

ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM**ĐỀ KIỂM TRA GIỮA KÌ 2. NĂM HỌC 2022 - 2023****Môn thi: HÓA HỌC, Lớp 11.****I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 112)**

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

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 114)

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

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 116)

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

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 118)

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

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 111)

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

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 113)

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

I.**I.PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 115)**

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

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM (đề 117)

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

TỰ LUẬN MÃ 112,114,116,118

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 29 (1 điểm)	$\text{CH}_3\text{COONa} + \text{NaOH} \xrightarrow[t_0]{\text{CaO}} \text{CH}_4 + \text{Na}_2\text{CO}_3 \quad (1)$	0,25
	$2\text{CH}_4 \xrightarrow{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2 \quad (2)$	0,25
	$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow[t_0]{\text{Pd/PbCO}_3} \text{C}_2\text{H}_4 \quad (3)$	0,25
	$n\text{CH}_2 = \text{CH}_2 \rightarrow (\text{xt, t, p}) (-\text{CH}_2 - \text{CH}_2-)_n \quad (4)$	0,25

	* Nếu thiếu điều kiện phản ứng thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần.	
Câu 30 (1 điểm)	a) $n \text{CO}_2 = 0,4 \text{ mol}$, $n \text{H}_2\text{O} = 0,5 \text{ mol}$	0,25
	ta thấy $n \text{H}_2\text{O} > n \text{CO}_2 \rightarrow$ Hidrocarbon là ankan $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ với ($n \geq 1$).	0,25
	$n\text{Ankan} = 0,1 \text{ mol}$	0,25
	$n = n \text{CO}_2 / n\text{Ankan} = 4$	
	vậy ankan là C_4H_{10}	
	b) $m \text{Ankan} = 5,8 \text{ gam}$	0,25
	Học sinh làm theo cách khác vẫn được điểm	
Câu 31 (0,5 điểm)	Ta có $n \text{H}_2\text{O} = 5,4 / 18 = 0,3 \text{ mol}$	0,25
	Hấp thụ sản phẩm cháy vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ta có phương trình	
	$\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	Gọi $n \text{CO}_2 = a \text{ mol} \Rightarrow n \text{CaCO}_3 = n \text{CO}_2 = a \text{ mol}$	
	Khối lượng dung dịch giảm :	
	$m \text{CaCO}_3 - (m \text{CO}_2 + m \text{H}_2\text{O}) = 19,8$	0,25
hay : $100a - (44a + 5,4) = 19,8 \Rightarrow a = 0,45$		
$\text{C}_n\text{H}_{2n-2} + \text{O}_2 \rightarrow n\text{CO}_2 + (n-1) \text{H}_2\text{O}$		
	0,45 0,3	
	$\Rightarrow 0,3n = 0,45(n-1) \Rightarrow n=3 \Rightarrow$ ankin C_3H_4	
Câu 32 (0,5 điểm)	a) Điều chế CH_3CHBr_2 .	
	$2\text{CH}_4 \xrightarrow{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2$	0,25
	$\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{HBr} \longrightarrow \text{CH}_3 - \text{CHBr}_2$	
	b) Điều chế $\text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$.	
$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow[\text{t}^0]{\text{Pd/PbCO}_3} \text{C}_2\text{H}_4$	0,25	
$\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$.		
	* Điều chế được mỗi chất theo yêu cầu của đề được 0,25 điểm	

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 29 (1 điểm)	$2\text{CH}_4 \xrightarrow{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2 \quad (1)$	0,25
	$2\text{C}_2\text{H}_2 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_4 \quad (2)$	0,25
	$\text{C}_4\text{H}_4 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_4\text{H}_6 \quad (3)$	0,25
	$n\text{CH}_2 - \text{CH} = \text{CH} - \text{CH}_2 \rightarrow \text{polibutadien}(4)$	0,25
	<p>* Nếu thiếu điều kiện phản ứng thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần.</p>	
Câu 30 (1 điểm)	<p>a) $n \text{CO}_2 = 0,05 \text{ mol}$, $n \text{H}_2\text{O} = 0,06 \text{ mol}$ ta thấy $n \text{H}_2\text{O} > n \text{CO}_2 \rightarrow$ Hidrocacbon là ankan $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ với ($n \geq 1$).</p>	0,25
	$n\text{Ankan} = 0,01 \text{ mol}$	0,25
	$n = n \text{CO}_2 / n\text{Ankan} = 5$ vậy ankan là C_5H_{12}	
	<p>b) $m \text{Ankan} = 5,8 \text{ gam}$</p>	0,25
	<p>Học sinh làm theo cách khác vẫn được điểm</p>	
Câu 31 (0,5 điểm)	<p>Ta có $n \text{H}_2\text{O} = 5,4 / 18 = 0,3 \text{ mol}$ Hấp thụ sản phẩm cháy vào dung dịch $\text{Ca}(\text{OH})_2$ ta có phương trình</p>	0,25
	$\text{CO}_2 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{CaCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	
	<p>Gọi $n \text{CO}_2 = a \text{ mol} \Rightarrow n \text{CaCO}_3 = n \text{CO}_2 = a \text{ mol}$</p>	
	<p>Khối lượng dung dịch giảm :</p>	0,25
	$m \text{CaCO}_3 - (m \text{CO}_2 + m \text{H}_2\text{O}) = 19,8$ <p>hay : $100a - (44a + 5,4) = 19,8 \Rightarrow a = 0,45$</p> $\text{C}_n\text{H}_{2n-2} + \text{O}_2 \rightarrow \begin{matrix} n\text{CO}_2 + (n-1) \text{H}_2\text{O} \\ 0,45 \quad \quad 0,3 \end{matrix}$ <p>$\Rightarrow 0,3n = 0,45(n-1) \Rightarrow n=3 \Rightarrow$ ankin C_3H_4</p>	
Câu 32 (0,5 điểm)	<p>a) Điều chế CH_3CHBr_2.</p>	0,25
	$2\text{CH}_4 \xrightarrow{1500^\circ\text{C}} \text{C}_2\text{H}_2 + 3\text{H}_2$	
	$\text{C}_2\text{H}_2 + 2\text{HBr} \longrightarrow \text{CH}_3 - \text{CHBr}_2$	
	<p>b) Điều chế $\text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br}$.</p>	

	$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \xrightarrow[\text{t}^0]{\text{Pd/PbCO}_3} \text{C}_2\text{H}_4$ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \longrightarrow \text{CH}_2\text{Br} - \text{CH}_2\text{Br} .$ <p>* Điều chế được mỗi chất theo yêu cầu của đề được 0,25 điểm</p>	0,25
--	--	------