

ĐÁP ÁN ĐỀ THI GIỮA KÌ 1 - NĂM HỌC 2024 - 2025
MÔN HÓA HỌC 11

I. TRẮC NGHIỆM LỰA CHỌN: 4,5 ĐIỂM mỗi câu đúng 0,25đ

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

II. TRẮC NGHIỆM ĐÚNG – SAI : 3 ĐIỂM mỗi mệnh đề đúng 0,25đ

CÂU	MÃ ĐỀ 111	MÃ ĐỀ 112	MÃ ĐỀ 113	MÃ ĐỀ 114
1	ĐĐSĐ	ĐĐSĐ	SĐĐĐ	ĐSSĐ
2	SSĐS	SSĐĐ	SSSĐ	ĐĐSS
3	SĐSĐ	SSĐĐ	ĐSĐS	SĐĐĐ

II. TỰ LUẬN: 2,5 ĐIỂM

Câu	Ý	Nội dung / Hướng dẫn chấm	Điểm
1	a	$H_2SO_4 + 2KOH \rightarrow K_2SO_4 + 2H_2O$	0,25
		$H^+ + OH^- \rightarrow H_2O$	0,25
	b	$MgCl_2 + Na_2CO_3 \rightarrow MgCO_3 + NaCl$	0,25
		$Mg^{2+} + CO_3^{2-} \rightarrow MgCO_3$	0,25
2		$n_{H_2SO_4} = 0,05 \cdot 0,15 = 0,0075 \text{ mol}$ $\rightarrow n_{H^+} = 0,015 \text{ mol}$ $n_{KOH} = 0,1 \cdot 0,25 = 0,025 \text{ mol}$ $\rightarrow n_{OH^-} = 0,025 \text{ mol}$	0,25
		Theo PT $\Rightarrow n_{H^+} = n_{OH^-}(\text{pứ}) = 0,015 \text{ mol} \Rightarrow n_{OH^- \text{ dư}} = 0,01 \text{ mol}$	0,25
		$C_{M OH^-} = 0,01/0,4 = 0,025M$	0,25
		$C_{M H^+} = 10^{-14}/0,025 = 4 \cdot 10^{-13} M \Rightarrow pH = 12,398$	0,25
3		<p>Từ tỉ khối tính được ban đầu : $n_{N_2} = 1,5 \quad n_{H_2} = 3,5$</p> $N_2 + 3H_2 \rightleftharpoons 2NH_3$ <p>Ban đầu: 1,5 3,5</p> <p>Ph: (tính theo H_2) 0,35 3,5 · 30% = 1,05</p> <p>Cân bằng 1,15 2,45 2,1 mol</p> <p>Nồng độ: 0,23 0,49 0,42 M</p> <p>$K_C = 6,52$</p>	0,5