**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HÓA HỌC 9 TIẾT 70**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

Thời gian làm bài : 45 phút

Ngày kiểm tra : 16/4/2019

**I. MỤC TIÊU:**

**1/ Kiến thức : -** Củng cố kiến thức về hợp chất hữu cơ

- Hệ thống kiến thức: trạng thái tự nhiên, tính chất vật lí, cấu tạo phân tử, tính chất hóa

học, điều chế và ứng dụng của hiđrocacbon và dẫn xuất hiđrocacbon

**2/ Kĩ năng :** - Viết phương trình hóa học

- Phân biệt các chất bằng phương pháp hóa học

- Cách trình bày bài toán hóa học bằng cách lập hệ phương trình

**3/ Thái độ :** - Giáo dục đức tính cẩn thận trong tính toán và làm bài tập hóa học, trình bày rõ ràng, mạch lạc và khoa học, tính nghiêm túc khi làm bài

**4/ Năng lực:** Định hướng phát triển năng lực phân tích, tổng hợp, giải quyết vấn đề, năng lực tính toán, năng lực sử dụng ngôn ngữ hóa học và giải quyết những vấn đề có liên quan đến thực tiễn

**II. MA TRẬN ĐỀ:** **70% trắc nghiệm : 30% tự luận**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **CHỦ ĐỀ** | **MỨC ĐỘ** | | | | | | | | | **Tổng** |
| **Nhận Biết (30%)** | | | **Thông Hiểu (35%)** | | **Vận dụng**  **(30%)** | | **Vận dụng cao (5%)** | |
| **TNKQ** | **TL** | | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** | **TNKQ** | **TL** |
| **HIĐROCACBON** | **Tính chất vật lí, điều chế, ứng dụng** | | | **Tính chất hóa học** | | **Tính theo PTHH** | | **Tính độ rượu** | |  |
| **Số Câu** | **6**  **1,5đ** | |  | **4**  **1đ** |  |  | **1**  **2đ** | **1**  **0,25đ** |  | **12**  **4,75đ** |
| **Số điểm** |
| **DẪN XUẤT HIĐROCACBON** | **Tính chất vật lí, điều chế, ứng dụng** | | | **Tính chất hóa học** | | **Phân biệt các dẫn xuất hiđrocacbon** | |  | |  |
| **Số Câu** | **6**  **1,5đ** | |  | **10**    **2,5đ** |  |  | **1**  **1đ** | **1**  **0,25đ** |  | **18**  **5,25đ** |
| **Số điểm** |
| **Tổng câu**  **Tổng điểm** | **12**  **3đ** | | | **14**  **3,5đ** | | **2**  **3đ** | | **2**  **0,5đ** | | **30**  **10đ** |

**III.ĐỀ (Đính kèm)**

**IV. ĐÁP ÁN, BIỂU ĐIỂM CHI TIẾT( Đính kèm)**

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HÓA HỌC 9 TIẾT 70**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

Thời gian làm bài : 45 phút

Ngày kiểm tra : 16/4/2019

**Mã đề 001**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 7đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Cho 5,6 lít axetilen (đktc) phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch brom 0,8M. Giá trị của V là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 450 ml | **B.** 500 ml | **C.** 625 ml | **D.** 342 ml |

**Câu 2:** Dầu mỏ ***không có*** nhiệt độ sôi nhất định vì:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Dầu mỏ không tan trong nước. | **B.** Dầu mỏ là hỗn hợp phức tạp nhiều hiđrocacbon. |
| **C.** Dầu mỏ nổi lên trên mặt nước. | **D.** Dầu mỏ là chất lỏng sánh. |

**Câu 3:** Thủy phân chất béo trong môi trường kiềm thu được

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** glixerol và muối của các axit béo | **B.** glixerol và xà phòng. |
| **C.** glixerol và muối của một axit béo. | **D.** glixerol và axit béo. |

**Câu 4:** Phản ứng đặc trưng của metan là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Phản ứng thế. | **B.** Phản ứng cộng. | **C.** Phản ứng cháy. | **D.** Phản ứng trùng hợp. |

