

PHẦN II: CÂU HỎI TRẮC NGHIỆM ĐÚNG SAI. HS trả lời từ câu 1 đến câu 2. Trong mỗi ý a, b, c, d ở mỗi câu, HS chọn đúng hoặc sai. (2 câu; 2 điểm).

Mã đề 301; 303

Câu	Lệnh hỏi	Đáp án (Đ/S)	Câu	Lệnh hỏi	Đáp án (Đ/S)
1	A	Đ	2	A	S
	B	Đ		B	S
	C	Đ		C	S
	D	S		D	Đ

Mã đề 302; 304

Câu	Lệnh hỏi	Đáp án (Đ/S)	Câu	Lệnh hỏi	Đáp án (Đ/S)
1	A	Đ	2	A	Đ
	B	Đ		B	S
	C	Đ		C	Đ
	D	S		D	Đ

PHẦN III: CÂU TRẮC NGHIỆM YÊU CẦU TRẢ LỜI NGẮN. HS trả lời từ câu 1 đến câu 2. (2 câu; 1 điểm).

Mã đề 301; 303

Câu	Đáp án
1	46
2	10

Mã đề 302; 304

Câu	Đáp án
1	58
2	10

PHẦN IV: TỰ LUẬN. (2 câu; 2 điểm).

Mã đề 301; 303

Câu	Nội dung	Điểm
1	<p>Trong tự nhiên, magnesium có 3 đồng vị bền $^{24}_{12}\text{Mg}$; $^{25}_{12}\text{Mg}$; $^{26}_{12}\text{Mg}$. Phương pháp phổ khối lượng xác nhận đồng vị $^{26}_{12}\text{Mg}$ chiếm tỉ lệ phần trăm số nguyên tử là 11%. Biết rằng NTK trung bình của Mg là 24,32. Tính % số nguyên tử của đồng vị $^{24}_{12}\text{Mg}$ và đồng vị $^{25}_{12}\text{Mg}$.</p> <p style="text-align: center;">HDG</p> <p style="text-align: center;">$^{24}_{12}\text{Mg}$: x%; $^{25}_{12}\text{Mg}$: y%; $^{26}_{12}\text{Mg}$: 11%.</p> $\bar{A} = \frac{24x + 25y + 26 \times 11}{100} = 24,32$ $x + y = 100$ <p style="text-align: center;">→ x = 79%; y = 10%</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p>
2	<p>Sodium oxide (Na_2O) có trong thành phần thủy tinh và các sản phẩm gốm sứ. Trình bày Sự hình thành liên kết trong phân tử sodium oxide.</p> <p style="text-align: center;">HDG</p> $2 \text{Na} \rightarrow 2 \text{Na}^+ + 2.1\text{e}$ $\text{O} + 2\text{e} \rightarrow \text{O}^{2-}$ <p style="text-align: center;">→ $2\text{Na}^+ + \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$</p>	<p>0.25</p> <p>0.25</p> <p>0.5</p>

Mã đề 302; 304

Câu	Nội dung	Điểm
1	<p>Trong tự nhiên, magnesium có 3 đồng vị bền $^{24}_{12}\text{Mg}$; $^{25}_{12}\text{Mg}$; $^{26}_{12}\text{Mg}$. Phương pháp phổ khối lượng xác nhận đồng vị $^{25}_{12}\text{Mg}$ chiếm tỉ lệ phần trăm số nguyên tử là 10%. Biết rằng NTK trung bình của Mg là 24,32. Tính % số nguyên tử của đồng vị $^{24}_{12}\text{Mg}$ và đồng vị $^{26}_{12}\text{Mg}$.</p> <p style="text-align: center;">HDG</p> <p style="text-align: center;">$^{24}_{12}\text{Mg}$: x%; $^{25}_{12}\text{Mg}$: 10%; $^{26}_{12}\text{Mg}$: y%.</p> $\bar{A} = \frac{24 \cdot x + 25 \cdot 10 + 26 \cdot y}{100} = 24,32$ $x + y = 100$ <p>→ x = 79%; y = 11%</p>	<p style="text-align: center;">0.25</p> <p style="text-align: center;">0.25</p> <p style="text-align: center;">0.5</p>
2	<p>Sodium oxide (Na_2O) có trong thành phần thủy tinh và các sản phẩm gốm sứ. Trình bày Sự hình thành liên kết trong phân tử sodium oxide.</p> <p style="text-align: center;">HDG</p> <p>$2 \text{Na} \rightarrow 2 \text{Na}^+ + 2 \cdot 1e$</p> <p>$\text{O} + 2e \rightarrow \text{O}^{2-}$</p> <p>→ $2\text{Na}^+ + \text{O}^{2-} \rightarrow \text{Na}_2\text{O}$</p>	<p style="text-align: center;">0.25</p> <p style="text-align: center;">0.25</p> <p style="text-align: center;">0.5</p>