	r Hn	00201	15m den 14N02	gon 150 +1604 -	ML KND	1 011011 2 + H7	n (160 = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1604 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10 ⁻² - N 110 = 10 ⁻² N = 9,09 × 10 ⁻⁴ Hilway PH Campuron 200m 6) mol Hwo2 = 30 mmol 10 1/ 10 Hwo1 = 15 mmol	r Hn	00201	15m den 14N02 30	gon 150 +1604 -	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10 ⁻² - N 110 = 10 ⁻² N = 9,09 × 10 ⁻⁴ Hilway PH Campuron 200m 6) mol Hwo2 = 30 mmol 10 1/ 10 Hwo1 = 15 mmol	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
1.	100 = 10 ⁻² - N 110 = 10 ⁻² N = 9,09 × 10 ⁻⁴ Williams PH Campuron 200m 10) mol HW02 = 30 mmol 10) 1/ KOH = 15 mmol	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-10 110 = 1	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
7.	100 = 10 ⁻² - N 110 = 10 ⁻² N = 9,09 × 10 ⁻⁴ Williams PH Campuron 200m 10) mol HW02 = 30 mmol 10) 1/ KOH = 15 mmol	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
1.	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-10 110 = 1	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹
	100 = 10-2-10 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-2 110 = 10-10 110 = 1	r Hn	00201 M B.	15m den 14N02 30	gon 150 +1011 - 15	ML KOH -) KNO -	10101 2 + H7 -	n (160 = 10 ⁻⁹

SIDU

	ICI WALL PROLLI	1-10 -1 MIN (Wa (M)	all a DEM ance	1,100
dena	an All = E d	12 1092 (Ka=10	~5)	diferoleh 400ml larutan penyangg
		= 0,1 V mm 61		isteach a Able tan Colla
		4720-0105VI	/	Three is 11st down Car is
	01 (1736001	(0-010501	m m () '	
	()			
84.5			-> Ba (CH3 (00H)	2 +1420
M	0,10	20-01050		
13	OILA	0120	0112	0,2 V
5	Carlos	20-0,250	0,1 0	0,20
	~			apple a s Hon
	7 - 2,5x			B= 2 p1 - 14 g C - 2 -
1	1.6x10" =	10-5 70-0,	250	
Matelia	mon M Eq	14000 1012	CV Manager Agencies	Period orma Manhaller 387 38
7	15×10	= 0,25,0,2	20-01250	- (2°01 = 10)1) N = 14
0,0	15 V : 10) ~0,25V	THOGOSHOTE THE	10mm 1-01 = 14003813 10m Co
	0130 - 20			lawns - Hour laws
	V = 20	= 66.7 m1 (U	Balo H)1)	
	013	7		
untul		67 = 333,33 ml (Jarutan penyanggo		Jalom 100m/ 105Uban CH3 (oot)
0/10	(membrat (1/a=10) oml b.g	Jurutan penyanggo harus Jitambal		Talom 100ml 10ruban CH3 (00+1 TOON a 0,05 M Spbanyola
0/10	(membrat	Jurutan penyanggo harus Jitambal	dgn pH=4 KPd nKonlarutan CH3C	Jalom 100ml 10 ruban CH3 (00+1 TOON a 0,05 M Spbanyola
0.10 Dawa	(membrat CIFA = 10 ⁻ OMI b.G	Jarutan penyanggo harus ditambal som 1 (10 m)	dgn pH=4 KPd nKonlarutan CH3C	Jalom 100ml 10ruban CH3 (oot)
Dawa	(membrate (I/a=10) oml b.g.	Jarutan penyanggo harus ditambal som 1 C. 10 m 1	ndgn pH=4 KPd nKon larutan CH3C d. Sm1 Q. In	or or early
Dawa Apail Larufai	(membrate (1/a=10) oml b.g obir A obir A olarutan	Jarutan penyangga harus ditambal som 1 C. 10 m 1 penyangga?	adgr pH=4 ked nkon larutan CH3C d. Sm1 Q. In	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	or or early
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyangga harus ditambal som 1 C. 10 m 1 penyangga?	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)
Apail larufai	(membrate (1/a=10) oml b.s. obi A obi A olarutan openyango	Jarutan penyanggo harus Jitambal som 1 (10 m) penyangga? na adalah laruta	adgraph = 4 ked nkon larutan CH3C d. 5m1 e. In on ga dapat men	mpertahankan nilai pH (arka)

SIDU