JESISKA LORENZA / XI- IPA /16

No.:	Latthan stoikiometri asam basa (1) Date:
0	Hitunglah benerapa volume larutan Natrium Hidro Fsida 0,1 M
	yang tepat bereaksi dengan 100 mL larutan Asam
	sulfat oilm!
	2 NaOH (ag) + H2 504 (aa) -> Na, 504 (ag) + 2H20(e)
	0,1M== 0,1M== = 0,1M== = = = = = = = = = = = = = = = = = =
	U = X 100 ML
	m 0,1x mmol 10 mmol -
	$r = -0.1 \times -0.05 \times +0.05 \times +0.1 \times$
	s o o oix oix
	$10 - 0.05 \times = 0$
	- 279 A GO A A BANGO DA - 20,05 XH BODY OU AND A PARTY OF THE
	× = 200 mL,
(H)	OND THE TONE SECTION SCHOOL SECTION OF THE CO.
0	Hitunglah volume Asam sulfat 0,2M yang diperlukan untuk
	Melarutkan 0,54 g logam Aluminium (Ar Al = 27)
	2 Alcs) +3H2504 (ag) -> Alz (504)3 (ag) + 3H2 cg
	0154 g 012 M
	Ar = 27 V = X ML
	$n = 0.54$ $points = \frac{3}{2}.20$
(t }-)E,	n = 30 mmol
	$n = 6.02 \text{ Mol}$ $M = \frac{n}{V}$
	$n = 20 \text{mmol} \int_{0.2} = 30$
	X
	X = 150 ML//
3	sebanyar 29 logam Alkali tanah L diketahui bereaksi
	dengan larutan asam klorida encer dan menghasilkan 1,25 L
	gas hidrogen (P, T) saat 5,6 g gas nitrogen bervolume
	5L. Hitung Massa atom relatif L! (Ar N = 14)

		Date:
No.:	100 + 2 H Cl (ag) -	-> LU = (aq) + H2 (9)
	29	1,256
	n = 0,05 mol 4	$n \vdash l_2 = n \lor 2$
		V-H ₂ V-N ₂
	$n = \frac{G}{Ar}$	1 Hz = 516 28
	0105 = 2	1,256 56
	Ar	$n H_2 = 0.05 mol$
	Ar = 40 //	The state of the s
		the second secon
4.	Hiring massa endapan y	ang dihasilkan dari reaksi antara 50 ml
	larutan timbal (11) Nitr	at 0,1 M dan 50 ML Larutan Natrium
	Klonda O11 M! (Ar Pb	, = 207; Cl = 35,5; Na = 23; O=16; N=14
	Pb (NO3), (aa) +	2Na Clag, -> Pb (2 (5) + 2 NaNO 2 (ag)
	50 m L	50 ml
	0,1-M	
	m 5 m m o l	5 mmol -
	111	- +c
	r -512	-5. +2,5 +5
	1.7	215 mmol 5 mmol
	r -215 5 215	0 215 mmol 5 mmol
	r -215 5 215	215 mmol 5 mmol Co = n x Mr = 215 x 278
	r -215 5 215	0 215 mmol 5 mmol
	r -2,5 5 215	215 mmol 5 mmol Co = n x Mr = 215 x 278
	r -2,5 5 215	0 215 mmol 5 mmol Co = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg
[] [] [] [] []	r -2,5 5 2 15	o 215 mmol 5 mmol Co = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg Van kalsium dan Magnesium direaksikan
	r -2,5 5 215	o 215 mmol 5 mmol G = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van kalsium dan Magnesium direaksikan
	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida	o 215 mmol 5 mmol G = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van kalsium dan Magnesium direaksikan
5.	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida Hidrogen (STP) Jika	o 215 mmol 5 mmol G = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van kalsium dan Magnesium direaksikan a encer dan menghasilkan 2124 L gas
5.	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida Hidrogen (STP) Jika	215 mmol 5 mmol Co = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg Van Kalsium dan Magnesium direaksikan encer dan menghasilkan 2124 L gas Ar ca = 40 dan Mg = 24 i hiving rsebut!
5.	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida Hidrogen (STP) Jika komposisi paduam ter	O 215 mmol 5 mmol G = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van Falsium dan Magnesium direafistran a encer dan menghasiltan 2129 L gas Ar ca = 40 dan Mg = 24 i hitung rsebut! Ca Cl 2 4 H2 n = X mol
5.	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida Hidrogen (STP) Jika komposisi paduam ter (a + H Cl -> × g h = x	215 mmol 5 mmol Cr = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van kalsium dan Magnesium direaksikan e encer dan menghasilkan 2129 L gas Ar ca = 40 dan Mg = 24 i hitung rsebut! Ca Cl 2 4 H2
	Sebanyak 3,2 g padi dengan asam klorida Hidrogen (STP) Jika komposisi paduam ter (a + H Cl —> × g	O 215 mmol 5 mmol G = n x Mr = 215 x 278 = 695 mg van Falsium dan Magnesium direafistran a encer dan menghasiltan 2129 L gas Ar ca = 40 dan Mg = 24 i hitung rsebut! Ca Cl 2 4 H2 n = X mol

