

Phần	I	II	III
Số câu	12	3	4
Câu\Mã đề	111	112	
1	B	D	
2	D	C	
3	A	D	
4	C	B	
5	C	C	
6	D	B	
7	B	B	
8	B	A	
9	C	C	
10	C	B	
11	A	C	
12	B	A	
1	DDSS	DSDS	
2	DSDS	DDSS	
3	DSDS	SSDD	
1	0,35	2	
2	2	180	
3	5,1	0,35	
4	180	5,1	

PHẦN IV. TỰ LUẬN: 3,0 điểm

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
1			
		Để tăng hiệu suất tổng hợp SO ₃ nghĩa là muốn cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận.	0,25
		Cân thay đổi:	
		Nhiệt độ: Giảm nhiệt độ vì về phía toả nhiệt.	0,25
		Nồng độ: Tăng nồng độ SO ₂ ; O ₂ hoặc giảm nồng độ SO ₃ của hệ phản ứng	0,25
		Áp suất: Tăng áp suất để về phía có ít phân tử khí.	0,25
2			

		$n_{\text{Fe}} = \frac{11,2}{56} = 0,2 \text{ mol}$ quá trình nhường nhận (e): $\text{Fe}^0 \rightarrow \text{Fe}^{+3} + 3(\text{e})$ $\text{N}^{+5} + 3(\text{e}) \rightarrow \text{N}^{+2} (\text{NO})$	0,5
		Áp dụng ĐLBT mol (e): $3n_{\text{Fe}} = 3 n_{\text{NO}} \rightarrow n_{\text{NO}} = 0,2 \text{ mol}$ $V_{\text{NO}} = 0,2 \times 22,4 = 4,48 \text{ lít}$	0,5
3			
		Gọi V là thể tích NaOH $n_{\text{OH}^-} = 0,5V \text{ mol}$; $n_{\text{H}^+} = 0,03 \text{ mol}$	0,25
		$\text{pH} = 13 > 7 \Rightarrow [\text{OH}^-] \text{ dư} = 0,1 \text{ M}$	0,25
		$\begin{array}{ccc} \text{H}^+ & + & \text{OH}^- & \rightarrow & \text{H}_2\text{O} \\ 0,03 & & 0,03 & & \text{mol} \end{array}$	0,25
		$[\text{OH}^-] \text{ dư} = \frac{0,5V - 0,03}{V + 0,1} - 0,1 \Rightarrow V = 0,1 \text{ lít}$	0,25

GIÁO VIÊN RA ĐỀ
(Ký, ghi rõ họ tên)

BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG

Phạm Thị Huyền

Vũ Văn Phước

SỞ GD&ĐT HẢI DƯƠNG
TRƯỜNG THPT KẾ SẮT
(Đáp án – Thang điểm có 02 trang)

ĐÁP ÁN – THANG ĐIỂM
ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I
NĂM HỌC: 2023 - 2024
MÔN: HOÁ HỌC - KHỐI 11
MÃ ĐỀ: 111

PHẦN TRẮC NGHIỆM: 7,0 điểm

Câu	Đáp án đúng	Câu	Đáp án đúng
1	A	15	D
2	A	16	D
3	D	17	D
4	A	18	A
5	A	19	A
6	C	20	B
7	B	21	B
8	D	22	D
9	A	23	C
10	D	24	D
11	C	25	C
12	C	26	C
13	C	27	D
14	A	28	A

(Mỗi câu trả lời đúng học sinh được 0,25 điểm)

PHẦN TỰ LUẬN: 3,0 điểm

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
29			1,00
		Để tăng hiệu suất tổng hợp SO_3 nghĩa là muốn cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận. Cân thay đổi:	0,25
		Nhiệt độ: Giảm nhiệt độ vì về phía toả nhiệt.	0,25
		Nồng độ: Tăng nồng độ SO_2 ; O_2 hoặc giảm nồng độ SO_3 của hệ phản ứng	0,25
		Áp suất: Tăng áp suất để về phía có ít phân tử khí.	0,25
30			1,00
		Phú dưỡng là hệ quả sau khi ao ngòi, sông hồ tiếp nhận quá nhiều các nguồn thải chứa các chất dinh dưỡng (Nitrogen, phosphorus) vượt quá khả năng tự điều hòa của ao, hồ.	0,5
		Nguyên nhân: Do sự dư thừa dinh dưỡng đã cung cấp nguồn thức ăn dồi dào cho	0,25

