1	
1 2	untuk menentukan Kemolaran larutan NaOtt, dilakukan tirkasi dengan larutan
	Hel Od M Sepanyak 25 mil Ternhali Al- all terrat to 10
	PP pada Saát 19 ml. Ternyata NaoH tersebut tepat memerahkan warna indilato
	a. Ma. Va = b. Mh. Vh
	0,1m.75ml=Mb.79ml
	Mb = 2,5 = 0,086 M
	19 - 1 - 29 miles - 29 miles - 104 miles 104 miles 10 mil
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
2	The state of the s
	menghahiskan Naoti Sebanyak 30cm3. Hitung Kemoloran (H3 coot),
	Dawah .
	mol Naol-1 = 01/00x30 = 3 mmol
	M CH3 (00 H = 1 - 3n = 0,12 M)
	V 25 Land Company of the Company of
3.	DIKPHONI BaloH) 2 Sepanyak 2 5ml belog dililage inh land 1
	Diketahui Ba(OH)2 Sebanyak 25ml tetap dititrasi oleh 100ml Hol olm. Tentukan Konsentrasi Ba(OH)2
	Dawab:
	Mb = a mary 25.2
	bova = Oilm
()	201/A 2 Sml
4.	DIKA 25 ml larutan HCI diEitrasi oleh larutan NaOH o.lm dan titik akhir
	Citius cercapai sout volume NaOH 3 omt Tenbulkon Konsentrasi Hel
	Jawab i
	$a \cdot Ma \cdot Va = b \cdot Mb \cdot Vb$ $a \times 1 \cdot 0,1 \cdot 30$ $a \cdot Va = b \cdot Mb \cdot Vb$ $a \times 1 \cdot 0,1 \cdot 30$ $a \cdot Va = \frac{3}{75} = 0,12 \text{ M}$
	ma = h.Mb.Ub J . 1025
	$a \cdot va = \frac{3}{2} = 0.12 \text{ M}$
	75 100 100 100 100 100 100 100 100 100 10
5.	20ml Larutian H2504 dititrasi dengantarutan Noot vilm menggunakan indikator pp.
	worns indicator beindon sout volume NaOl-1 30,2ml . Tentulan Konsentiasi 42 509
	Dawab:
	March Maryla
	Ma = b · Mb · Vb
	0. Va = 0/0.3) [V]

SIDU

0	larutur HCI zoml dititrasi oleh NaOH OILM. Volume NaOH yang dibutuhkan
6.	Samplifield akhir adalah 30ml. Tentukan Konsencrasi 1-101.
_	
	Danub.
-1	Q1.1410.00 = 0.00 Ap
automotio	$\frac{a \cdot ma \cdot Va = b \cdot Vb \cdot mb}{ma = b \cdot Vb \cdot mb} \int \frac{ma = 1 \cdot 30ml \cdot 0i}{1 \cdot 20}$ $= 0.15 M$
SERVICE OF THE PERSON NAMED IN	d J V a
9.	40ml laruton NaOH oilm menitrasi zom L larutan HCl "KPGiKa dengon indikator pp.
	Tentukun Konsentrasi HCI
	sanub:
	0.Ma. Va = b. Mb. Vb () Ma = 1.00.011
	ma = 6 · mb · Vb V
	0. Ma. Va = b. Mb. Vb Ma = 1. '00 00,1 ma = b. Mb. Vb I 100 0. Va = 0.2 M
8.	20 ml Larutan KoH dititrasi vengan MCI O/M dengan indi/Kator pp. DiKa Untuk
	mencapul titic akhir dibuwhkan 25 ml HC1, berapakah malaritas KOH yang digunakan.
	Jawab:
	a. Ma. va = b. Mb. vb p Mb = 1.25.01 Mh = a. Ma. va 5 20.1 b. vb = 0.125 M
	Mn - a.ma.va J 2001
	10. Vb = 0,125 M
_	
0	· Larutun Waotlo, Im menitrabi 25ml jarutan Hol Opngan indikator pp. Dika untuk
)	moncopai fitils alkhir dibutuhisan wizml wooth, beropalkah molaritas Hel yang digunakan
	zawas ?
	a.ma. Va = 6 ·mb · Vb 7 ma = 1 · 011 · 1012
	$a.m_0.V_0 = b.m_b.V_b$ $m_0 = 1.0(1.10)?$ $m_0 = b.m_b.V_b$ 1.25
-	a. Va Ma = 0,0408 M
1	2.70 ml H25040 11 M difitrasi dengan larutan NaoH DIZM, maka volume NaoH yg
[diperlukun untuk mencapai fitik pikui valen adalah
	Jawah: a.Ma. Va: b.mb.Vb () Vb: 2. 20ml . Oil
	2 1.0.00
	b.mb - 20ml

