|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Họ và tên thầy cô: Nguyễn Thị Nhung** | **E\_mail: nguyennhungchy@gmail.com** | **Links fb:** **https://www.facebook.com/profile.php?id=100000376122938&mibextid=ZbWKwL** | **SĐT: 0382603336** |

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **NHÓM 3**   |  | | --- | | **THEO SÁCH** | | **CÁNH DIỀU** | | **TRẮC NGHIỆM 50%**  **TỰ LUẬN 50%** | | **HƯỚNG DẪN CHẤM – ĐÁP ÁN**  **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ KIẾN THỨC**  **MÔN: HÓA HỌC 10**  **Thời gian làm bài: 15 phút (không kể thời gian phát đề)**  **Mã đề: ……………** |

**BẢNG ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1** | **Câu 2** | **Câu 3** | **Câu 4** | **Câu 5** | **Câu 6** | **Câu 7** | **Câu 8** | **Câu 9** | **Câu 10** |
| **A** | **A** | **B** | **C** | **C** | **B** | **C** | **A** | **B** | **B** |

**I. TRẮC NGHIỆM (5,0 điểm)**

**Câu 1:**[NB] Ethylene có công thức phân tử là

**A.** . **B.** . **C.** . **D.** .

**Đáp án: A.** 

**Câu 2:** [NB] Ở điều kiện thích hợp, alkene tác dụng với chất nào sau đây tạo thành alkane?

**A.** . **B.** . **C.** . **D.** .

**Đáp án:A.** 

**Câu 3:** [NB] Alkene là những hiđrocacbon không no, mạch hở, có công thức chung là

**A.**  (n ≥1). **B.** (n ≥2).

**C.**  (n ≥2). **D.**  (n ≥6).

**Đáp án: B.** (n ≥2).

**Câu 4:** [NB] Chất nào sau đây **không** điều chế trực tiếp được acetylene?

**A.** . **B.** . **C.** . **D.** .

**Đáp án: C.**







**Câu 5:** [NB] Theo IUPAC alkyne  có tên gọi là

**A.** etylmetylacetylene. **B.** pent-3-yne.

**C.** pent-2-yne. **D.** pent-1-yne.

Đáp án:

Tên theo danh pháp thay thế của alkene hoặc alkyne không phân nhánh: **Tiền tố ứng với số nguyên tử carbon trong nguyên tử + số chỉ vị trí liên kêt bội (nếu số C≥4) + ene (với alkene)/ yne (với alkyne)**

Tên theo danh pháp thay thế của alkene hoặc alkyne phân nhánh: **Số chỉ vị trí nhánh + tên nhánh + Tiền tố ứng với số nguyên tử carbon trong nguyên tử + số chỉ vị trí liên kêt bội (nếu số C≥4) + ene (với alkene)/ yne (với alkyne)**

**Câu 6:** [NB] Cho phản ứng: . X là chất nào dưới đây?

**A.** . **B.** .

**C.** . **D.** .

**Đáp án: B**



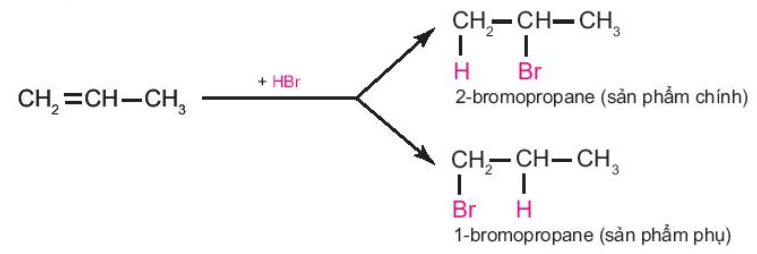
Không bền ethanal

**Câu 7:** [NB] Khi cho but-1-ene tác dụng với dung dịch HBr, theo quy tắc Markovnikov sản phẩm nào sau đây là sản phẩm chính?

**A.** . **B.** .

**C.** . **D.** .

**Đáp án:**



**Câu 8:** [NB] Số đồng phân alkyne ứng với công thức phân tử  là

**A.** 2. **B.** 3. **C.** 4. **D.** 5.

**Đáp án: A**

; 

**Câu 9:** [TH] Trong phân tử alkyne X, hiđro chiếm 11,111% khối lượng. Công thức phân tử của alkyne là

**A.** . **B.** . **C.** . **D.** .

**Đáp án:B**

Đặt công thức của alkyne là 



Công thức phân tử của alkyne là .

**Câu 10:** [VD] Cho 2,24 gam một alkene X tác dụng với dung dịch  dư, thu được 8,64 gam sản phẩm cộng. Công thức phân tử của alkene là

**A.** . **B.** . **C.** . **D.** .

**Đáp án: B**

PTHH: 

0,1 mol 0,1 mol

msản phẩm = 0,1. (14n + 160) = 21,6 → n = 4

CT của X là .

**II. TỰ LUẬN (5,0 điểm)**

**Câu 1:** [TH]

1. Hoàn thành các phương trình phản ứng



 (sản phẩm chính)



 (sản phẩm phụ)







**2.** Trình bày phương pháp hóa học để phân biệt but-1-yne và but-2-yne.

**Đáp án:** Dùng AgNO3/NH3 : but-1-yne phản ứng tạo kết tủa màu vàng, but-2-in không có hiện tượng xảy ra.



**Câu 2:** [VD]

Dẫn từ từ 6,72 lít (đktc) hỗn hợp X gồm ethylene và propylene vào dung dịch nước brom, thấy dung dịch bị nhạt màu và không còn khí thoát ra. Khối lượng dung dịch sau phản ứng tăng 9,8 gam. Tính phần trăm về thể tích mỗi khí trong X.

**Đáp án:** Đặt ; 

PT: 

x mol x mol



y mol y mol

n­X = x + y = 0,3

m(bình tăng) = 28x+ 42y = 9,8

→ x = 0,2 ; y = 0,1

→ 



**--------------------- HẾT -------------------**