

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2022 - 2023
MÔN HÓA HỌC 11

I. TRẮC NGHIỆM: 6 ĐIỂM mỗi câu đúng 1/3đ

MÃ ĐỀ 111	MÃ ĐỀ 112	MÃ ĐỀ 113	MÃ ĐỀ 114
1A	1C	1D	1B
2C	2C	2B	2D
3C	3D	3C	3C
4D	4D	4D	4C
5A	5B	5D	5C
6B	6A	6C	6B
7A	7D	7C	7B
8B	8B	8B	8C
9B	9A	9D	9B
10A	10A	10A	10B
11A	11B	11B	11A
12A	12B	12B	12A
13C	13D	13B	13C
14D	14B	14B	14C
15C	15C	15A	15A
16D	16C	16C	16A
17A	17D	17D	17D
18C	18B	18B	18D
19C	19C	19C	19A
20A	20C	20D	20B
21A	21C	21B	21C

II. TỰ LUẬN: 4 ĐIỂM

CÂU	ĐÁP ÁN	ĐIỂM
1	Viết đúng mỗi PTHH được: 0,5 điểm a. $2\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Na}_2\text{SO}_4 + 2\text{H}_2\text{O}$ $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ b. $3\text{NH}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{AlCl}_3 \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{NH}_4\text{Cl}$ $3\text{NH}_3 + 3\text{H}_2\text{O} + \text{Al}^{3+} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3\downarrow + 3\text{NH}_4^+$	0,5 0,5
2	$n\text{HNO}_3 = 0,01 \text{ mol} = n\text{H}^+ = n\text{NO}_3^-$ $n \text{Ba}(\text{OH})_2 = 6.10^{-3} \text{ mol} = n\text{Ba}^{2+}, n\text{OH}^- = 0,012 \text{ mol}$ B/c của pư : $\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} \Rightarrow n\text{OH}^- \text{ dư} = 0,002 \text{ mol}$ 0,2 lít dd A chứa NO_3^-, Ba^{2+}, OH^- dư $\Rightarrow [\text{NO}_3^-] = 0,05\text{M}$, $[\text{Ba}^{2+}] = 0,03 \text{ M}$, $[\text{OH}^-] \text{ dư} = 0,01\text{M} = 10^{-2} \text{ M}$ Có $K_{\text{H}_2\text{O}} = 1.10^{-14} \Rightarrow [\text{H}^+] = 10^{-12} \Rightarrow \text{pH} = 12$ Quỳ tím chuyển màu xanh do ddA có môi trường bazơ (HS làm cách khác đúng vẫn cho điểm tối đa)	0,5 0,5
3	* Xác định M trung bình của X = 7,2 Xác định M trung bình của Y = 9,4 Dùng qui tắc đường chéo với hỗn hợp X $\Rightarrow n_{\text{N}_2} : n_{\text{H}_2} = 1:4$ Chọn $n\text{X} = 1 \text{ mol} \Rightarrow n_{\text{N}_2} = 0,2 \text{ mol}; n_{\text{H}_2} = 0,8 \text{ mol}$ * Có khối lượng mol trung bình của $\text{M}_x : \text{M}_y = 3,6: 4,5$ Và $m_x = m_y$ $\Rightarrow n_y = 0,8 \text{ mol}$ PTHH $\text{N}_2 + 3\text{H}_2 \leftrightarrow 2\text{NH}_3$ Nếu H= 100% $\rightarrow \Delta n \downarrow = 0,4 \text{ mol}$ Vậy H=? $\leftarrow \Delta n \downarrow = (1- 0,8) = 0,2 \text{ mol}$ $\rightarrow H_{(\text{tính theo N}_2)} = (0,2 : 0,4).100\% = 50\%$	0,5 0,5