NAME AND ADDRESS OF THE OWNER, TH	
11.	25 m L MNO 3 dititrosi dengan oilm BaloH)2 . Jikapada titikakhir BaloH)2
	yang digunakan adalah 30ml; borapakah pl-1 HNO3?
	20wab:
	Ma = b-Vb.Mb [Ht] = ma.a
-	a. Va : 2,4 10-1x1
	- 2 · 30ml · 0,1M = 1-1092,4
	1 0 2 5 m L
	= 02,400-1 M
	The second of th
12.	Development of the second of t
	V6: Ma. No. Va - Oil. 10 - 10 ml
	Mb. 1 0/1
	\$
[3	20 ml NaOH dititrasi dengan Hal Oil M. Volume Hal yang dibutuhkan saat titili akhir adalah 18 ml. Berapakah Konsentrasi NaOH:
	alkhir adalah 18 ml. Berapalkah Konsentinsi NaOti:
	Mb = Ma · Va · Q - O · 1 · 18 · 1 = 0,09 M
	Vb · b 20 · 1
1	· INBAL - TOURING - BEEFER AND
19,	40ml Mglottle dititrasi dengan H2504 yang pH = 2. Dika pada Litik akhir H2504
	gg digonoran Sebanyak Zoml. Beraparkah molarikas mg(04)2:
	Jawab - P-1 72
	[L1+]=10-2 Mb = Ma. Va. 01
	10-2 = Ma · a Vo · b
	Ma=10-2 - 5.10-3 m - 5.10-3.70.2
	2 40 12
	= 2,5,10-3 M
16	
17,	20 mol HNO3 Oil m difitrasi dengan larutan NaOH oir m. Volume NaOH yang dipertukal
	adalah - Danab;
	b:Mh 10012
	not to the second of the secon
16	man Partial fam Want after a 2 a Mil after that
70 7	menentukan Konsentrasi 20 ml asam Hol melalui titrasi menggunakan tarutan
	Na OH O 1) Madengan tambahan indikator pp
	Ma = Mb·Vb·b = 01/010 40 = 6,7M
	TO CO

SiDi

-

-	
17	20 mt HC1 & diencericon hingga
	Di Ka 20,60 ml larutan Hcl 0,0100 m digunaran untuk menitrosi 30,00 ml
	laruton North sampaititic alkhir, Beropa Konsentrasi Na 0/7
	«> molticl = 0,000206 mol «> Kunsentrasi No OFI = 0,000206
4	· > mol Naoti = 0100020Cmol
-	= 0,00687M
18.	uneux mejarut iran loom Llarutan 100H orim dipertukan larutan 42504 alm sebanyak?
	Va = Mb · Vb · b = 011/0001 - 50 ML
	maigh Oiliz
	The second of th
19	30 ml larvean H2 604 dititrasidengan varvtan Naorlailm 15 ml. Hitung (cemviaran
	H25040
	Ma=Mb. Ub.b - 0,10150) = 0,025 M
-	Va.a 30.2
20.	25 m L CHS COOH dititro Si dengan Carutan Na OH OIM 20 mt. Tentulan Kongentiosi (H3 (00 H
-	ma=Mb.Vb.b=01/2011 - 0108M
_	Va · d 75 · 1
	The state of the s
21.	31 m L Baloti) 2 0135 m difierasi dgn HF0,60 m. Berapa volume HF yang dibutuhkan?
-1.	Wa = Mb. Vb. b _31 . 2 . 0136 = 17,13 ml
-	
-	Ma 0 0 0,691
17	10 ml NaOH O,4 m difitrasi dengan yoml HNU3. Berapa Kunsentrasi LINU3
	Ma = Mb. Vb. b = 0,9,000 - 0,1 M
	Va-a 400/
02	
(D).	Titrast menggunakan metode analisis biasany a digunakan untul menentukan
_	Konsentrasi nitrat
	British and the second of the
24	pada sout asamé basa habis bereaksi saut Eltrasi, maka akan mencapai
	fitilk elmivalen
	The second of th
15	Ketika lumi Hal dititrusi dengan Naoti lm. maka pH lurutan tersebut
	alkan = pHakan naila

SiDU