

Môn: HÓA HỌC – Lớp: 11- CHÍNH THỨC

A. TRẮC NGHIỆM (7 ĐIỂM)

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

Câu\ Mã đề	111	112	113	114
1	C	B	A	A
2	D	B	C	D
3	A	B	D	B
4	C	D	B	B
5	D	A	D	D
6	C	B	A	C
7	D	A	D	D
8	A	C	D	C
9	B	C	A	B
10	C	A	C	C
11	B	D	C	C
12	D	B	A	A
13	D	D	A	B
14	C	A	C	C
15	B	B	A	A
16	C	C	B	D

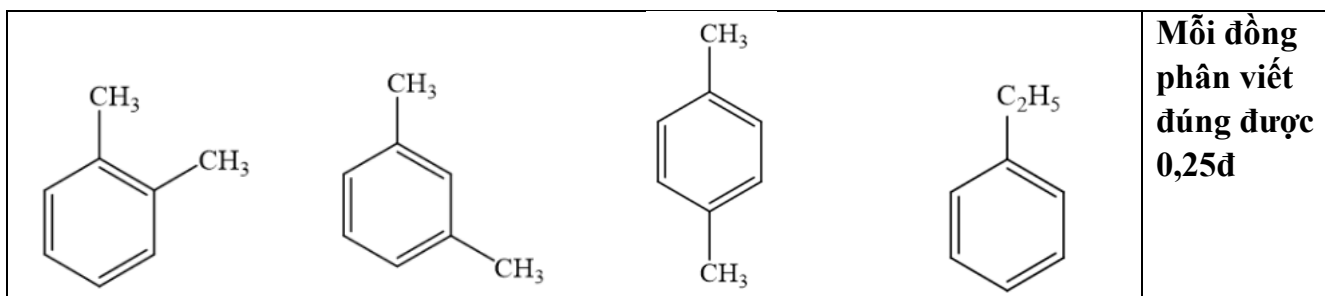
Phần II. Gồm 3 câu, trong mỗi ý a), b), c), d) ở mỗi câu, học sinh chọn đúng hoặc sai.

Điểm tối đa của 01 câu hỏi là 1 điểm. Mỗi ý đúng 0,25 điểm

Câu\ Mã đề	111	112	113	114
1	DSDD	DDSD	SDDS	DDSD
2	DDSD	DSDD	DDSD	SDDS
3	SDDS	SDDS	DSDD	DSDD

B. TỰ LUẬN ( 3 ĐIỂM)

Câu 1:



**Câu 2:**

pent-2-ene: $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH=CH-CH}_3$	<b>0,25đ</b>
3,3-dimethylbut-1-ene: $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\underset{\text{CH}_3}{\text{C}}}\text{-CH=CH}_2$	<b>0,25đ</b>
2-methylbut-2-ene. $\text{CH}_3\text{-}\overset{\text{CH}_3}{\text{C}}\text{=CH-CH}_3$	<b>0,25đ</b>
Chỉ có pent-2-ene có đồng phân hình học	<b>0,25đ</b>

**Câu 3:**

Khối lượng của 1L nước $m = 1000\text{mL} \times 1\text{g/mL} = 1000\text{g}$	<b>0,25đ</b>
Nhiệt lượng cần cung cấp trên lí thuyết để đun nóng 1000 gam nước từ $20^\circ\text{C}$ lên $100^\circ\text{C}$ là: $Q = 1000 \times (100 - 20) \times 4,2 = 336\ 000\ (\text{J}) = 336\ (\text{kJ})$ .	<b>0,25đ</b>
1 mol $\text{C}_3\text{H}_8$ (hay 44 gam) bị đốt cháy tỏa ra nhiệt lượng là 2220 kJ Nên: Khối lượng propane trên lí thuyết cần là: $m_{\text{C}_3\text{H}_8(\text{tt})} \frac{44.336}{2220} = 6,66\text{g}$	<b>0,25đ</b>
Khối lượng propane thực tế cần lấy: $m_{\text{C}_3\text{H}_8(\text{tt})} \frac{6,66.100}{75} = 8,88\text{g}$	<b>0,25đ</b>

----- **HẾT** -----