## BÀI TẬP pH CỦA DUNG DỊCH

Câu 1: Câu nào sau đâ	y <b>sai</b>		
<b>A.</b> pH = - $\lg[H^+]$ .	<b>B.</b> $[H^+] = 10^a \text{ thi } pH = a$	a. $C_{\bullet} pH + pOH = 14$ .	$\mathbf{D}_{\bullet} [H^{+}] \cdot [OH^{-}] = 10^{-14}.$
Câu 2: Phát biểu khôn	<b>g</b> đúng là		
<b>A.</b> Giá trị [H <sup>+</sup> ] tăng t	thì độ axit tăng.	B. Giá trị pH tăng thì	độ axit tăng.
C. Dung dịch pH < 7	7: làm quỳ hoá đỏ.	<b>D.</b> Dung dịch pH = $7$	: trung tính.
Câu 3: Thang pH thườ			
<ul><li>A. Tích số ion của n</li><li>C. Để tránh ghi [H<sup>+</sup>]</li></ul>	ước [H <sup>+</sup> ]. [OH <sup>-</sup> ] = 10 <sup>-14</sup>   với số mũ âm.	<b>D.</b> A, B, C do	tể đo dung dịch có $[H^+]$ nhỏ. $\stackrel{\circ}{e}$ u đúng.
			[3; NaCl; NaOH. Dãy gồm các
chất trên được sắp xếp			
C. HNO <sub>3</sub> ; NH <sub>3</sub> ; CH <sub>3</sub>	H; NH <sub>3</sub> ; NaCl; NaOH. SCOOH; NaCl; NaOH.	<b>D.</b> CH <sub>3</sub> COOH; HNO	3; NaCl; NH3; NaOH.
	`	` ` `	mol là C <sub>2</sub> ); Ba(OH) <sub>2</sub> (nồng độ
mol là C <sub>3</sub> ) có cùng giá			
	<b>B.</b> C <sub>3</sub> ;C <sub>1</sub> C <sub>2</sub> .		
			(3) vào nước để thu được cùng
một thể tích mỗi dd. Th	<b>B.</b> 2,3,1.		D 132
		•	ộ mol/l, pH của hai dung dịch
_		_	tử CH3COOH thì có 1 phân tử
• • •		-	tu C113COO11 till co 1 pilali tu
	$(1)(1)\mathbf{v}$ $\mathbf{R} \cdot \mathbf{v} = (1)\mathbf{v}$	$\mathbf{C} \mathbf{v} - \mathbf{v} \mathbf{v}$	$\mathbf{p}_{\mathbf{v}} = \mathbf{v} + \mathbf{r}$
· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	•	C. y = x - 2.	<b>D.</b> $y = x + 2$ .
Câu 8: Nồng độ mol/l	của dung dịch HNO3 cơ	ố pH = 3 là	•
<b>Câu 8:</b> Nồng độ mol/l ( <b>A.</b> 3 (M)	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M).	6  pH = 3  là $C. 10^{-3}(\text{M}).$	<b>D.</b> - lg3 (M).
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M) Câu 9: Một dd có nồn	của dung dịch HNO <sub>3</sub> có <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M	5 pH = 3 là <b>C.</b> 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của đơ	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là
<b>Câu 8:</b> Nồng độ mol/l ( <b>A.</b> 3 (M) <b>Câu 9:</b> Một dd có nồn <b>A.</b> pH = 2; [OH-] =1	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H <sup>+</sup> bằng 0,001M to 0-10 M.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của đơ B. pH = 3; [OH-] =10	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là )- <sup>10</sup> M.
<b>Câu 8:</b> Nồng độ mol/l <b>A.</b> 3 (M) <b>Câu 9:</b> Một dd có nồn <b>A.</b> pH = 2; [OH-] =1 <b>C.</b> pH = 10-3; [OH-]	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của do B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là )- <sup>10</sup> M. )- <sup>11</sup> M.
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M) Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-] Câu 10: Dẫn 4,48 lít kh	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M · 0 <sup>-10</sup> M. =10 <sup>-11</sup> M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của đỏ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là )- <sup>10</sup> M. )- <sup>11</sup> M. có pH là
Câu 8: Nồng độ mol/l (A. 3 (M)) Câu 9: Một dd có nồn (A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-] Câu 10: Dẫn 4,48 lít kh	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của do B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là )- <sup>10</sup> M. )- <sup>11</sup> M.
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M) Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-] Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2. Câu 11: Dung dịch Na	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của do B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1.	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là )-10 M. )-11 M. có pH là <b>D.</b> 3.
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M co -10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của do B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1.	<b>D.</b> - lg3 (M). l này là l-10 M. l-11 M. có pH là <b>D.</b> 3 .
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M) Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-] Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2. Câu 11: Dung dịch Na A. 11. Câu 12: Hòa tan hoàn	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M con M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của do B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1. C. 13. o nước thu được 250m	D lg3 (M). l này là l-10 M. l-11 M. có pH là D. 3.  D. 14. ll dd có pH là
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M con M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M).  thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10  nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13.  o nước thu được 250m C. 3.	D lg3 (M). l này là l-10 M. l-11 M. có pH là D. 3.  D. 14. ll dd có pH là D. 13.
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.  Câu 13: Hòa tan hoàn	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M co-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1. C. 13. o nước thu được 250m C. 3. gồm kim loại kiềm và l	D lg3 (M). l này là l-10 M. l-11 M. có pH là D. 3.  D. 14. ll dd có pH là
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M co-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1. C. 13. o nước thu được 250m C. 3. gồm kim loại kiềm và l	D lg3 (M). l này là l-10 M. l-11 M. có pH là D. 3.  D. 14. ll dd có pH là D. 13.