**Câu 5:** Cho 23 gam rượu etylic nguyên chất tác dụng với natri dư. Thể tích khí H2 thoát ra ( đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 2,8 lít. | **B.** 5,6 lít. | **C.** 8,4 lít. | **D.** 11,2 lít. |

**Câu 6:** Dãy chất tác dụng với axit axetic là

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; H2SO4; C2H5OH. | **B.** CuO; Cu(OH)2; C2H5OH; C6H6; CaCO3. |
| **C.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; Na2CO3 ; C2H5OH. | **D.** CuO; Cu(OH)2; Cu; CuSO4 ; C2H5OH. |

**Câu 7:** Khi đốt cháy một loại gluxit có công thức Cn(H2O)m , người ta thu được khối lượng H2O và CO2 theo tỉ lệ 33 : 88. Vậy gluxit là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** C6H12O6. | **B.** protein. | **C.** (C6H10O5)n. | **D.** C12H22O11. |

**Câu 8:** Trên nhãn của một chai rượu ghi 180 có nghĩa là

|  |
| --- |
| **A.** nhiệt độ sôi của rượu etylic là 180C. |
| **B.** nhiệt độ đông đặc của rượu etylic là 180C. |
| **C.** trong 100 ml rượu có 18 ml rượu etylic nguyên chất và 82 ml nước. |
| **D.** trong 100 ml rượu có 18 ml nước và 82 ml rượu etylic nguyên chất. |

**Câu 9:** Đường nho là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Saccarozơ. | **C.** Fructozơ. | **D.** Glucozơ. |

**Câu 10:** Bệnh nhân khi truyền dung dịch đường vào tĩnh mạch, đó là loại đường nào

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Frutozơ. | **C.** Sacarozơ. | **D.** Glucozơ |

**Câu 11:** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất hữu cơ?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** C2H6O; C3H10N; C4H8; CO2; C6H12O6; C2H5Cl . | **B.** C4H8; CH4; C3H10N;C2H5Cl; C6H12O6; CO2. |
| **C.** C2H6O; C4H8; H2S; C3H10N;C6H12O6; C2H2Br4. | **D.** C2H5Cl; C6H12O6;CH3COONa; C2H2Br4; CH4. |

**Câu 12:** Chọn câu đúng nhất.

|  |
| --- |
| **A.** Tinh bột và xenlulozơ dễ tan trong nước. |
| **B.** Tinh bột dễ tan trong nước còn xenlulozơ không tan trong nước. |
| **C.** Tinh bột và xenlulozơ không tan trong nước lạnh nhưng tan trong nước nóng. |
| **D.** Tinh bột không tan trong nước lạnh nhưng tan một phần trong nước nóng. Còn xenlulozơ không tan cả trong nước lạnh và nước nóng. |

**Câu 13:** Cho 0,78 gam axetilen vào 100 ml dung dịch brom có nồng độ 0,7M. Hỏi hiện tượng gì sẽ xảy ra?

|  |
| --- |
| **A.** Không có hiện tượng gì. |
| **B.** Màu nâu đỏ của nước brom bị mất màu hoàn toàn sau đó đỏ trở lại. |
| **C.** Màu nâu dỏ của nước brom mất màu hoàn toàn. |
| **D.** Màu nâu đỏ của nước brom bị nhạt màu một phần. |

**Câu 14:** Muốn điều chế 100 ml rượu etylic 650 ta dùng

|  |
| --- |
| **A.** 100 ml nước hòa với có 65 ml rượu nguyên chất. |
| **B.** 100 ml rượu etylic nguyên chất có 65 ml nước. |
| **C.** 65 ml rượu etylic nguyên chất hòa với 35 ml nước. |
| **D.** 35 ml rượu nguyên chất với 65 ml nước. |

**Câu 15:** Công thức cấu tạo của rượu etylic là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CH2 – CH3 – OH. | **B.** CH2 – CH2 – OH2. | **C.** CH3 – CH2 – OH. | **D.** CH3 – O – CH3. |

