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

|  |
| --- |
| **THEO SÁCH****CHÂN TRỜI SÁNG TẠO** |
| **32 CÂU TRẮC NGHIỆM** |
| **TRẮC NGHIỆM 100%** |

 | **ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ KIẾN THỨC****MÔN: HÓA HỌC 11****Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề)** |

**Câu 1:** [NB] Dãy đồng đẳng của methane có công thức chung là

**A.** CnH2n ; n 2. **B.** CnH2n-2 ; n 3. **C.** CnH2n-6 ; n  6. **D.** CnH2n+2 ; n  1.

**Câu 2:** [NB] Alkane nào sau đây là chất khí ở nhiệt độ thường?

**A.** C6H14. **B.** C3H8. **C.** C7H16. **D.** C15H32.

**Câu 3:** [NB] Chất nào sau đây là đồng phân cấu tạo của but – 1 – en?

**A.** but – 1 - in. **B.** but – 2- en. **C.** buta -1,3 - đien. **D.** 2-metylpropan.

**Câu 4:** [NB] Ethylene có khả năng phản ứng với dung dịch nào sau đây?

**A.** Br2. **B.** NaOH. **C.** Na2CO3. **D.** KCl.

**Câu 5:** [NB] Chất nào sau đây có khả năng tham gia phản ứng trùng hợp?

**A.** But – 1 - in. **B.** Ethylene. **C.** Methane. **D.** 2-metylpropan.

**Câu 6:** [NB] Trong phản ứng oxi hóa hoàn toàn ethylene thu được tỉ lệ mol CO2 và H2O là

**A.** 1:1. **B.** 1:2. **C.** 2:1. **D.** 2:3.

**Câu 7:** [NB] Acetylene có công thức phân tử là

**A.** C2H4. **B.** C3H6. **C.** C2H2. **D.** C4H6.

**Câu 8:** [NB] Dung dịch Br2 có khả năng bị mất màu bởi chất nào sau đây?

**A.** C5H12. **B.** C3H8. **C.** C4H10. **D.** C2H2.

**Câu 9:** [NB] Methyl acetylene **không** tác dụng với chất nào sau đây?

**A.** Br2. **B.** NaOH. **C.** AgNO3/NH3. **D.** H2.

**Câu 10:** [NB] Chất nào sau đây **không** tác dụng với AgNO3/NH3?

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

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

**Câu 11:** [NB] Công thức phân tử của toluene là

**A.** C7H8. **B.** C8H8. **C.** C6H6. **D.** C6H12.

**Câu 12:** [NB] Chất nào sau đây là chất lỏng ở nhiệt độ thường?

**A.** C3H8. **B.** C4H8. **C.** C6H6. **D.** C2H2.

**Câu 13:** [NB] Styrene tác dụng được với chất nào sau đây?

**A.** Dung dịch Br2. **B.** Dung dịch NaOH.

**C.** Dung dịch AgNO3/NH3. **D.** Dung dịch NaCl.

**Câu 14:** [TH] Methane tác dụng với Cl2 (a/s, 1:1) thu được sản phẩm có công thức là

**A.** CH4Cl. **B.** CH3Cl. **C.** CH2Cl2. **D.** CHCl3.

**Câu 15:** [TH] Đốt cháy 0,1 mol alkane X thu được 0,2 mol khí CO2. Tên gọi của X là

**A.** methane. **B.** Ethane. **C.** Propane. **D.** Ethylene.

**Câu 16:** [TH] Cho sơ đồ:  

X có thể là chất nào sau đây?

**A.** methane. **B.** Ethane. **C.** Propane. **D.** Ethylene.

**Câu 17:** [TH] X tác dụng với dung dịch brome tạo ra sản phẩm có công thức phân tử là C2H4Br2. Công thức phân tử của X là

**A.** C2H4. **B.** C2H6. **C.** C2H2. **D.** C2H5Br.

**Câu 18:** [TH] Cho 5,6 gam alkene X tác dụng vừa đủ với 200ml dung dịch Br2 1M. Tên gọi của X là

**A.** methane. **B.** Ethane. **C.** Propane. **D.** Ethylene.

**Câu 19:** [TH] Axethylene tác dụng với AgNO3/NH3 tạo ra kết tủa vàng nhạt. Công thức phân tử của kết tủa là?

**A.** C2Ag2. **B.** C2H2Ag. **C.** C2H4Ag. **D.** C2HAg.

**Câu 20:** [TH] Axethylene tác dụng với nước ở điều kiện thích hợp tạo ra sản phẩm có công thức là

**A.** C2H3CHO. **B.** C2H5OH. **C.** CH3CHO. **D.** CH3OCH3.

**Câu 21:** [TH] Cho 4 gam methylaxethylene tác dụng với dung dịch AgNO3/NH3 dư tạo ra m gam kết tủa. Giá trị của m là

**A.** 14,7. **B.** 24. **C.** 12. **D.** 7,35.

**Câu 22:** [TH] Toluene tác dụng với brome với xúc tác Fe, t0 thu được sản phẩm chính có tên gọi là

**A.** o-brome toluene. **B.** m-brome toluene.

**C.** benzyl bromo. **D.** m-brome methylbenzene.

**Câu 23:** [TH] Stirene tác dụng với dung dịch Br2 thu được sản phẩm hữu cơ X. Khối lượng phân tử của X là bao nhiêu u?

**A.** 264. **B.** 246. **C.** 183. **D.** 252.

**Câu 24:** [VD] Cho các chất sau: CH4; C2H2; C2H6; C2H4; Có bao nhiêu chất làm mất màu dung dịch brome?

**A.** 2. **B.** 1. **C.** 3. **D.** 4.

**Câu 25:** [VD] Cho C7H16 dụng với brome, đun nóng theo tỉ lệ mol 1: 1 thu được hỗn hợp gồm 3 dẫn xuất monobrome. Số công thức cấu tạo của C7H­16 có thể có là

