1.	untuk menentukan Kemolaran larutan NaOtt, dilakukan tirt asi dengan larutan		
	Hel oil M Sebanyak 25 ml. Ternyata Nacl+ tersebut tepat memerahkan warna indil'ator		
	PP pada soat 19 ml. 7en. Konsertiusi NaOh!		
	cauab;		
	a = ma · va = b · mb · vh		
	0,1m.75ml= Mb. 79ml		
	Mb = 215 = 0 ~086 M		
	79		
2.	Lanton (H3Cool-1 Sebanyak 25 cm3 dit 161451 dengan larutan NaOt) vilvom. Ternyata		
	menghabiskan Naoti Sebanyak 30cm3. Hitung kemoloran (H3 cooti.		
	Dawah .		
	moi Naoti = 0,100×30 = 3 mmol		
	M CH3 (00 H = n - 3n = 0/12 M)		
	V 29		
3.	Diketohui Ba(OH)2 Sebanyak 25ml Letap dititiasi oleh 100ml Hal o.im. Tentukan		
	Konsen fras i Ba(OH)2		
	Jawab:		
	CI.Wa. Na : P. MP. NP - 100,01101		
	ms = a. mary 25.2		
	6.00 = 0.1 m		
4.	DIKA 25 ml Jarutan HCI dikitrasi oleh Jarutan NaOH o. IM dan titik akhir		
1	Citrasi tercapai sout volume NaOH 30ml Tenbulkan Konsentiasi HCI		
	Jamab:		
	a.m. : Va : h. Mh : Vh a Ma > 1. 0,1.30		
	ma: h.mb.Ub 5 ma > 1.0,1.30  ma: h.mb.Ub 5 1025  a. Va : 3 = 0,12 m		
	ma - 3 = 0.12 M		
	75		
6	rame Lacuton H2504 dititrasi dengantarutan NoOH vilm menggunakan indikator pp.		
3.	worns inditiator benefit on sout volume NoOl-1 30,7ml . Tentulion Konsentiosi 42 504		
	a.ma. Va = b.mb. Vb () Ma = 1.011.3012.		
	0. 10.10		
	ma: b Mb. Vb 2:70 a. Va Mu = 0,0755 M		
	0.100		

6 Laruton Hel zome dititrasi oleh NooH oil M. Volume NooH yong dibutuhkan			
Samfultitill akhir adalah 30ml. Tentukan konsentrasi 1-101.			
Dawah .			
ma = b v b · mb 5 ma = 1 · 30 ml · 0,1 ma = b v b · mb 5 1 · 20 a · Va = 0,15 m			
ma = b · v s · m b ) 1 . 20			
a 1/a = 0,15 M			
4. 40ml larutan Noot oilm menitrosi zoml larutan HCI -KPEika dengan indi Katar	00		
Tentukun Konsentrasi HCI	11.		
Janub.			
ma = b · mb · Vb   Ma = b · mb · Vb   Ma = 1 · 00 · 0,1			
a.Va = 0.2 M			
8. 20 ml Larutan KoH dititrasi dengan 1-1010.1m dengan indiliator pp. Dika untuk			
mencapor titlic aknir dibuluhkan 25 ml. HCI, herapakah malatitas KOH 4490 diamakan.			
a Marya = b. Mr 2/2 - 2 Mr = 1 = 26 + 21			
6.00 = 0.125 M			
2 Larveon Wastlo, Im menitrasi 25ml jarutan HCI ofngan Indikator pp. Dika untuk			
moncopai titils alknir dibutuhisan juizme nuoti, beropalkah molaritas Hel yang digunokan			
Jamas i			
mn = b.mb.vb ma = 1.011.1012			
a. Va Ma = 0,0408 M			
	400		
2.70 ml H250401 m difitrasi dengan larutan NaoH DIZM, maka volume NaoH ya	-		
diperlukan untuk mencapai fitik pikui valen adalah			
Jawah:			
a ma va: b mb vb P Vb : 2. 20ml . Dil			
Vb = a Ma Va Oil 1			
b mb . 20ml			