**Câu 16:** Saccarozơ có những ứng dụng trong thực tế là:

|  |
| --- |
| **A.** nguyên liệu trong công nghiệp thực phẩm, thức ăn cho người, pha chế thuốc. |
| **B.** nguyên liệu sản xuất thuốc nhuộm, sản xuất giấy, là thức ăn cho người. |
| **C.** làm thức ăn cho người, tráng gương , tráng ruột phích. |
| **D.** làm thức ăn cho người, sản xuất gỗ, giấy, thuốc nhuộm. |

**Câu 17:** Khi đốt một hợp chất hữu cơ (X) thu được CO2 và H2O. Thành phần nguyên tố của (X) là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Chứa C, H và có thể có O. | **B.** Chỉ chứa C và H. |
| **C.** Chứa H và O. | **D.** Chỉ chứa C và O. |

**Câu 18:** Hòa tan hoàn toàn 24 gam CuO vào dung dịch CH3COOH 10% . Khối lượng dung dịch CH3COOH cần dùng là: **A.** 360 gam.  **B.** 380 gam. **C.** 340 gam. **D.** 320 gam.

**Câu 19:** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen thì thể tích oxi (đktc) cần dùng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 13,44 lít | **B.** 12,1 lít | **C.** 6,5 lít | **D.** 10,08 lít |

**Câu 20:** Đường mía là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Glucozơ. | **C.** Saccarozơ. | **D.** Fructozơ. |

**Câu 21:** Cho 11,2 lít khí etilen ( đktc) tác dụng với nước có axit sunfuric ( H2SO4) làm xúc tác, thu được 9,2 gam rượu etylic. Hiệu suất phản ứng là: **A.** 40%. **B.** 45%. **C.** 50%. **D.** 55%.

**Câu 22:** Độ rượu là

|  |
| --- |
| **A.** số gam rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **B.** số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **C.** số ml nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **D.** số gam nước có trong 100 gam hỗn hợp rượu với nước. |

**Câu 23:** Tính chất vật lý của axit axetic là

|  |
| --- |
| **A.** chất lỏng, không màu, vị chua, không tan trong nước. |
| **B.** chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **C.** chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **D.** chất lỏng, không màu, vị đắng, tan vô hạn trong nước. |

**Câu 24:** Hợp chất hữu cơ được chia làm mấy loại?

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

**Câu 25:** Đốt cháy hoàn toàn 20 ml rượu etylic a0, dẫn sản phẩm khí thu được qua dung dịch nước vôi trong dư thu được 60 gam kết tủa ( biết Drượu = 0,8g/ml). Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 68,25. | **B.** 86,25. | **C.** 25,86. | **D.** 25,68. |

**Câu 26:** Nếu dùng một tấn khoai chứa 20% tinh bột để sản xuất glucozơ thì lượng glucozơ sẽ thu được là

( Nếu hiệu suất là 70%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 160,5 kg. | **B.** 150,64 kg. | **C.** 155,56 kg. | **D.** 165,6 kg. |

**Câu 27:** Cho một loại chất béo có công thức chung là (RCOO)3C3H5 phản ứng vừa đủ với a gam dung dịch NaOH 50% tạo thành 9,2 gam glixerol. Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 23 gam. | **B.** 24 gam. | **C.** 20 gam. | **D.** 48 gam. |

**Câu 28:** Cho rượu etylic 900 tác dụng với natri. Số phản ứng hóa học có thể xảy ra là

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

**PHẦN II. TỰ LUẬN( 3đ):**

**Câu 1: (1 điểm)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn sau:

glucozơ, rượu etylic, axit axetic, tinh bột

**Câu 2: (2 điểm)** Dẫn 17,92 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm etilen và axetilen qua dung dịch brom dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thấy khối lượng bình brom tăng 21,7 gam

a) Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp X

b) Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X.Tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết thể tích oxi chiếm 20% thể tích không khí

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :H = 1; C = 12; O=16*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HÓA HỌC 9 TIẾT 70**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

Thời gian làm bài : 45 phút

Ngày kiểm tra : 16/4/2019

**Mã đề 002**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 7đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Công thức cấu tạo của rượu etylic là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CH2 – CH2 – OH2. | **B.** CH2 – CH3 – OH. | **C.** CH3 – CH2 – OH. | **D.** CH3 – O – CH3. |