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.  Câu 13: Hòa tan hoàn thu được 0,224 lit khí (A. 12.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12. toàn m gam hỗn hợp g đktc) và 2 lit dd có pH <b>B.</b> 13.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13. o nước thu được 250m C. 3. gồm kim loại kiềm và l bằng C. 2.	<ul> <li>D lg3 (M).</li> <li>l này là</li> <li>l-10 M.</li> <li>l-11 M.</li> <li>có pH là</li> <li>D. 3.</li> <li>D. 14.</li> <li>ld dcó pH là</li> <li>D. 13.</li> <li>kim loại kiểm thổ vào nước dư</li> <li>D. 3.</li> </ul>
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.  Câu 13: Hòa tan hoàn thu được 0,224 lit khí (A. 12.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12. toàn m gam hỗn hợp g đktc) và 2 lit dd có pH <b>B.</b> 13. Oml dd Ba(OH) <sub>2</sub> với 1,3	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13. o nước thu được 250m C. 3. gồm kim loại kiềm và l bằng C. 2.	<ul> <li>D lg3 (M).</li> <li>l này là</li> <li>l-10 M.</li> <li>l-11 M.</li> <li>có pH là</li> <li>D. 3.</li> <li>D. 14.</li> <li>ld dcó pH là</li> <li>D. 13.</li> <li>kim loại kiềm thổ vào nước dư</li> </ul>
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn thu được 0,224 lit khí (A. 12.  Câu 14: Pha loãng 200	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M to 0-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12. toàn m gam hỗn hợp g đktc) và 2 lit dd có pH <b>B.</b> 13. Oml dd Ba(OH) <sub>2</sub> với 1,3	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M). thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10 nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13. o nước thu được 250m C. 3. gồm kim loại kiềm và l bằng C. 2.	<ul> <li>D lg3 (M).</li> <li>l này là</li> <li>l-10 M.</li> <li>l-11 M.</li> <li>có pH là</li> <li>D. 3.</li> <li>D. 14.</li> <li>ld dcó pH là</li> <li>D. 13.</li> <li>kim loại kiểm thổ vào nước dư</li> <li>D. 3.</li> </ul>
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.  Câu 13: Hòa tan hoàn thu được 0,224 lit khí (A. 12.  Câu 14: Pha loãng 200 của dd Ba(OH) <sub>2</sub> ban đầ	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M co-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12. toàn m gam hỗn hợp g đktc) và 2 lit dd có pH <b>B.</b> 13. Oml dd Ba(OH) <sub>2</sub> với 1,3 tu là <b>B.</b> 0,075M.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M).  thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10  nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13.  o nước thu được 250m C. 3.  gồm kim loại kiềm và l  bằng C. 2.  8 lit nước thu được 1,5  C. 0,0375M.	<ul> <li>D lg3 (M).</li> <li>l này là</li> <li>l-10 M.</li> <li>l-11 M.</li> <li>có pH là</li> <li>D. 3.</li> <li>D. 14.</li> <li>ld dcó pH là</li> <li>D. 13.</li> <li>kim loại kiềm thổ vào nước dư</li> <li>D. 3.</li> <li>lit dd có pH=12. Nồng độ mol</li> <li>D. 0,05M.</li> </ul>
Câu 8: Nồng độ mol/l A. 3 (M)  Câu 9: Một dd có nồn A. pH = 2; [OH-] =1 C. pH = 10-3; [OH-]  Câu 10: Dẫn 4,48 lít kl A. 2.  Câu 11: Dung dịch Na A. 11.  Câu 12: Hòa tan hoàn A. 2.  Câu 13: Hòa tan hoàn thu được 0,224 lit khí (A. 12.  Câu 14: Pha loãng 200 của dd Ba(OH) <sub>2</sub> ban đầ A. 0,375M.	của dung dịch HNO <sub>3</sub> cơ <b>B.</b> -3 (M). g độ H+ bằng 0,001M co-10 M. =10-11 M. hí HCl (đktc) vào 2 lít r <b>B.</b> 1,5. OH 0,001M có pH là <b>B.</b> 12. toàn 0,1 gam NaOH và <b>B.</b> 12. toàn m gam hỗn hợp g đktc) và 2 lit dd có pH <b>B.</b> 13. Oml dd Ba(OH) <sub>2</sub> với 1,3 tu là <b>B.</b> 0,075M.	5 pH = 3 là C. 10 <sup>-3</sup> (M).  thì pH và [OH-] của dơ B. pH = 3; [OH-] =10 D. pH = 3; [OH-] =10  nước thu được 2 lit dd C. 1.  C. 13.  o nước thu được 250m C. 3.  gồm kim loại kiềm và l  bằng C. 2.  8 lit nước thu được 1,5  C. 0,0375M.	<ul> <li>D lg3 (M).</li> <li>l này là</li> <li>l-10 M.</li> <li>l-11 M.</li> <li>có pH là</li> <li>D. 3.</li> <li>D. 14.</li> <li>ld dcó pH là</li> <li>D. 13.</li> <li>kim loại kiềm thổ vào nước dư</li> <li>D. 3.</li> <li>lit dd có pH=12. Nồng độ mol</li> <li>D. 0,05M.</li> </ul>

<b>Câu 16:</b> Hóa tan hoàr <b>A.</b> 1,53 gam.	•	tước thu được 200ml d C. 3,06 gam.	ld X có pH=13. Giá trị của m là <b>D.</b> 2,04 gam
•	_	_	t dd có pH=12. Oxit kim loại là
<b>A.</b> BaO.	<b>B.</b> CaO.	C. Na <sub>2</sub> O.	<b>D.</b> K <sub>2</sub> O.
<b>Câu 18:</b> Cho 100 ml	dd KOH 0,1 M vào 100	ml dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> có pH=1	thì dung dịch sau phản ứng là
A. du axit.	B. trung tính.	C. du bazo.	D. không xác định được.
,	6 lit khí HCl (đktc) vào r <b>A.</b> 100ml. <b>B.</b> 1		n trung hòa dd Y thì thể tích dd <b>D.</b> 300ml.