25ml ANO , dibitrosi dengan oum Bo(OH)2 . Jikapada bilikakhir Bo(OH)2 yang digunakar adalah samil, barapakah pl-1 Hrvos Dawab [H'] = ma . a Ma 6 Vb Mb 2 . 3UML . 0,1M = 1-1097,4 1 + 25m1 = 07,400 m Berapakah volume Naphlor/m yang dipertution untul menceralican to metal of m Mb . Ma . Va - 011.10 - 10 ml 13 70 ml Wart difilfusi dengan Hel O. I.M. Volumo Hel yong dibutuhkan sout bitill althir adolah 18 ml. Berapakah Kansmiliasi Nacti Mb = Ma - Va · a - 0 · 1 · 18 · 1 : 0,09 M 14. 40ml Mglottle differesi dengan Hison yang pH = 2. Dikapada Lilik akhir Hison ga digunukan Sebanyak Zoml. Beropaikah molarilas mg (04)2? P+1 -2 Jawah . [4]=10-2 Mb - Ma Va a Vb b 10-2 - Ma a Ma=10-2 = 5.10-3m - 5.153.70.2 40 17 = 7,9 10-3 M 15 20 mol HNO3 O,1 m dititras: dengan larutan NaOti o.7 m. Volume Nooti yang diperlukan adolah - sawab : Ub = Ma a · Va - 0,1 · 1 · 20 = 10 ML 16. menentulkan Konsentrasi 20 ml asam HCI metalvi titrasi menggunakan larutan No DH O 11 M Jengan tambahan indikator pp ma = mb vb b = 011 . 1 . 40 = 0,2 m Va a

No. of Contract of	
22 Rate Het & dienterican hingga 21 Kate to to mil lary un piel o jalou mi dique	114 mantings 30,00ml
DIKO TO BOOK! JORGUN NEL O,0100 M digut	palcon unity me
lurutan Nootl s samportific archir, Be	ropa Konsonerosi vadi
-> mel Hel = 0,000706 mol .>   (ansen)	1061 NO 011 0,0000
+> mol Neptl = 0100010Cmol	= 0,00687m
	- 010 - 51/-1
	1. Sehanyak?
S. until melarut I can loo m L larutan I co H o / m di	per luicon lordon Production
16 + Mb Vb b - 0,1 100.1 - BOML	
ma · a 0.1 · 2	
	10-1 1/1 10 1/00)/((0)
19 30 ml loruton He 604 dititros idengan loruto	in NaUtio, im 15 mc . Fire ong Removal
Ha 504 +	
Ma = Mo 66.0 - 011.15.1 = 01025	M
Vo a 50.7	
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
25 ml CHOCOOH dilitrosi dengan larutan Na	OHO, IM TOME. TENTURON RUN SENCIOS ( 1300)
ma : Mb Va b - 01/12011 - 0108M	
Va.0' 75.1	
I a section of the se	60.00 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0 0
131 m L Boloti) 2 0135 m dieterusi dan HFO	109 to 1. Belopa volume fir gang albutuhlan
Na : Mb . Vb b 31.2.0136 - 17,13 m	
Ma . a 0,6911	
tomi Naon orum dititiasi dengan yomi HN c	23. BATOR A KNOWLONE (45) LIAN/2
mo : Mb vo b = 0,9.10.1 - 0,1 M	5 Free Constitute 31 Free 3
va.a vo.1	
	A STATE OF THE STA
Titrosi menggunakan metode analisis biasany	a digunakan untuk menentukan
Kunsentrosi nitrot	- Vija sija sija sija sija sija sija sija s
pada sout asume basa habis bereuis, soul	Ellerasi, maka akan mencapai
fitili envirulen	
Ketiko ium! Hel dititrusi dengan Naot!	Im. maka pH lorutan tersebut
akan = pH akan nail(	