|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **NHÓM 3**

|  |
| --- |
| **THEO SÁCH** |
| **CÁNH DIỀU** |
| **TRẮC NGHIỆM 50%****TỰ LUẬN 50%** |

 | **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: ……………** |

**I. TRẮC NGHIỆM (5,0 điểm)**

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

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

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

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

**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).

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

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

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

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

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

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

 **A.** CH2=CHOH. **B.** CH3CHO.

 **C.** CH3COOH. **D.** C2H5OH.

**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.** .

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

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

**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.** .

**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.** .

**II. TỰ LUẬN (5,0 điểm)**

**Câu 1:** [TH]

1. Hoàn thành các phương trình phản ứng

****

****

****

****

****

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

**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.

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