Câu 20: Thể tích dd I	HCl 0,2 M cần để trung l	hoà 100 ml dd Ba(OH)	) <sub>2</sub> 0,1 M là
<b>A.</b> 500 ml.	<b>B.</b> 50 ml.	<b>C.</b> 200 ml.	<b>D.</b> 100 ml.
Câu 21: Thể tích dd	HCl 0,3 M cần để trun	ng hòa 100 ml dd hỗn	hợp NaOH 0,1M và Ba(OH) <sub>2</sub>
0,1M là <b>A.</b> 200 n	ml. <b>B.</b> 100 ml.	<b>C.</b> 250 ml.	<b>D.</b> 150 ml.
Câu 22: Để trung hơ	oà 200 ml dd hỗn hợp c	chứa HCl 0,3 M và H	$I_2SO_4$ 0,1M cần dùng V m1 dd
Ba(OH) <sub>2</sub> 0,2M. V có	giá trị là A. 400 ml.	<b>B.</b> 500 ml. <b>C.</b> 250	0 ml. <b>D.</b> 300ml.
Câu 23: Để trung ho	à dd hỗn hợp chứa 0,1 1	mol NaOH và 0,15 m	ol Ba(OH) <sub>2</sub> cần thể tích dd hỗn
hợp chứa HCl 0,1 M	và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,05M là		_
<b>A.</b> 4 lit.	<b>B.</b> 3 lit.	<b>C.</b> 1 lit.	<b>D.</b> 2 lit.
<b>Câu 24:</b> Trộn 20 ml d	ld HCl 0,05M với 20 ml	dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,075M thu	ı được dd có pH bằng
<b>A.</b> 3.	<b>B.</b> 1.	<b>C.</b> 2.	<b>D.</b> 1,5.
		_	I được 100ml dd có pH là
<b>A.</b> 2.	<b>B.</b> 12.	<b>C.</b> 7.	<b>D.</b> 13.
		0ml dd NaOH 0,06M t <b>C.</b> 3.	thu được 500ml dd có pH là <b>D.</b> 5.
<b>A.</b> 4. <b>Câu 27:</b> Dung dịch t	<b>B.</b> 2,4.		với 200 ml dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,05M có
•	. <b>B.</b> 12.	<b>C.</b> 13.	<b>D.</b> 1.
Câu 28: Cho 1 lit dd			M thì thu được dd có pH là
<b>A.</b> 2.	<b>B.</b> 12.	<b>C.</b> 7.	<b>D.</b> 13.
thu được 200ml dd có	pH là <b>A.</b> 2.	<b>B.</b> 3. <b>C.</b> 1	
	,		1M với 400ml dd hỗn hợp gồm
<b>A.</b> 1.	Cl 0,0125M thu được đơ <b>B.</b> 2.	С. 6.	<b>D.</b> 7.
			ỗn hợp axit HCl 1M và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>
0,5M thu được 5,32 li <b>A.</b> 1.	t H <sub>2</sub> (đktc) và dd Y có p <b>B.</b> 2.	H la <b>C.</b> 4.	<b>D.</b> 7.
			M thì thu được dd có pH là
<b>A.</b> 1.	<b>B.</b> 7.	<b>C.</b> 8.	<b>D.</b> 3.
Câu 33: Trộn lẫn 2 do	d có thể tích bằng nhau c	của dd HCl 0,2M và do	d Ba(OH) <sub>2</sub> 0,2M. pH của dd thu
	9. <b>B.</b> 12,5.	<b>C.</b> 14,2 .	<b>D.</b> 13.
			rợc 2V ml dd Y có pH là
<b>A.</b> 1.	<b>B.</b> 2.	<b>C.</b> 3.	<b>D.</b> 4.
			2

pH của dung dịch

Bài tập TNKQ LTĐH

Câu 35: Trộn hai thể thu được dd Z có pH la			_		, ,
<b>Câu 36:</b> Trộn 300 ml	dd HCl 0,05 M	với 200 ml đ	1 Ba(OH),	x mol/l thu đu	rọc 500 ml dd có
pH=2. Giá trị của x là	<b>A.</b> 0,	025.	<b>B.</b> 0,05.	<b>C.</b> 0,1.	<b>D.</b> 0,5.
<b>Câu 37:</b> Trộn 300 ml			d Ba(OH),	a mol/l thu đị	rợc 500 ml dd có
pH=12. Giá trị của a là			2	<b>C.</b> 0,1.	<b>D.</b> 0,5.
<b>Câu 38:</b> Trộn 100ml ở	ld H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,01M v	ới 400ml dd B	a(OH) <sub>2</sub> nồn	g độ a mol/l th	u được m gam kết
tủa và dd còn lại có pH <b>A.</b> 0,233 gam; 8,75. <b>C.</b> 0,233 gam; 5.10	I=12. Giá trị của n 10 <sup>-3</sup> M.	n và a là <b>B.</b> 0,8155 g	am; 8,75.10	<sup>-3</sup> M.	Č
<b>Câu 39:</b> Trộn 300ml ơ	ld HCl 0,05M với	200ml dd Ba(	OH) <sub>2</sub> nồng đ	độ a mol/l thu	được 500ml dd có
pH=x. Cô cạn dd sau p <b>A.</b> 0,05M; 13.	•			•	
<b>Câu 40:</b> Trộn 150 m			250 ml dd	hỗn hợp gồn	n NaOH 0,5M và
Ba(OH) <sub>2</sub> 0,1M thu đượ			M	D 1 14M	
<b>A.</b> 0,175M.				<b>D.</b> 1,14M.	11 N-OII \$ 42
<b>Câu 41:</b> Trộn 250 ml d b mol/l được 500 ml d	d có pH=12. Giá ti	rị của b là			id NaOH nong dọ
<b>A.</b> 0,06M.	_			_	/1 <i>4</i> 1
<b>Câu 42:</b> Trộn 100ml được 200ml dd có pH=			; voi 100mi	aa NaOH noi	ig độ a môi /i thu
<b>A.</b> 0,15.			•	<b>D.</b> 0,12.	
