

Phần	I	II	III
Số câu	12	3	4
Câu\Mã đề	101	102	
1	C	A	
2	D	C	
3	A	B	
4	A	A	
5	C	A	
6	A	C	
7	C	C	
8	C	B	
9	B	D	
10	B	C	
11	A	C	
12	C	C	
1	DSSD	SDSD	
2	DSSD	DDSD	
3	DDSD	DSSD	
1	3	3	
2	3	3	
3	3	3	
4	81	81	

PHẦN IV. TỰ LUẬN: 3,0 điểm

Câu	Ý	Nội dung	Điểm
1	a		0,5
		Cấu hình electron nguyên tử $N (Z = 7) 1s^2 2s^2 2p^3$	0,25
		$Na (Z = 11) 1s^2 2s^2 2p^6 3s^1$	0,25
	b		0,5
		sự phân bố electron trên ô orbital nguyên tử của các nguyên tố Nitrogen	0,25
		↑↓ ↑↓ ↑ ↑ ↑ $1s^2$ $2s^2$ $2p^3$	

		sự phân bố electron trên ô orbital nguyên tử của các nguyên tố Sodium ↑↓ 1s² ↑↓ 2s² ↑↓ ↑↓ ↑↓ 2p⁶ ↑ 3s¹	0,25
2			1,0
		Cấu hình electron nguyên tử của X là 1s ² 2s ² 2p ⁶ 3s ² 3p ¹ .	0,5
		Nguyên tố X là kim loại.	0,5
3			0,5
		Nguyên tố A nhóm VIA → công thức oxide: AO ₃	0,25
		$\%m_A = \frac{A}{A + 16.3} 100 = 40$ $\rightarrow A = 32 \quad \rightarrow A \text{ là sulfur, công thức oxide } SO_3.$	0,25
4			0,5
		$n_{H_2} = \frac{3,7185}{24,79} = 0,15(\text{mol})$	0,25
		$2M + 2H_2O \rightarrow 2MOH + H_2$ 0,3 0,15 (mol) $M = \frac{m}{n} = \frac{6,9}{0,3} = 23 \text{ (đvC)}$ Kim loại cần tìm là Na (M = 23)	0,25

GIÁO VIÊN RA ĐỀ
(Ký, ghi rõ họ tên)

Vũ Thị Thủy

BAN GIÁM HIỆU
PHÓ HIỆU TRƯỞNG

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 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
		$\begin{array}{ccc} \text{H}^+ & + & \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} \\ 0,03 \text{ mol} & & 0,03 \text{ mol} \end{array}$	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 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: 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 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 sinh vật phù du phát triển mạnh. (do bón thừa phân bón, xả thải, xả 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
		$\begin{array}{ccc} \text{H}^+ & + & \text{OH}^- \rightarrow \text{H}_2\text{O} \\ 0,03 \text{ mol} & & 0,03 \text{ mol} \end{array}$	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