		sinh vật phù du phát triển mạnh. (do bón thừa phân bón, xả thải, xả nước thải chẵn nuôi..)	
		Hệ quả: Gây cản trở sự hấp thụ ánh sáng mặt trời vào nước, làm giảm sự quang hợp của thực vật thủy sinh. Rong, tảo phát triển mạnh gây thiếu oxygen cho các loài khác(tôm, cá...) gây mất cân bằng sinh thái.	0,25
31			1,00
		Gọi V là thể tích NaOH $n\text{OH}^- = 0,5V \text{ mol} ; n\text{H}^+ = 0,03 \text{ mol}$	0,25
		$\text{pH} = 13 > 7 \Rightarrow [\text{OH}^-]_{\text{dư}} = 0,1 \text{ M}$	0,25
		$\begin{array}{ccc} \text{H}^+ & + & \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} \\ 0,03 \text{ mol} & & 0,03 \text{ mol} \end{array}$	0,25
		$[\text{OH}^-]_{\text{dư}} = \frac{0,5V - 0,03}{V + 0,1} - 0,1 \Rightarrow V = 0,1 \text{ lit}$	0,25

GIÁO VIÊN RA ĐỀ
(Ký, ghi rõ họ tên)

BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG

Vũ Thị Thuỳ

Vũ Văn Phước

SỞ GD&ĐT HẢI DƯƠNG
TRƯỜNG THPT KẼ SẮT
(Đáp án – Thang điểm có 02 trang)

ĐÁP ÁN – THANG ĐIỂM
ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ I
NĂM HỌC: 2023 - 2024
MÔN: HOÁ HỌC - KHỐI 11
MÃ ĐỀ: 112

PHẦN TRẮC NGHIỆM: 7,0 điểm

Câu	Đáp án đúng	Câu	Đáp án đúng
1	A	15	C
2	D	16	D
3	D	17	A
4	C	18	A
5	D	19	D
6	A	20	A
7	D	21	D
8	C	22	D
9	B	23	C
10	D	24	A
11	D	25	A
12	A	26	B
13	A	27	B
14	C	28	D

(Mỗi câu trả lời đúng học sinh được 0,25 điểm)

PHẦN TỰ LUẬN: 3,0 điểm

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
29			1,00
		Để tăng hiệu suất tổng hợp SO_3 nghĩa là muốn cân bằng chuyển dịch theo chiều thuận. Cân thay đổi:	0,25
		Nhiệt độ: Giảm nhiệt độ vì về phía toả nhiệt.	0,25
		Nồng độ: Tăng nồng độ SO_2 ; O_2 hoặc giảm nồng độ SO_3 của hệ phản ứng	0,25
		Áp suất: Tăng áp suất để về phía có ít phân tử khí.	0,25
30			1,00
		Phú dưỡng là hệ quả sau khi ao ngòi, sông hồ tiếp nhận quá nhiều các nguồn thải	0,5

		chứa các chất dinh dưỡng (Nitrogen, phosphorus) vượt quá khả năng tự điều hòa của ao, hồ.	
		Nguyên nhân: Do sự dư thừa dinh dưỡng đã cung cấp nguồn thức ăn dồi dào cho sinh vật phù du phát triển mạnh. (do bón thừa phân bón, sả thải, sả nước thải chẵn nuôi..)	0,25
		Hệ quả: Gây cản trở sự hấp thụ ánh sáng mặt trời vào nước, làm giảm sự quang hợp của thực vật thủy sinh. Rong, tảo phát triển mạnh gây thiếu oxygen cho các loài khác(tôm, cá...) gây mất cân bằng sinh thái.	0,25
31			1,00
		Gọi V là thể tích NaOH $n\text{OH}^- = 0,5V \text{ mol} ; n\text{H}^+ = 0,03 \text{ mol}$	0,25
		$\text{pH} = 13 > 7 \Rightarrow [\text{OH}^-]_{\text{dư}} = 0,1 \text{ M}$	0,25
		$\text{H}^+ + \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O}$ $0,03 \text{ mol} \quad 0,03 \text{ mol}$	0,25
		$[\text{OH}^-]_{\text{dư}} = \frac{0,5V - 0,03}{V + 0,1} - 0,1 \Rightarrow V = 0,1 \text{ lit}$	0,25

GIÁO VIÊN RA ĐỀ
(Ký, ghi rõ họ tên)

BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG

Vũ Thị Thuỳ

Vũ Văn Phước