<b>Câu 43:</b> Trộn 250 ml độ x mol/l thu được m <b>A.</b> 0,5825 gam; 0,00	dd hỗn hợp gồm I gam kết tủa và 50	HCl 0,08M và 0 ml dd có pH	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,01 =12 . Giá trị	M với 250 ml ị của m và x tư	ong ứng là
<b>Câu 44:</b> Trộn 200 ml	dd gồm HCl 0,1	M và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> (	),05 M với	300 ml dd Ba	(OH) <sub>2</sub> a mol/l thu
được m gam kết tủa và <b>A.</b> 0,15 và 2,33.	•			•	,33.
<b>Câu 45:</b> Có 10 ml dur dung dịch có pH = 4. C	•	3. Thêm vào	đó x ml nướ	ớc cất và khuấy	y đều thì thu được
<b>A.</b> 10 ml	<b>B.</b> 90 ml	<b>C.</b> 100	ml	<b>D.</b> 40 ml	
Câu 46: Cho dd NaO ban đầu (bằng nước)		thu được dd <b>B.</b> 20 lần.			a loãng dd NaOH
Câu 47: Dung dịch N ban đầu (bằng nước)					a loãng dd NaOH
Câu 48: Cho dd HCl (bằng nước)		ı được dd có <sub>I</sub> <b>B.</b> 10 lần.			ld HCl ban đầu A
Câu 49: Cần thêm thể A. 10V lit.	tích nước vào V là <b>B.</b> V lit.	ít dd HCl có pl <b>C.</b> 9V		được dd có pl <b>D.</b> 3V lit.	H = 4 là
<b>Câu 50:</b> Có một dd có <b>A.</b> 100 lần.	pH=6. Để thu đượ <b>B.</b> 99 lần.			loãng bằng nư <b>D.</b> kết quả l	
<b>Câu 51:</b> Khi cho 1lit d V là <b>A.</b> 10.	ld có pH=4 tác dụn <b>B.</b> 30.	ng với V ml đơ <b>C.</b> 40.	l NaOH thì t	thu được dd có <b>D.</b> 100.	pH=7. Giá trị của
					2

	có pH=3. Để thu được ml. <b>B.</b> 90 ml.	c dd Y có pH=4 cầi C. 17,98ml.		thể tích dd NaOH
	$I_2SO_4$ 1M. Để thu được	_	n phải thêm vào 1 l	it dd Z thể tích dd
<b>Câu 54:</b> Z là dd H NaOH 1,8M là	2SO <sub>4</sub> 1M. Để thu được <b>A.</b> 1,0 lit. <b>B.</b>	•	n phải thêm vào 1 l 7 lit. <b>D.</b> 0,618 lit.	
	<sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,5M; B là dd Na	OH 0,6M. Trộn $V_1$	lit A với V <sub>2</sub> lit B th	u được $(V_1+V_2)$ lit
dd có pH=1. Tỉ lệ V <b>A.</b> 1:1.	•	<b>C.</b> 7:9.	<b>D.</b> 9:11.	
	2SO <sub>4</sub> 0,5M; B là dd Na			u được (V3+V4) lịt
dd có pH=13. Tỉ lệ				a aaço (+3++4) ne
<b>A.</b> 1:1.		<b>C.</b> 8:9.		
<b>Câu 57:</b> Trộn 3 dd	H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,1M; HNO <sub>3</sub> 0	,2M; HCl 0,3M với	những thể tích bằng	nhau thu được dd
•	X cho phản ứng với V À A. 0,424 lit.	_		
Câu 58: Thể tích c	ld Ba(OH) <sub>2</sub> 0,025M cầ	n cho vào 100 ml	dd hỗn hợp gồm HN	NO <sub>3</sub> ; HCl có pH=1
•	pH=2 là <b>A.</b> 0,25 l			
	it dd Ba(OH) <sub>2</sub> có pH=1 $_2$ bằng		O <sub>3</sub> có pH=2 thu được C. 12:7.	e $(V_1+V_2)$ lit dd có <b>D.</b> 5:3.
<b>Câu 60:</b> Trộn $V_1$ li pH=10. Tỉ lệ $V_1$ : $V_2$	it dd $Ca(OH)_2$ có $pH=1$ 2 bằng $A. 2:9$ .	3 với V <sub>2</sub> lit dd HNO <b>B.</b> 8:9.	_	c (V <sub>1</sub> +V <sub>2</sub> ) lit dd có <b>D.</b> 3:4.
,	CH₃COOH 0,1M. Để đợ OOH cần phải cho vào 1 <b>B.</b> 18 gam.		niết thể tích dd vẫn l	
<b>Câu 72:</b> Trong 1 l	it dd CH <sub>3</sub> COOH 0,011 lồng độ đó là (biết số A	M có 6,26.10 <sup>21</sup> phâi	n tử chưa phân li và	à ion. Độ điện li α
<b>A.</b> 4,15%.	•	•	<b>D.</b> 1,34%.	
		HÉT		
	BÀI TẬF	P pH CỦA DUNG	DİCH	
<b>Câu 1:</b> Câu nào sa	u đây <b>sai</b>			
	$[.  \underline{\mathbf{B}}. \ [\mathrm{H}^+] = 10^a \ \mathrm{thi} \ \mathrm{pl}]$	H = a. C. pH + pOH	$I = 14. \ \mathbf{D}. \ [H^+] \ . \ [O]$	$H^{-}] = 10^{-14}.$
<b>Câu 2:</b> Phát biểu <b>k A.</b> Giá tri [H <sup>+</sup> ] tà	t <b>hông</b> đúng là ăng thì đô axit tăng.	<b>B.</b> Giá tri pH	tăng thì đô axit tăng	
C. Dung dịch ph	H < 7: làm quỳ hoá đỏ.	D. Dung dịch	pH = 7: trung tính.	
A. Tích số ion co	thường dùng từ  0 đến l ủa nước [H+]. [OH-] = [H+] với số mũ âm.			ch có [H <sup>+</sup> ] nhỏ.
•	d có cùng nồng độ mơ			OH Dãy gồm các
	xếp theo thứ thự tăng d		, 1 1113, 1 14C1, 1 14C	on buj gom cac
•	_	-		1

Bài tập TNKQ LTĐH

pH của dung dịch

				H; NaCl; NH3; NaOH. D3; NaCl; NH3; NaOH.