**Câu 2:** Dãy chất tác dụng với axit axetic là

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** CuO; Cu(OH)2; Cu; CuSO4 ; C2H5OH. | **B.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; H2SO4; C2H5OH. |
| **C.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; Na2CO3 ; C2H5OH. | **D.** CuO; Cu(OH)2; C2H5OH; C6H6; CaCO3. |

**Câu 3:** Cho 5,6 lít axetilen (đktc) phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch brom 0,8M. Giá trị của V là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 625 ml | **B.** 342 ml | **C.** 500 ml | **D.** 450 ml |

**Câu 4:** Đường nho là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fructozơ. | **B.** Saccarozơ. | **C.** Mantozơ. | **D.** Glucozơ. |

**Câu 5:** Muốn điều chế 100 ml rượu etylic 650 ta dùng

|  |
| --- |
| **A.** 65 ml rượu etylic nguyên chất hòa với 35 ml nước. |
| **B.** 100 ml rượu etylic nguyên chất có 65 ml nước. |
| **C.** 100 ml nước hòa với có 65 ml rượu nguyên chất. |
| **D.** 35 ml rượu nguyên chất với 65 ml nước. |

**Câu 6:** Đốt cháy hoàn toàn 20 ml rượu etylic a0, dẫn sản phẩm khí thu được qua dung dịch nước vôi trong dư thu được 60 gam kết tủa ( biết Drượu = 0,8g/ml). Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 68,25. | **B.** 86,25. | **C.** 25,86. | **D.** 25,68. |

**Câu 7:** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất hữu cơ?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** C2H6O; C3H10N; C4H8; CO2; C6H12O6; C2H5Cl . | **B.** C4H8; CH4; C3H10N;C2H5Cl; C6H12O6; CO2. |
| **C.** C2H6O; C4H8; H2S; C3H10N;C6H12O6; C2H2Br4. | **D.** C2H5Cl; C6H12O6;CH3COONa; C2H2Br4; CH4. |

**Câu 8:** Trên nhãn của một chai rượu ghi 180 có nghĩa là

|  |
| --- |
| **A.** trong 100 ml rượu có 18 ml nước và 82 ml rượu etylic nguyên chất. |
| **B.** trong 100 ml rượu có 18 ml rượu etylic nguyên chất và 82 ml nước. |
| **C.** nhiệt độ sôi của rượu etylic là 180C. |
| **D.** nhiệt độ đông đặc của rượu etylic là 180C. |

**Câu 9:** Cho một loại chất béo có công thức chung là (RCOO)3C3H5 phản ứng vừa đủ với a gam dung dịch NaOH 50% tạo thành 9,2 gam glixerol. Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 23 gam. | **B.** 48 gam. | **C.** 20 gam. | **D.** 24 gam. |

**Câu 10:** Chọn câu đúng nhất.

|  |
| --- |
| **A.** Tinh bột và xenlulozơ dễ tan trong nước. |
| **B.** Tinh bột dễ tan trong nước còn xenlulozơ không tan trong nước. |
| **C.** Tinh bột và xenlulozơ không tan trong nước lạnh nhưng tan trong nước nóng. |
| **D.** Tinh bột không tan trong nước lạnh nhưng tan một phần trong nước nóng. Còn xenlulozơ không tan cả trong nước lạnh và nước nóng. |

**Câu 11:** Saccarozơ có những ứng dụng trong thực tế là:

|  |
| --- |
| **A.** nguyên liệu trong công nghiệp thực phẩm, thức ăn cho người, pha chế thuốc. |
| **B.** nguyên liệu sản xuất thuốc nhuộm, sản xuất giấy, là thức ăn cho người. |
| **C.** làm thức ăn cho người, tráng gương , tráng ruột phích. |
| **D.** làm thức ăn cho người, sản xuất gỗ, giấy, thuốc nhuộm. |

**Câu 12:** Cho 0,78 gam axetilen vào 100 ml dung dịch brom có nồng độ 0,7M. Hỏi hiện tượng gì sẽ xảy ra?

|  |
| --- |
| **A.** Không có hiện tượng gì. |
| **B.** Màu nâu đỏ của nước brom bị mất màu hoàn toàn sau đó đỏ trở lại. |
| **C.** Màu nâu dỏ của nước brom mất màu hoàn toàn. |
| **D.** Màu nâu đỏ của nước brom bị nhạt màu một phần. |

