

SỞ GIÁO DỤC VÀ ĐÀO TẠO HÀ NỘI
TRƯỜNG THPT HOÀNG CẦU

ĐỀ KIỂM TRA GIỮA HỌC KỲ II
NĂM HỌC 2022-2023
Môn: HÓA HỌC - KHỐI 11
Ngày: 23 /03/2023
(Thời gian làm bài: 50 phút)

Lưu ý: - Ghi đầy đủ các mục, giữ phiếu phẳng. - Bôi đen đáp án tương ứng với số câu trong đề. - Bài kiểm tra được chấm bằng máy, học sinh tô đậm, vừa khít với ô tròn giới hạn. TUYỆT ĐỐI không được sửa chữa đáp án.	ĐIỂM	GIÁM KHẢO (Ghi rõ tên)
--	------	---------------------------

PHIẾU TRẢ LỜI TRẮC NGHIỆM

Họ và tên:.....

Ngày sinh:.....Lớp:.....

Phòng thi:.....Số thứ tự:.....

SỐ BÁO DANH

--	--	--	--	--	--

MÃ ĐỀ

--	--	--

MÃ 006

0	0	0	0	0	0
1	1	1	1	1	1
2	2	2	2	2	2
3	3	3	3	3	3
4	4	4	4	4	4
5	5	5	5	5	5
6	6	6	6	6	6
7	7	7	7	7	7
8	8	8	8	8	8
9	9	9	9	9	9

0	0	0
1	1	1
2	2	2
3	3	3
4	4	4
5	5	5
6	6	6
7	7	7
8	8	8
9	9	9

TÔ KÍN SỐ BÁO DANH VÀ MÃ ĐỀ

■ A B C D

1 (A) (B) (C) (D)

2 (A) (B) (C) (D)

3 (A) (B) (C) (D)

4 (A) (B) (C) (D)

5 (A) (B) (C) (D)

6 (A) (B) (C) (D)

7 (A) (B) (C) (D)

8 (A) (B) (C) (D)

9 (A) (B) (C) (D)

10 (A) (B) (C) (D)

■ A B C D

11 (A) (B) (C) (D)

12 (A) (B) (C) (D)

13 (A) (B) (C) (D)

14 (A) (B) (C) (D)

15 (A) (B) (C) (D)

16 (A) (B) (C) (D)

17 (A) (B) (C) (D)

18 (A) (B) (C) (D)

19 (A) (B) (C) (D)

20 (A) (B) (C) (D)

Giám thị coi thi
(Ghi rõ tên)

PHẦN I. TRẮC NGHIỆM

Cho C=12, H=1, O=16, Na=23, K=39, Ca=40, Mg=24, Zn=65, Cu=64, P=31, H=1

Câu 1. Đốt cháy hoàn toàn 4 hidrocarbon trong cùng một dãy đồng đẳng thu được 13,2 g CO_2 và 5,4g H_2O . Các hidrocarbon này thuộc dãy đồng đẳng nào ?

- A. Ankan B. Anken C. Ankin D. Aren

Câu 2. But-1-en tác dụng với HCl tạo ra sản phẩm chính là

- A. 1-clobuten B. 2-clobuten C. 1-clobutan D. 2-clobutan

Câu 3. Cho sơ đồ phản ứng sau: $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} + \text{AgNO}_3/\text{NH}_3 \rightarrow \text{X} + \text{NH}_4\text{NO}_3$. X có công thức cấu tạo là?

- A. $\text{CH}_3\text{-CAg}\equiv\text{CAg}$. B. $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CAg}$.
C. $\text{AgCH}_2\text{-C}\equiv\text{CAg}$. D. A, B, C đều có thể đúng.

Câu 4. Trùng hợp etilen tạo ra polietilen có cấu tạo là ?

- A. $(\text{-C}_2\text{H-CH-CH}_2\text{-})_n$. B. $(\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-})_n$.
C. $(\text{-CH}_2\text{-CH-CH=CH}_2\text{-})_n$. D. $(\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-})_n$

Câu 5. Theo IUPAC $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CH}_3$; có tên gọi là:

- A. 4-đimetylhex-1-in B. 4,5-đimetylhex-1-in
C. 4,5-đimetylhex-2-in D. 2,3-đimetylhex-4-in

Câu 6. phản ứng đặc trưng của anken là

- A. phản ứng cộng B. phản ứng thế C. phản ứng oxi hoá D. phản ứng tách

Câu 7. Anken $\text{CH}_3\text{CH=CHCH}_2\text{CH}_3$ có tên là

- A. metylbut-2-en B. pent-3-en C. pent-2-en D. but-2-en

Câu 8. Để phân biệt etan và eten, dùng phản ứng nào là thuận tiện nhất ?