Câu 5: Có	3 dung dịch: NaC có cùng giá trị pH	OH (nồng độ mol . Dãy sắp xếp nồn		mol là C2); Ba(OH)2 (nồng độ
				(3) vào nước để thu được cùng
		oH của các dd tăn		
<b>A.</b> 1,2,3.	<u><b>B.</b></u> 2	2,3,1.	<b>C.</b> 3,2,1.	<b>D.</b> 1,3,2.
Câu 7: Du	ng dịch HCl và c	dung dịch CH <sub>3</sub> CO	OOH có cùng nồng đ	ộ mol/l, pH của hai dung dịch
tương ứng l	à x và y. Quan hớ	ệ giữa x và y là (g	giả thiết, cứ 100 phân	tử CH3COOH thì có 1 phân tử
điện li)	<b>A.</b> $y = 100x$ .	<b>B.</b> $y = 2x$ .	<u><b>C</b></u> . $y = x - 2$ .	<b>D.</b> $y = x + 2$ .
Câu 8: Nồn	_	ıng dịch HNO3 cớ	_	
<b>A.</b> 3 (M)	_	3 (M).	<del>_</del>	<b>D.</b> - lg3 (M).
	•	•	thì pH và [OH-] của d	•
•	$2; [OH-] = 10^{-10} M$		<b>B.</b> pH = 3; $[OH-] = 1$	
	$10^{-3}$ ; $[OH^{-}] = 10^{-11}$		<b><u>D</u></b> . $pH = 3$ ; $[OH^{-}] = 1$	
			urớc thu được 2 lit dd	
<b>A.</b> 2.	<b>B.</b> 1	,	<u>C</u> . 1.	<b>D.</b> 3.
	ıng dịch NaOH 0,	_	G 12	D 14
<u>A</u> . 11.	<b>B.</b> 1		<b>C.</b> 13.	<b>D.</b> 14.
<b>Câu 12:</b> Hà <b>A.</b> 2.	oa tan hoàn toàn 0 <b><u>B.</u> 1</b>	_	o nước thu được 250n C. 3.	nl dd có pH là <b>D.</b> 13.
		n gam hỗn họp g và 2 lit dd có pH	•	kim loại kiềm thổ vào nước dư
<u><b>A</b></u> . 12.	<b>B.</b> 1	3.	<b>C.</b> 2.	<b>D.</b> 3.
	a loãng 200ml dd DH) <sub>2</sub> ban đầu là	l Ba(OH) <sub>2</sub> với 1,3	lit nước thu được 1,5	5 lit dd có pH=12. Nồng độ mol
<b>A.</b> 0,375	<b>M</b> . <b><u>B</u>.</b> 0	,075M.	<b>C.</b> 0,0375M.	<b>D.</b> 0,05M.
<b>Câu 15:</b> Ch <b>A.</b> 0,23 g	•	nước dư thu được ,46 gam.	c 1,5 lit dd có pH=12. C. 0,115 gam.	
<b>Câu 16:</b> Hờ <b>A.</b> 1,53 g		n gam BaO vào n 2,295 gam.	ước thu được 200ml đ <b>C.</b> 3,06 gam.	ld X có pH=13. Giá trị của m là <b>D.</b> 2,04 gam
	oa tan 0,31 gam m	_	_	t dd có pH=12. Oxit kim loại là <b>D.</b> K <sub>2</sub> O.
				thì dung dịch sau phản ứng là
		rung tính.	2 7	<b>D.</b> không xác định được.
		_	_	n trung hòa dd Y thì thể tích dd
KOH 1M ca	ần dùng là <b>A.</b> 1	00ml. <u><b>B.</b></u> 15	50ml. <b>C.</b> 250ml.	<b>D.</b> 300ml.
<b>Câu 20:</b> Th			oà 100 ml dd Ba(OH)	<del>-</del>
<b>A.</b> 500 m			<b>C.</b> 200 ml.	<del></del>
<b>Câu 21:</b> Th	nê tích dd HCl 0,	,3 M cần để trun	g hòa 100 ml dd hỗn	hợp NaOH 0,1M và Ba(OH) <sub>2</sub>
0,1M là	<b>A.</b> 200 ml.	<b><u>B</u></b> . 100 ml.	<b>C.</b> 250 ml.	<b>D.</b> 150 ml.

Câu 22: Để trung hoà	à 200 ml dd hỗn	hợp chứa HCl 0,3	M và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,1M cần dùng V ml	dd
Ba(OH) <sub>2</sub> 0,2M. V có g	iá trị là <b>A.</b> 400	ml. <b>B.</b> 500 ml.	<u>C</u> . 250 ml. <b>D</b> . 300ml.	
Câu 23: Để trung hoà	dd hỗn hợp chứa	0,1 mol NaOH và	0,15 mol Ba(OH) <sub>2</sub> cần thể tích dd h	ỗn
hợp chứa HCl 0,1 M v	à H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,05M là		<del>-</del>	
<b>A.</b> 4 lit.	<b>B.</b> 3 lit.	<b>C.</b> 1 lit.	<b><u>D</u>.</b> 2 lit.	
<b>Câu 24:</b> Trộn 20 ml đơ	d HCl 0,05M với 2	20 ml dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,0°	75M thu được dd có pH bằng	
<b>A.</b> 3.	<u><b>B</b></u> . 1.	<b>C.</b> 2.	<b>D.</b> 1,5.	
<b>Câu 25:</b> Trộn 20 ml do <b>A.</b> 2.	d KOH 0,35M với <b>B.</b> 12.		Cl 0,1 M được 100ml dd có pH là <b>D.</b> 13.	