**Câu 13:** Phản ứng đặc trưng của metan là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Phản ứng thế. | **B.** Phản ứng trùng hợp. | **C.** Phản ứng cháy. | **D.** Phản ứng cộng. |

**Câu 14:** Bệnh nhân khi truyền dung dịch đường vào tĩnh mạch, đó là loại đường nào

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Sacarozơ. | **C.** Frutozơ. | **D.** Glucozơ |

**Câu 15:** Dầu mỏ ***không có*** nhiệt độ sôi nhất định vì:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Dầu mỏ là chất lỏng sánh. | **B.** Dầu mỏ không tan trong nước. |
| **C.** Dầu mỏ nổi lên trên mặt nước. | **D.** Dầu mỏ là hỗn hợp phức tạp nhiều hiđrocacbon. |

**Câu 16:** Khi đốt một hợp chất hữu cơ (X) thu được CO2 và H2O. Thành phần nguyên tố của (X) là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Chứa C, H và có thể có O. | **B.** Chỉ chứa C và H. |
| **C.** Chứa H và O. | **D.** Chỉ chứa C và O. |

**Câu 17:** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen thì thể tích oxi (đktc) cần dùng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10,08 lít | **B.** 6,5 lít | **C.** 13,44 lít | **D.** 12,1 lít |

**Câu 18:** Thủy phân chất béo trong môi trường kiềm thu được

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** glixerol và axit béo. | **B.** glixerol và muối của các axit béo |
| **C.** glixerol và muối của một axit béo. | **D.** glixerol và xà phòng. |

**Câu 19:** Đường mía là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Glucozơ. | **C.** Saccarozơ. | **D.** Fructozơ. |

**Câu 20:** Cho 11,2 lít khí etilen ( đktc) tác dụng với nước có axit sunfuric ( H2SO4) làm xúc tác, thu được 9,2 gam rượu etylic. Hiệu suất phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 40%. | **B.** 45%. | **C.** 50%. | **D.** 55%. |

**Câu 21:** Hòa tan hoàn toàn 24 gam CuO vào dung dịch CH3COOH 10% . Khối lượng dung dịch CH3COOH cần dùng là: **A.** 360 gam. **B.** 320 gam. **C.** 340 gam. **D.** 380 gam.

**Câu 22:** Tính chất vật lý của axit axetic là

|  |
| --- |
| **A.** chất lỏng, không màu, vị chua, không tan trong nước. |
| **B.** chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **C.** chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **D.** chất lỏng, không màu, vị đắng, tan vô hạn trong nước. |

**Câu 23:** Hợp chất hữu cơ được chia làm mấy loại? **A.** 3 **B.** 2 **C.** 4 **D.** 1

**Câu 24:** Khi đốt cháy một loại gluxit có công thức Cn(H2O)m , người ta thu được khối lượng H2O và CO2 theo tỉ lệ 33 : 88. Vậy gluxit là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** C6H12O6. | **B.** C12H22O11. | **C.** (C6H10O5)n. | **D.** protein. |

**Câu 25:** Nếu dùng một tấn khoai chứa 20% tinh bột để sản xuất glucozơ thì lượng glucozơ sẽ thu được là

( Nếu hiệu suất là 70%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 160,5 kg. | **B.** 150,64 kg. | **C.** 155,56 kg. | **D.** 165,6 kg. |

**Câu 26:** Cho rượu etylic 900 tác dụng với natri. Số phản ứng hóa học có thể xảy ra là

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

**Câu 27:** Cho 23 gam rượu etylic nguyên chất tác dụng với natri dư. Thể tích khí H2 thoát ra ( đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8,4 lít. | **B.** 5,6 lít. | **C.** 11,2 lít. | **D.** 2,8 lít. |

**Câu 28:** Độ rượu là

|  |
| --- |
| **A.** số gam rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **B.** số ml nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **C.** số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **D.** số gam nước có trong 100 gam hỗn hợp rượu với nước. |

