💌 cách tính pH của dung dịch

1) Lý thuyết cần nhớ	
₩ Khái niệm pH	
#	
pH của dung dịch acid/bazo mạnh	

Biến soạn: Nguyễn Tường Duy
⚠ Một số ví dụ minh họa
① Ví dụ 1
Tính pH của các dung dịch sau:
1 Dung dịch KOH 0,01 M;
2 Dung dịch HNO ₃ 0,1 M;
3 Dung dịch $Ba(OH)_2 0,005 M;$
4 Dung dịch H ₂ SO ₄ 0,05 M.
🖎 Bài làm:

	Biên soạn: Nguyễn Tường Duy
② Ví dụ 2	
Tính pH của các dung dịch sau:	
Dung dịch NaOH 0,001 M;Dung dịch HCl 0,01 M;	3 Dung dịch $Mg(OH)_2$ 0,002 M.
🖎 Bài làm:	

Biên soạn: Nguyễn I	Tường Duy			
⊙ Ví dụ 3				
Tính pH của dung d	lịch sau khi trộn 100 ml	dung dịch H ₂ SO ₄ 0,1 N	1 với 200 ml dung dịch HCl (),2 M.
🖎 Bài làm:				
② Ví dụ 4				
	0,05 M vào 300 ml du	ng dịch NaOH 0,06 M. j	oH của dung dịch tạo thành l	à
	B 4 C	C 1 0	D 2,4.	
A 2,7.	B 1,6.	C 1,9.	2,4.	
-			2,7.	
-				
-				
-				
② Ví dụ 5 Dung dịch X là hỗn M; HCl 0,0125 M.	hợp Ba(OH) ₂ 0.1 М v	à NaOH 0.1 M. Dung dị	ch Y là hỗn hợp của H ₂ SO ₄ (h Y thu được dung dịch Z. p	
 Bài làm: ☑ Ví dụ 5 Dung dịch X là hỗn 	hợp Ba(OH) ₂ 0.1 М v	à NaOH 0.1 M. Dung dị	ch Y là hỗn hợp của H_2SO_4 (
Dung dịch X là hỗn M; HCl 0,0125 M. dung dịch Z là A 1.	hợp ${ m Ba(OH)_2~0.1~M~v}$	à NaOH 0.1 M. Dung dị n X với 400 ml dung dịc C 2.	ch Y là hỗn hợp của H_2SO_4 (h Y thu được dung dịch Z . p	

Biến soạn: Nguyễn Tường Duy
m Một số ví dụ minh họa
② Ví dụ 6
Tính pH của các dung dịch sau:
1 CH ₃ COOH 0,1M có $K_a = 1,75 \cdot 10^{-5}$.
2 NH ₃ 0,10M có K _b = 1,80 · 10 ⁻⁵ .
🖎 Bài làm:

② Ví dụ 7
Tính pH của dung dịch HClO (axit hypochlorous) $0.05 \mathrm{M}$ biết $\mathrm{K_a} = 3.0 \cdot 10^{-8}$.
🖎 Bài làm:
② Ví dụ 8
Tính pH của dung dịch CH_3NH_2 (methylamine) $0,2M$ biết $K_b=4,38\cdot 10^{-4}$.
🖎 Bài làm:

Dien soan: Nguyen Tương Duy
② Ví dụ 9
Tính pH của dung dịch HCOOH (axit formic) $0, 1M$ biết $K_a = 1, 8 \cdot 10^{-4}$.
🖎 Bài làm:
② Ví dụ 10
Tính pH của dung dịch C_6H_5COOH (axit benzoic) $0,02M$ biết $K_a=6,3\cdot 10^{-5}$.
🖎 Bài làm:

		Dien soan:	Nguyen Tương Duy
 •	 •		
 	 	,	