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

**Câu 26:** [VD] Đốt cháy hoàn toàn a gam hỗn hợp etene, propene, but-2-ene cần dùng vừa đủ b lít oxi (ở đktc) thu được 2,4 mol CO2 và 2,4 mol nước. Giá trị của b là

**A.** 92,4. **B.** 94,2. **C.** 80,64. **D.** 24,9.

**Câu 27:** [VD] Một hiđrocacbon X cộng hợp với axit HCl theo tỉ lệ mol 1:1 tạo sản phẩm có thành phần khối lượng clo là 45,223%. Công thức phân tử của X là:

**A.** C3H6. **B.** C4H8. **C.** C2H4. **D.** C5H10.

**Câu 28:** [VD] Đun nóng 7,6 gam hỗn hợp X gồm C2H2, C2H4 và H2 trong bình kín với xúc tác Ni thu được hỗn hợp khí Y. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp Y, dẫn sản phẩm cháy thu được lần lượt qua bình 1 đựng H2SO4 đặc, bình 2 đựng Ca(OH)2 dư thấy khối lượng bình 1 tăng 14,4 gam. Khối lượng bình 2 tăng lên là:

**A.**35,2 gam **B.**22 gam **C.**24,93 gam **D.**17,6 gam

**Câu 29:** [VD] Hỗn hợp X gồm hai alkyne đồng đẳng liên tiếp. 1,72 gam hỗn hợp X làm mất màu vừa đủ 16 gam Br2 trong CCl4 (sản phẩm cộng là các dẫn xuất tetrabrome). Nếu cho 1,72 gam hỗn hợp X tác dụng với lượng dư dung dịch AgNO3/NH3 thì thu đuợc m gam chất rắn không tan có màu vàng nhạt. Giá trị của m là

 **A.** 7,07. **B.** 7,63 **C.** 10,14. **D.** 9,21.

**Câu 30:** [VDC] Khi nung butane với xúc tác thích hợp thu được hỗn hợp X gồm CH4, C3H6, C2H4, C2H6, C4H8, H2 và C4H10 dư. Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X thu được 8,96 lít CO2 ( đktc) và 9,0 gam H2O. Mặt khác, hỗn hợp X làm mất màu vừa hết 12 gam Br2 trong dung dịch . Hiệu suất phản ứng nung butane là:

 **A.** 75%. **B.** 65%. **C.** 50%. **D.** 45%.

**Câu 31:** [VDC] Hỗn hợp A gồm CH4, C2H4, C3H4. Nếu cho 13,4 gam hỗn hợp X tác dụng với dung dịch AgNO3/NH3 dư thì thu được 14,7gam kết tủa. Nếu cho 16,8 lít hỗn hợp X (đktc) tác dụng với dung dịch brom thì thấy có 108gam brom phản ứng. % thể tích CH4 trong hỗn hợp X là:

**A.** 30% **B.** 25% **C.** 35% **D.** 40%

**Câu 32:** [VDC] X là một hidrocacbon, mạch hở. X phản ứng với hidro dư (xúc tác Ni, đun nóng) thu được butane. Có bao nhiêu công thức cấu tạo của X thoả mãn (không kể đồng phân hình học)

**A.** 10. **B.** 7 **C.** 8 **D.** 9

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

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

|  |
| --- |
| **THEO SÁCH CHÂN TRỜI SÁNG TẠO** |
| **32 CÂU TRẮC NGHIỆM** |
| **TRẮC NGHIỆM 100%** |

 | **HƯỚNG DẪN CHẤM – ĐÁP ÁN****ĐỀ KIỂM TRA ĐÁNH GIÁ KIẾN THỨC****MÔN: HÓA HỌC 11****Thời gian làm bài: 45 phút (không kể thời gian phát đề)** |

**BẢNG ĐÁP ÁN**

|  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Câu 1** | **Câu 2** | **Câu 3** | **Câu 4** | **Câu 5** | **Câu 6** | **Câu 7** | **Câu 8** |
| **D** | **B** | **B** | **B** | **B** | **A** | **C** | **D** |
| **Câu 9** | **Câu 10** | **Câu 11** | **Câu 12** | **Câu 13** | **Câu 14** | **Câu 15** | **Câu 16** |
| **B** | **D** | **A** | **C** | **A** | **B** | **B** | **D** |
| **Câu 17** | **Câu 18** | **Câu 19** | **Câu 20** | **Câu 21** | **Câu 22** | **Câu 23** | **Câu 24** |
| **A** | **D** | **A** | **C** | **A** | **D** | **A** | **A** |
| **Câu 25** | **Câu 26** | **Câu 27** | **Câu 28** | **Câu 29** | **Câu 30** | **Câu 31** | **Câu 32** |
| **A** | **C** | **A** | **B** | **D** | **A** | **A** | **D** |

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