No.:	Date:
	Mg + 2HU -> Mg Q2 + H2
<u> </u>	
<u> </u>	
\exists	$V H_2 = 2/24 L = N \times 22/4$
	$V_{H_2} = 2/24$ = 0.1 mol
	$n = \frac{2,24}{22,4} = 0,1 \text{ mol}$
	(0.4 ×)
=	$\times + (3.2 - X) = 0.1$
	$24 \times + 128 - 40 \times = 0.1$
	$-16 \times +128 = 96$
	-16X + 128 = 96 X = 2
	1900 1900
	Jadi (a: 29 7 Komposisinya
	Mg: 1,29
	1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1 1
	Latinan stoikiometri asam basa (2)
1.	sebanyar 20 ml larutan asam nitrat 0,5M direaksikon
	aengan 10 ml larutan natrium hidroksida 0,5 M. Campuran
	torsebut dapat dinetralkan dengan menambahkan larutan
	Barlum Hidroksida o.1M sebanyak berapa ml?
	HNO3 + NaOH -> NaNOs(ag)+ H2 O(e)
	20 mL 10 mL
	n= mxV n= mxV
	m tommol smmol -
	r -r -r +r +s
	5 5 mmol 0 5 5
	HNOs + Ba (OH)2 -> Ba (NO3) (aq) +2H2O(e)
	m 5 mmol 0,1 mmal
KKY	One thousand problems, million solutions

No.:			Date:	
	r -5	-2,5 m mol	+2,5 +5	+
	5 0	0	215 5	
		0,1 x - 2,5 = 0		
		0,1 x = 21	Spring VIII	3 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 - 1 -
=		X = 25	mL//	A Section 1
=		i police metericly	e da antesta	·
1.	sampel berme	1550 10 g diketanu	i mengandung	padatan Kalsium
=		aireaksikan dengan		
Ħ		al gas Hidrogen		
=	presentase K	alsium (C). do	lam sampel!	(Ar Ca = 40; D=1
Ħ	7, 10 9	(1501.203	W. YM	
=	(Q), (a)	+ 2 HNO3 ->	(a (NOs)caa	1 + H2 ca)
=				2,46
=	n = 0,			1 atm
		n x Ar		T = 300 K
	= (),1 × 40	SH SH CONTROL	$n = \frac{PU}{R}$
	= ,	19		PT 4
	% (a =	19 × 100 %	J. 1	= 1, 2, 4
		109	[1941.5]	n = 0.1 mol
	=	40 %	1	
3.	sebanyak 24 1	nt gas amonia	(1 atm; 27°C) direaksikan
7	dengan 100 m L	Larutan asam Elo	nda o.1 M. Hi	tunglah jumlah
-1	The same of the sa	ang akan diperoleh		
5	mol garam y			
			NH4 alags	
) + H U (ag) ->	NH4 Cliags	
	N H 3 (a 2 A m L 1 a t m	0,(M 100 ML		*
	N H 2 (a 2 A M L 1 A t M 300 K) + H U (aq) -> 0 (M 100 ML n = M x V =	011 x 100	
	N H 3 ca 2 A m L 1 a t m 300 K P.V = h.R.) + H C (aq) -> 0 (M 100 mL n = M x V = T n =		
	N H 2 ca 2 A m L 1 a + m 300 K P.V = h.R. 1 . 24 = n.) + H Cl (aq) -> 01 (M 100 mL n = M x V = T n =	011 x 100	
	N H 3 ca 2 A m L 1 a t m 300 K P.V = h.R.) + H Cl (aq) -> 01 (M 100 mL n = M x V = T n =	011 x 100	

	Date:
No.:	+1
	r -1 -1
	s 0 9 1 mmol/
	40
4.	sebanyak 1,06g padatan Natrium Karbonat dilarutkan
	dalam air hingga volumenya 100 ML (Ar Na = 23; C=12;
	0=16) sebanyak 10 ml larutan yang terbentuk direaksikan
(1) (1) (1) (1)	dengan 10 ml asam klorida 012 M. Hitungian volume
- F.	gas yang dihasilkan (STP)
$\overline{}$	M= M Na2 CO3 = 106
- []	100 ML M = G = 1,06 = 0,1M
$\overline{}$	Mr. V 106(0,1)
	14 + 100 1 COM \$ 0 00 M = 180 10 MH 1 0 00 (28)
	10 mL
	T I I I I I I I I I I I I I I I I I I I
	Na2 CO3 (aq) +2 HQ(aq) -> NaQ(aq) + H2O(1) + CO2(9)
	0,1M
	10 ml 10 ml
	m 1 mmol 2 mmol -
	r -1 -2 +2 +1 +1
(F11)2 11	t
	ASTER TO SECTION DE LA COMPANIO DE 2 SEMILE INVESTIGATION MODELLA INCOMENTATION DE LA COMPANIO DEL COMPANIO DE LA COMPANIO DEL COMPANIO DE LA COMPANIO DEL COMPANIO DEL COMPANIO DEL COMPANIO DEL COMPANIO DE LA COMPANIO DEL COMPANIO DE LA COMPANIO DEL COM
	40 34 22 1 1 1 1 1 2 1 6 3 D 6 3 A 22 14
	$= 1 \times 22.4$
	= 22,4 ml
2.	Hitunglah massa endapan yang dapat diperoleh dari reaksi
	antara 100 ml larutan perak Nitrat o, 2M dan 100 ml
	asam Florida 0,2M! (Ar Ag = 108; Cl = 35,5; N=14; 0=16)
	Ag NO3 (ag) + H Closes -> Ag Cosos + HNO3 rags
	100 mL 100 mL
	0,2M
(KIKY)	Never give up, winner never stop trying

			D	ate:
	20 m mol	zo mmol		
r	- 20	-20	+20	+20
S	0	0	20 mmo	20 mmoi
3			G=nxM	lr.
			G = 20 x	143,5
			G = 287	
			G = 2,87	
				•
	1 =			
				delication and the second seco
1				
4				
-				
	70.00 mm (m. m. m			
	Province of the Contract of th			
4				
4				
4			and the second s	
			The second second section of the second	
(KY) I ca	n do all heavy things			