<b>A.</b> 4.	<b>B.</b> 2,4.	<b>C.</b> 3.	0,06M thu được 500ml dd có pH là <b>D.</b> 5.	
pH là <b>A.</b> 7.	<b>B.</b> 12.	<u>C</u> . 13.	I 0,3M với 200 ml dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,05M <b>D.</b> 1.	có
<b>A.</b> 2.	<u><b>B.</b></u> 12.	<b>C.</b> 7.	OH 0,04M thì thu được dd có pH là <b>D.</b> 13.	
thu được 200ml dd có	pH là A. 2	<b>B.</b> 3.	<del></del>	
H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,0375M và HO	C1 0,0125M thu đu	rọc dd có pH là	aOH 0,1M với 400ml dd hỗn hợp gồ	òm
<b>A.</b> 1.	<b><u>B</u>.</b> 2. ∼	<b>C.</b> 6.	<b>D.</b> 7.	
0,5M thu được 5,32 lit	H <sub>2</sub> (đktc) và dd Y	có pH là	chứa hỗn hợp axit HCl 1M và H <sub>2</sub> So	O <sub>4</sub>
<u>A</u> . 1.	<b>B.</b> 2.		<b>D.</b> 7.	
<b>Câu 32:</b> Trộn 100 ml c <b>A.</b> 1.		2 với 100 ml dd HC <b>C.</b> 8.	1 0,012 M thì thu được dd có pH là <b>D.</b> 3.	
			2M và dd Ba(OH) <sub>2</sub> 0,2M. pH của dd t	hu
		5. <b>C.</b> 14,2	<del>-</del>	
<b>Câu 34:</b> Trộn V ml dd <b>A.</b> 1.	NaOH 0,01M vớ <u><b>B.</b></u> 2.	i V ml dd HCl 0,031 C. 3.	M thu được 2V ml dd Y có pH là <b>D.</b> 4.	
<b>Câu 35:</b> Trộn hai thể thu được dd Z có pH là			d gồm NaOH 0,2M và Ba(OH) <sub>2</sub> 0,15 <b>C.</b> 12. <b><u>D.</u></b> 13.	δM
<b>Câu 36:</b> Trộn 300 ml	dd HCl 0,05 M	với 200 ml dd Ba(	$(OH)_2$ x mol/l thu được 500 ml dd	có
=			<b>C.</b> 0,1. <b>D.</b> 0,5.	
<b>Câu 37:</b> Trộn 300 ml	dd HCl 0,05 M	với 200 ml dd Ba(	(OH) <sub>2</sub> a mol/l thu được 500 ml dd	có
•		<del>-</del>	<b>C.</b> 0,1. <b>D.</b> 0,5.	
<b>Câu 38:</b> Trộn 100ml d tủa và dd còn lại có pH <u>A.</u> 0,233 gam; 8,75. <b>C.</b> 0,233 gam; 5.10	I=12. Giá trị của n	n và a là	H) <sub>2</sub> nồng độ a mol/l thu được m gam k 3,75.10 <sup>-3</sup> M. .10 <sup>-3</sup> M.	κết
pH=x. Cô cạn dd sau p <b>A.</b> 0,05M; 13.	bhản ứng thu được <b>B.</b> 2,5.10 <sup>-3</sup> M; 1	1,9875 gam chất rắ 3. <u>C</u> . 0,05M; 12	nồng độ a mol/l thu được 500ml dd in. Giá trị của a và x lần lượt là 2. <b>D.</b> 2,5.10 <sup>-3</sup> M; 12.	
Bài tập TNKQ LTĐH				6

	_		l dd hôn hợp gôm NaOH 0,5M và			
Ba(OH) <sub>2</sub> 0,1M thu được	•		D 1 14M			
<b>A.</b> 0,175M.		C. 0,57M.	<del></del>			
b mol/l được 500 ml dd			,01M với 250 ml dd NaOH nồng độ			
	•	<b>C.</b> 0,18M.	<b>D.</b> 0,2M.			
			0ml dd NaOH nồng độ a mol /l thu			
được 200ml dd có pH=			om an imeriment mend as a ment in			
<b>A.</b> 0,15.	<b>B.</b> 0,30.	<b>C.</b> 0,03.	<b><u>D</u>.</b> 0,12.			
<b>Câu 43:</b> Trộn 250 ml dd hỗn hợp gồm HCl 0,08M và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,01M với 250 ml dd Ba(OH) <sub>2</sub> nồng độ x mol/l thu được m gam kết tủa và 500 ml dd có pH=12. Giá trị của m và x tương ứng là <b>A.</b> 0,5825 gam; 0,06M. <b>B.</b> 3,495 gam; 0,06M. <b>C.</b> 0,5825 gam; 0,12M. <b>D.</b> 3,495 gam; 0,12M.						
<b>Câu 44:</b> Trộn 200 ml	dd gồm HCl 0,1	M và H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> 0,05 M	với 300 ml dd Ba(OH) <sub>2</sub> a mol/l thu			
được m gam kết tủa và . <u>A</u> . 0,15 và 2,33.			a tương ứng là 85. <b>D.</b> 0,3 và 2,33.			
Câu 45: Có 10 ml dung dung dịch có $pH = 4$ . G		3. Thêm vào đó x ml	nước cất và khuấy đều thì thu được			
<b>A.</b> 10 ml	<b><u>B</u></b> . 90 ml	<b>C.</b> 100 ml	<b>D.</b> 40 ml			
Câu 46: Cho dd NaOH ban đầu (bằng nước)			có pH = 11 cần pha loãng dd NaOH ần. <b>D.</b> 5 lần.			
Câu 47: Dung dịch Na ban đầu (bằng nước)	<b>^</b> ,		H có pH=9 cần pha loãng dd NaOH ần. <b><u>D</u>.</b> 100 lần.			
