

ĐÁP ÁN VÀ HƯỚNG DẪN CHẤM
ĐỀ KIỂM TRA CUỐI KÌ II NĂM HỌC 2021 - 2022

Môn thi: Hóa học, Lớp 11

Mã đề 111

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 112

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 113

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 114

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 115

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 116

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 117

I.PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

Mã đề 118

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM

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

* Mỗi câu trắc nghiệm đúng được 0,25 điểm.

II. PHẦN TỰ LUẬN

Câu hỏi	Nội dung	Điểm
Câu 29 (1,0 điểm)	$\text{CaC}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_2 + \text{Ca(OH)}_2$	0,25
	$\text{C}_2\text{H}_2 + \text{H}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4$ (xt : Pd/PbCO ₃)	0,25
	$\text{C}_2\text{H}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ (H ⁺ , t ⁰)	0,25
	$2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$	0,25
Lưu ý: + Mỗi phản ứng chưa cân bằng và thiếu điều kiện trừ ½ số điểm của phương trình đó.		
Câu 30 (1,0 điểm)	n CO ₂ = 0,3 mol. n H ₂ O = 0,4 mol	0,25
	Ta thấy : n H ₂ O > n CO ₂ . Vậy ancol no Theo đề bài : ancol đơn chức Đặt công thức ancol no, đơn chức là C _n H _{2n+1} OH (n ≥ 1)	0,25
	Vậy n Ancol = n H ₂ O - n CO ₂ = 0,04 mol Số nguyên tử C của ancol là : n = n CO ₂ / n Ancol = 3 Ancol là : C ₃ H ₇ OH	0,25
	CH ₃ - CH ₂ - CH ₂ - OH : Propan -1- ol CH ₃ - CH(OH)- CH ₃ : Propan -2- ol	0,25
Lưu ý: + Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.		
Câu 31 (0,5 điểm)	* Cho từ từ dd Br ₂ vào ống nghiệm chứa phol. - Dung dịch brom mất màu nâu đỏ và đồng thời có kết tủa trắng. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + 3\text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_2\text{Br}_3\text{OH} + 3\text{HBr}$	0,25
	* Cho từ từ dd brom vào ống nghiệm chứa etilen. - Dung dịch brom mất màu nâu đỏ $\text{C}_2\text{H}_4 + \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_2\text{H}_4\text{Br}_2$	0,25

	+ * Nếu thiếu hoặc viết sai phương trình ở mỗi phần thì trừ một nửa số điểm của mỗi phần.	
Câu 32 (0,5 điểm)	<ul style="list-style-type: none"> - Tính được số mol O₂ và áp dụng bảo toàn khối lượng tính được khối lượng CO₂ - Tính được khối lượng C, H, O và lập được công thức đơn giản C₉H₈O - Biện luận tìm được công thức phân tử là C₉H₈O - Xác định được cấu tạo: <ul style="list-style-type: none"> + có nhóm CH=O + Có vòng benzene => gốc C₆H₅- + có đồng phân hình học => C=C - Viết đúng được công thức cấu tạo dạng trans 	<p>0,1</p> <p>0,1</p> <p>0,1</p> <p>0,1</p> <p>0,1</p>
Lưu ý: + Nếu học sinh có cách giải khác đúng, cho điểm tương đương.		

-----HẾT-----