**PHẦN II. TỰ LUẬN( 3đ):**

**Câu 1: (1 điểm)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn sau:

glucozơ, rượu etylic, axit axetic, tinh bột

**Câu 2: (2 điểm)** Dẫn 8,96 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm etilen và axetilen qua dung dịch brom dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thấy khối lượng bình brom tăng 10,64 gam

a) Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp X

b) Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X.Tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết thể tích oxi chiếm 20% thể tích không khí

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố : H = 1; C = 12;O=16*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HÓA HỌC 9 TIẾT 70**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

Thời gian làm bài : 45 phút

Ngày kiểm tra : 16/4/2019

**Mã đề 003**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 7đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

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

**Câu 1:** Cho 5,6 lít axetilen (đktc) phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch brom 0,8M. Giá trị của V là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 625 ml | **B.** 450 ml | **C.** 342 ml | **D.** 500 ml |

**Câu 2:** Đốt cháy hoàn toàn 20 ml rượu etylic a0, dẫn sản phẩm khí thu được qua dung dịch nước vôi trong dư thu được 60 gam kết tủa ( biết Drượu = 0,8g/ml). Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 68,25. | **B.** 86,25. | **C.** 25,86. | **D.** 25,68. |

**Câu 3:** Đường nho là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Fructozơ. | **B.** Saccarozơ. | **C.** Mantozơ. | **D.** Glucozơ. |

**Câu 4:** Cho 23 gam rượu etylic nguyên chất tác dụng với natri dư. Thể tích khí H2 thoát ra ( đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 8,4 lít. | **B.** 5,6 lít. | **C.** 2,8 lít. | **D.** 11,2 lít. |

**Câu 5:** Chọn câu đúng nhất.

|  |
| --- |
| **A.** Tinh bột không tan trong nước lạnh nhưng tan một phần trong nước nóng. Còn xenlulozơ không tan cả trong nước lạnh và nước nóng. |
| **B.** Tinh bột và xenlulozơ dễ tan trong nước. |
| **C.** Tinh bột và xenlulozơ không tan trong nước lạnh nhưng tan trong nước nóng. |
| **D.** Tinh bột dễ tan trong nước còn xenlulozơ không tan trong nước. |

**Câu 6:** Công thức cấu tạo của rượu etylic là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CH2 – CH3 – OH. | **B.** CH3 – O – CH3. | **C.** CH3 – CH2 – OH. | **D.** CH2 – CH2 – OH2. |

**Câu 7:** Đường mía là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Fructozơ. | **C.** Glucozơ. | **D.** Saccarozơ. |

**Câu 8:** Hợp chất hữu cơ được chia làm mấy loại? **A.** 3  **B.** 2 **C.** 4 **D.** 1

**Câu 9:** Dãy chất tác dụng với axit axetic là

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** CuO; Cu(OH)2; Cu; CuSO4 ; C2H5OH. | **B.** CuO; Cu(OH)2; C2H5OH; C6H6; CaCO3. |
| **C.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; Na2CO3 ; C2H5OH. | **D.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; H2SO4; C2H5OH. |

**Câu 10:** Nếu dùng một tấn khoai chứa 20% tinh bột để sản xuất glucozơ thì lượng glucozơ sẽ thu được là

( Nếu hiệu suất là 70%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 160,5 kg. | **B.** 150,64 kg. | **C.** 155,56 kg. | **D.** 165,6 kg. |

**Câu 11:** Saccarozơ có những ứng dụng trong thực tế là:

|  |
| --- |
| **A.** làm thức ăn cho người, sản xuất gỗ, giấy, thuốc nhuộm. |
| **B.** làm thức ăn cho người, tráng gương , tráng ruột phích. |
| **C.** nguyên liệu trong công nghiệp thực phẩm, thức ăn cho người, pha chế thuốc. |
| **D.** nguyên liệu sản xuất thuốc nhuộm, sản xuất giấy, là thức ăn cho người. |

**Câu 12:** Phản ứng đặc trưng của metan là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Phản ứng thế. | **B.** Phản ứng trùng hợp. | **C.** Phản ứng cháy. | **D.** Phản ứng cộng. |