Câu 48: Cho dd HCl c (bằng nước)	- ,	ı được dd có pH =4 tl <b><u>B</u>.</b> 10 lần.	hì cần pha loãng dd HCl ban đầu A lần. <b>D.</b> 11ần.			
Câu 49: Cần thêm thể t	ích nước vào V l	ít dd HCl có pH = 3 để	thu được dd có pH = 4 là			
<b>A.</b> 10V lit.		<u>C</u> . 9V lit.				
,		- , -	pha loãng bằng nước dd ban đầu <b>D.</b> kết quả khác.			
<b>Câu 51:</b> Khi cho 1lit dơ V là <b>A.</b> 10.	l có pH=4 tác dụr <b>B.</b> 30.	ng với V ml dd NaOH <b>C.</b> 40.	thì thu được dd có pH=7. Giá trị của <b>D.</b> 100.			
-	oH=3. Để thu đượ <b>B.</b> 90 ml.	ợc dd Y có pH=4 cần c <b>C.</b> 17,98ml.	cho vào 1 lit dd X thể tích dd NaOH <b>D.</b> 8,99ml.			
		ợc dd X có pH=1 cần <b>B.</b> 1,5 lit. <b>C.</b> 3 lit.	phải thêm vào 1 lit dd Z thể tích dd <b>D.</b> 0,5 lit.			
		cc dd Y có pH=13 cần <b>2.</b> 1,235 lit. <b>C.</b> 2,47	phải thêm vào 1 lit dd Z thể tích dd lit. <b>D.</b> 0,618 lit.			
Câu 55: A là dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub> dd có pH=1. Tỉ lệ V <sub>1</sub> :V <sub>2</sub>		aOH 0,6M. Trộn $V_1$ li	t A với $V_2$ lit B thu được $(V_1+V_2)$ lit			
<b>A.</b> 1:1.	<b>B.</b> 5:11.	<u>C</u> . 7:9.	<b>D.</b> 9:11.			
Câu 56: A là dd H <sub>2</sub> SO <sub>4</sub>	0,5M; B là dd N	aOH 0,6M. Trộn V <sub>3</sub> li	t A với V <sub>4</sub> lit B thu được (V <sub>3</sub> +V <sub>4</sub> ) lit			
dd có pH=13. Tỉ lệ V <sub>3</sub> : V <b>A.</b> 1:1.		<b>C.</b> 8:9.	<b>D.</b> 9:11.			
Câu 57: Trộn 3 dd H <sub>2</sub> S	O <sub>4</sub> 0,1M; HNO <sub>5</sub> (	0,2M; HCl 0,3M với n	hững thể tích bằng nhau thu được dd			
<u>~</u>	7	V lit dd Y gồm NaOH	0,2M và KOH 0,29M thu được dd			
Bài tập TNKQ LTĐH	pН	I của dung dịch	/			

Câu 58: Thể tích dd I		12 1 110.	<u><b>D</b></u> . 0,134 III.	<b>C.</b> 0,414 lit.	<b>D.</b> 0,214 III.
	Ba(OH) <sub>2</sub> 0,02	25M cần cho	o vào 100 ml	dd hỗn hợp gồm HN	O <sub>3</sub> ; HCl có pH=1
để thu được dd có pH	=2 1à <b>A</b>	. 0,25 lit.	<b>B.</b> 0,1 lit.	<u>C.</u> 0,15 lit.	<b>D.</b> 0,3 lit.
Câu 59: Trộn V <sub>1</sub> lit do		•		•	
pH=10. Tỉ lệ $V_1$ : $V_2$ bằ	•		_		<b>D.</b> 5:3.
<b>Câu 60:</b> Trộn $V_1$ lit do pH=10. Tỉ lệ $V_1$ : $V_2$ bằ					(V <sub>1</sub> +V <sub>2</sub> ) lit dd có <b>D.</b> 3:4.
Câu 61: Axit axetic c	ó hằng số axi	it là $K_a = 1.8$	.10 <sup>-5</sup> . Dung dị	ch CH <sub>3</sub> COOH 0,01N	I có pH là
<u><b>A.</b></u> 3,38.	<b>B.</b> 2.		<b>C.</b> 4,48.	<b>D.</b> 3,24.	-
<b>Câu 62:</b> Axit axetic c CH <sub>3</sub> COOH 0,1M có p	_		_		H₃COONa 1M và
Câu 63: Axit axetic	có hằng số				m HCl 0,01M và
CH <sub>3</sub> COOH 0,1M có p	H là	<u><b>A</b></u> . 2.	<b>B.</b> 3,75.	<b>C.</b> 4,75. <b>D.</b> 4,2	25.
Câu 64: Ion CH <sub>3</sub> COC			_		M có pH là
<b>A.</b> 5,13.			<b>C.</b> 4,75.		
<b>Câu 65:</b> Dung dịch C. <b>A.</b> 0,01.		_	Độ điện li α α <b>C.</b> 0,1.	của CH₃COOH trong <b>D.</b> 1.	dd này là
<b>Câu 66:</b> Độ điện li $\alpha$	của dd axit t	fomic 0,46%	(d=1g/ml) có	pH=3 là	
<b>A.</b> $\alpha = 1,5\%$ .	<b>B.</b> $\alpha = 0,3$	5%.	<u><b>C</b></u> . $\alpha = 1\%$ .	<b>D.</b> $\alpha = 2\%$ .	
Câu 67: Dung dịch ax	kit fomic 0,09	92% (d=1g/n)	nl) có độ điện	li α là 5%. Dung dịc	h axit trên có pH
<b>A.</b> 2.	<b>B</b> . 3.		<b>C.</b> 4.	<b>D.</b> 5.	
