

ĐÁP ÁN ĐỀ THI HỌC 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	A	D	C	B
2	B	C	A	A
3	D	B	A	A
4	D	C	A	A
5	B	C	D	A
6	D	C	B	C
7	D	A	D	D
8	A	C	D	D
9	C	D	B	C
10	D	C	A	A
11	C	A	A	C
12	A	A	B	A
13	D	B	B	B
14	C	D	D	B
15	B	C	D	D
16	C	C	C	D
17	D	D	A	C
18	C	C	B	A

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	ĐĐSS	SSĐĐ	SĐĐS	ĐĐSĐ
2	ĐSĐĐ	ĐĐSĐ	SĐĐĐ	ĐSĐS
3	SĐĐĐ	ĐSSĐ	SĐĐĐ	SĐĐS

II. TỰ LUẬN: 2,5 ĐIỂM

Câu	Nội dung / Hướng dẫn chấm	Điểm						
1	<p>a) $N_2 + O_2 \rightarrow 2NO$ (3000⁰ hoặc có tia lửa điện)</p> <p>b) $2NH_3 + H_2SO_4 \rightarrow (NH_4)_2SO_4$ hoặc NH_4HSO_4</p> <p>c) $SO_2 + 2NaOH \rightarrow Na_2SO_3 + H_2O$ hoặc $NaHSO_3$</p> <p>d) $2HNO_3 + CaCO_3 \rightarrow Ca(NO_3)_2 + CO_2 + H_2O$</p>	<p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p> <p>0,25</p>						
2	<p>Gọi CTPT của X là $C_xH_yO_z$</p> $x : y : z = \frac{54,55}{12} : 9,09 : \frac{36,36}{16} = 4,55 : 9,09 : 2,2725 = 2 : 4 : 1$ <p>CTDGN : C_2H_4O</p> <p>CTPT : $(C_2H_4O)_n$</p> <p>+ $M = 44n = 88 \Rightarrow n = 2 \Rightarrow$ $CTPT : C_4H_8O_2$</p>	<p>0,5</p> <p>0,5</p>						
3	<p>Theo PTPƯ chuẩn độ $OH^- + H^+ \rightarrow H_2O$</p> <p>$\rightarrow 8.[OH^-] = 10.[H^+]$</p> <p>$\rightarrow 8.[NaOH] = 10.2.[H_2SO_4] \rightarrow [H_2SO_4] = 0,06 M$</p> <p>$\rightarrow$ Trong 2000 ml dung dịch có: 0,12 mol H_2SO_4</p> $H_2SO_4.nSO_3 + (n+1)H_2O \rightarrow (n+1)H_2SO_4$ <table style="width: 100%; border-collapse: collapse;"> <tr> <td style="width: 5%;">PT</td> <td style="width: 45%;">98 + 80n (g)</td> <td style="width: 50%;">n+1 (mol)</td> </tr> <tr> <td>BT</td> <td>10,14 (g)</td> <td>0,12 (mol)</td> </tr> </table> <p>$\rightarrow (98+80n).0,12 = 10,14(n+1) \rightarrow n=3$</p> <p>$\rightarrow$ CT oleum : $H_2SO_4.3SO_3$</p>	PT	98 + 80n (g)	n+1 (mol)	BT	10,14 (g)	0,12 (mol)	<p>0,25</p> <p>0,25</p>
PT	98 + 80n (g)	n+1 (mol)						
BT	10,14 (g)	0,12 (mol)						