- A. Phản ứng đốt cháy B. Phản ứng cộng với hiđro
C. Phản ứng trùng hợp D. Phản ứng với nước brom

Câu 9. Công thức tổng quát của ankan là:

- A. C_nH_{n+2} ($n > 1$). B. $\text{C}_n\text{H}_{2n+2}$ ($n \geq 1$). C. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}$ ($n \geq 1$). D. C_nH_{2n} ($n > 1$).

Câu 10. Đốt cháy hoàn toàn một hidrocarbon X thu được 6,72 lít CO_2 (đktc) và 5,4 gam H_2O . CTPT của X là

- A. C_2H_6 B. C_3H_6 C. C_4H_{10} D. C_3H_8

Câu 11. Hợp chất nào trong công thức cấu tạo chỉ có 1 liên kết đôi

- A. Etilen B. Metan C. Axetilen D. Benzen

Câu 12. Đốt cháy hoàn toàn 11,2 lít khí etan trong bình chứa khí oxi dư. Thể tích khí CO_2 thu được ở điều kiện tiêu chuẩn là:

- A. 11,2 lít B. 22,4 lít C. 5,6 lít D. 6,72 lít

Câu 13. Than đá, dầu mỏ, khí thiên nhiên được gọi chung là:

- A. Nhiên liệu B. Nguyên liệu C. Tài liệu D. Vật liệu

Câu 14. Dãy các ankan được sắp xếp theo thứ tự tăng dần phân tử khối là

- A. hexan, heptan, propan, metan, etan. B. metan, etan, propan, hexan, heptan.
C. heptan, hexan, propan, etan, metan. D. metan, etan, propan, heptan, hexan.

Câu 15. Khi cho metan tác dụng với clo tỉ lệ 1:2 thì sản phẩm là

- A. CHCl_3 và HCl B. CH_3Cl và HCl C. CH_2Cl_2 và HCl D. CCl_4 và HCl

Câu 16. Số đồng phân cấu tạo mạch hở của C_5H_{10} phản ứng được với dung dịch brom là :

- A.8 B.9 C.5 D.7

A. Những hidrocarbon có 1 liên kết ba trong phân tử là ankin.

C. Ankin là những hiđrocacbon có liên kết đôi trong phân tử

D. Ankin là những hidrocarbon mạch hở có liên kết ba trong phân tử

Câu 18. Anken C_2H_4 có tên thay thế là

A. etan.

B. eten.

C. etilen.

D. axetilen.

Câu 19. Đốt cháy hoàn toàn 1 mol anken A thu được 3 mol khí CO_2 . Công thức phân tử của A là

A. C_3H_6 .

B. C_3H_8 .

C. C_3H_4 .

D. C_4H_8 .

Câu 20. Chất nào sau đây là ankin?

A. But-2-en

B. Propan

C. Axetilen

D. Butilen

PHẦN II. TƯ LUÂN

Câu 1 (2 điểm): Hoàn thành chuỗi phản ứng sau:



Câu 2 (1,5 điểm): Dẫn 10,08 lít hỗn hợp khí X gồm propan, etilen và axetilen qua dung dịch brom dư, thấy còn 2,52 lít khí không bị hấp thụ. Nếu dẫn 10,08 lít khí X trên qua dung dịch AgNO_3 trong NH_3 thấy có 36,36 gam kết tủa. Các thể tích khí đo ở điều kiện tiêu chuẩn.

a. Viết PTHH của các phản ứng xảy ra.

b. Tính % theo thể tích mỗi khí trong hỗn hợp ban đầu.

(Cho H=1, O=16, C=12, Br=80, Ag=108)

Câu 3 (1,5 điểm): Một hỗn hợp gồm hai anken có thể tích 2,24 lít (đktc) kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Khi cho hỗn hợp đi qua dung dịch brom thì thấy khối lượng bình brom tăng lên 3,08 g. (Cho $H=1$, $O=16$, $C=12$, $Br=80$, $Ag=108$)

a. Xác định CTPT của hai anken.

b. Tính thể tích mỗi khí trong hỗn hợp ban đầu

BÀI LÀM

[illegible]