<b>Câu 68:</b> Trộn 25,0ml có K <sub>b</sub> =1,8.10 <sup>-5</sup> ).			nl dd HCl 0,20 <b>C.</b> 4,75.		só pH là (biết NH₃
Câu 69: Thêm nước 25°C, dùng máy đo th	ì thấy pH=2,	9. Độ điện li	α và hằng số	. •	
đó là <b>A.</b> 1,24% và	1,6.10 <sup>-3</sup> . <b>B.</b>	1,24% va $2,$	5.10 <sup>-5</sup> . <u>C</u> . 1,26	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2	
Câu 70: Ở một nhiệt	độ xác định,	độ điện li cu	ủa dd axit axe	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2	26% và 3,2.10 <sup>-4</sup> .
	độ xác định, kit bằng	độ điện li cu	ủa dd axit axe	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2 tic 0,1M là 1,32%. C	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> ' khối lượng CH <sub>3</sub> COOH	độ xác định, kit bằng <b><u>B</u>.</b> 1,74.10 COOH 0,1M I cần phải ch	độ điện li cư ) <sup>-5</sup> . I. Để độ điện o vào 1 lit do	ủa dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . n li của axit ax d trên là (giả th	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2 tic 0,1M là 1,32%. Ó <b>D.</b> 2,85.10 <sup>-5</sup> xetic giảm một nửa s hiết thể tích dd vẫn lạ	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd so với ban đầu thì
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> khối lượng CH <sub>3</sub> COOF A. 9 gam.	độ xác định, kit bằng <b><u>B</u>.</b> 1,74.10 COOH 0,1M H cần phải ch <b><u>B</u>.</b> 18 gan	độ điện li cư J <sup>-5</sup> . I. Để độ điệr Io vào 1 lit do 1.	ủa dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . I li của axit ax d trên là (giả the constant).	<ul> <li>% và 1,6.10<sup>-5</sup>. <b>D.</b> 1,2</li> <li>tic 0,1M là 1,32%. Ô</li> <li><b>D.</b> 2,85.10<sup>-5</sup></li> <li>xetic giảm một nửa shiết thể tích dd vẫn là</li> <li><b>D.</b> 24 gam.</li> </ul>	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd so với ban đầu thì à 1 lit)
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> ' khối lượng CH <sub>3</sub> COOH	độ xác định, kit bằng <b><u>B</u>.</b> 1,74.10 COOH 0,1M I cần phải ch <u>B</u> . 18 gan Id CH <sub>3</sub> COOI	độ điện li co O <sup>-5</sup> . I. Để độ điện Io vào 1 lit do n. H 0,01M có	ua dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . I li của axit ax d trên là (giả that) C. 12 gam. 6,26.10 <sup>21</sup> phân	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2 tic 0,1M là 1,32%. 6 <b>D.</b> 2,85.10 <sup>-5</sup> tetic giảm một nửa s hiết thể tích dd vẫn là <b>D.</b> 24 gam.  n tử chưa phân li và	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd so với ban đầu thì à 1 lit)
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> khối lượng CH <sub>3</sub> COOH A. 9 gam. Câu 72: Trong 1 lit đ	độ xác định, kit bằng <b><u>B</u>.</b> 1,74.10 COOH 0,1M I cần phải ch <u>B</u> . 18 gan Id CH <sub>3</sub> COOI	độ điện li cư O <sup>-5</sup> . I. Để độ điện Io vào 1 lit do n. H 0,01M có iết số Avoga	ua dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . I li của axit ax d trên là (giả that) C. 12 gam. 6,26.10 <sup>21</sup> phân	% và 1,6.10 <sup>-5</sup> . <b>D.</b> 1,2 tic 0,1M là 1,32%. 6 <b>D.</b> 2,85.10 <sup>-5</sup> tetic giảm một nửa s hiết thể tích dd vẫn là <b>D.</b> 24 gam.  n tử chưa phân li và	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd c. so với ban đầu thì à 1 lit)
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> khối lượng CH <sub>3</sub> COOH A. 9 gam. Câu 72: Trong 1 lit ở của CH <sub>3</sub> COOH ở nồng	độ xác định, kit bằng <b>B.</b> 1,74.10 COOH 0,1M I cần phải ch <b>B.</b> 18 gan Id CH <sub>3</sub> COOI g độ đó là (b	độ điện li cư O <sup>-5</sup> . I. Để độ điện Io vào 1 lit do n. H 0,01M có iết số Avoga	ua dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . I i của axit ax d trên là (giả that constant of the constant	<ul> <li>% và 1,6.10<sup>-5</sup>. <b>D.</b> 1,2</li> <li>tic 0,1M là 1,32%. Ô</li> <li><b>D.</b> 2,85.10<sup>-5</sup></li> <li>xetic giảm một nửa shiết thể tích dd vẫn là <b>D.</b> 24 gam.</li> <li>n tử chưa phân li và</li> </ul>	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd c. so với ban đầu thì à 1 lit)
Câu 70: Ở một nhiệt axit trên có hằng số ax A. 1,85.10 <sup>-5</sup> . Câu 71: Cho dd CH <sub>3</sub> khối lượng CH <sub>3</sub> COOH A. 9 gam. Câu 72: Trong 1 lit ở của CH <sub>3</sub> COOH ở nồng	độ xác định, kit bằng <b>B.</b> 1,74.10 COOH 0,1M I cần phải ch <b>B.</b> 18 gan Id CH <sub>3</sub> COOI g độ đó là (b	độ điện li cư O <sup>-5</sup> . I. Để độ điện Io vào 1 lit do II. H 0,01M có iết số Avoga	ua dd axit axe C. 1,32.10 <sup>-5</sup> . I i của axit ax d trên là (giả that constant of the constant	<ul> <li>w và 1,6.10<sup>-5</sup>. <b>D.</b> 1,2 tic 0,1M là 1,32%. O</li> <li><b>D.</b> 2,85.10<sup>-5</sup></li> <li>xetic giảm một nửa shiết thể tích dd vẫn là <b>D.</b> 24 gam.</li> <li>n tử chưa phân li và</li> <li><b>D.</b> 1,34%.</li> </ul>	6% và 3,2.10 <sup>-4</sup> . Ở nhiệt độ này, dd so với ban đầu thì à 1 lit)

8