

Môn: Hóa – Lớp: 10

TRẮC NGHIỆM (7 ĐIỂM)

Phần I. Gồm 16 câu, mỗi câu đúng 0,25đ

Câu\ Mã đề	101	102	103	104
1	B	A	C	C
2	B	B	A	B
3	A	A	C	C
4	A	D	A	B
5	A	D	C	B
6	A	D	B	C
7	B	D	C	B
8	C	D	B	D
9	A	C	B	B
10	A	B	C	D
11	A	B	B	B
12	A	B	D	C
13	B	A	B	D
14	A	A	C	A
15	D	A	B	D
16	A	B	A	D

Phần II. Gồm 3 câu, trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, học sinh chọn đúng hoặc sai.

- Học sinh lựa chọn chính xác mỗi ý đúng được 0,25 điểm.

Câu\ Mã đề	101	102	103	104
1	SDDS	DDDS	SDDS	DSSD
2	DSSD	SDDS	DDDS	DDDS
3	DDDS	DSSD	DSSD	SDDS

B. TỰ LUẬN (3 ĐIỂM)

Câu	Nội dung	Điểm	Ghi chú
1	Liên kết cộng hóa trị là liên kết được tạo nên giữa hai nguyên tử bằng một hay nhiều cặp electron chung	0.25đ	
	VD: Cl ₂ , H ₂ O	0.25đ	Có thể dùng VD khác

2	<p>Công thức Lewis NH₃:</p> $\begin{array}{c} \text{H}-\ddot{\text{N}}-\text{H} \\ \\ \text{H} \end{array}$	0.5đ	
	<p>Công thức Lewis C₂H₄</p> $\begin{array}{c} \text{H} \quad \text{H} \\ \quad \\ \text{H}-\text{C}=\text{C}-\text{H} \end{array}$	0.5đ	
	<p>Công thức Lewis C₂H₂:</p> $\text{H}-\text{C}\equiv\text{C}-\text{H}$	0.5đ	
3	<p>RH: Hóa trị của R trong hợp chất với hydro là I \Rightarrow Hóa trị của R trong oxide cao nhất là VII Công thức oxide cao nhất: R₂O₇</p>	0,25đ	
	<p>Vì trong R₂O₇, R chiếm 38,798% về khối lượng nên:</p> $\frac{2M_R}{16.7} = \frac{38,798}{61,202}$	0.5đ	
	<p>$\Rightarrow M_R = 35,5$ Vậy R là chlorine (Cl)</p>	0.25đ	
Tổng		3 điểm	

----- HẾT -----