**Câu 13:** Bệnh nhân khi truyền dung dịch đường vào tĩnh mạch, đó là loại đường nào

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Sacarozơ. | **C.** Frutozơ. | **D.** Glucozơ |

**Câu 14:** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen thì thể tích oxi (đktc) cần dùng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 13,44 lít | **B.** 10,08 lít | **C.** 12,1 lít | **D.** 6,5 lít |

**Câu 15:** Trên nhãn của một chai rượu ghi 180 có nghĩa là

|  |
| --- |
| **A.** trong 100 ml rượu có 18 ml rượu etylic nguyên chất và 82 ml nước. |
| **B.** trong 100 ml rượu có 18 ml nước và 82 ml rượu etylic nguyên chất. |
| **C.** nhiệt độ sôi của rượu etylic là 180C. |
| **D.** nhiệt độ đông đặc của rượu etylic là 180C. |

**Câu 16:** Dầu mỏ ***không có*** nhiệt độ sôi nhất định vì:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Dầu mỏ là chất lỏng sánh. | **B.** Dầu mỏ không tan trong nước. |
| **C.** Dầu mỏ nổi lên trên mặt nước. | **D.** Dầu mỏ là hỗn hợp phức tạp nhiều hiđrocacbon. |

**Câu 17:** Thủy phân chất béo trong môi trường kiềm thu được

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** glixerol và axit béo. | **B.** glixerol và xà phòng. |
| **C.** glixerol và muối của một axit béo. | **D.** glixerol và muối của các axit béo |

**Câu 18:** Tính chất vật lý của axit axetic là

|  |
| --- |
| **A.** chất lỏng, không màu, vị chua, không tan trong nước. |
| **B.** chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **C.** chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **D.** chất lỏng, không màu, vị đắng, tan vô hạn trong nước. |

**Câu 19:** Khi đốt cháy một loại gluxit có công thức Cn(H2O)m , người ta thu được khối lượng H2O và CO2 theo tỉ lệ 33 : 88. Vậy gluxit là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** (C6H10O5)n. | **B.** protein. | **C.** C6H12O6. | **D.** C12H22O11. |

**Câu 20:** Hòa tan hoàn toàn 24 gam CuO vào dung dịch CH3COOH 10% . Khối lượng dung dịch CH3COOH cần dùng là:  **A.** 360 gam.  **B.** 320 gam.  **C.** 340 gam. **D.** 380 gam.

**Câu 21:** Cho 0,78 gam axetilen vào 100 ml dung dịch brom có nồng độ 0,7M. Hỏi hiện tượng gì sẽ xảy ra?

|  |
| --- |
| **A.** Không có hiện tượng gì. |
| **B.** Màu nâu dỏ của nước brom mất màu hoàn toàn. |
| **C.** Màu nâu đỏ của nước brom bị nhạt màu một phần. |
| **D.** Màu nâu đỏ của nước brom bị mất màu hoàn toàn sau đó đỏ trở lại. |

**Câu 22:** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất hữu cơ?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** C2H6O; C3H10N; C4H8; CO2; C6H12O6; C2H5Cl . | **B.** C4H8; CH4; C3H10N;C2H5Cl; C6H12O6; CO2. |
| **C.** C2H5Cl; C6H12O6;CH3COONa; C2H2Br4; CH4. | **D.** C2H6O; C4H8; H2S; C3H10N;C6H12O6; C2H2Br4. |

**Câu 23:** Độ rượu là

|  |
| --- |
| **A.** số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **B.** số ml nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **C.** số gam rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **D.** số gam nước có trong 100 gam hỗn hợp rượu với nước. |

**Câu 24:** Cho 11,2 lít khí etilen ( đktc) tác dụng với nước có axit sunfuric ( H2SO4) làm xúc tác, thu được 9,2 gam rượu etylic. Hiệu suất phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 55%. | **B.** 40%. | **C.** 50%. | **D.** 45%. |

**Câu 25:** Cho rượu etylic 900 tác dụng với natri. Số phản ứng hóa học có thể xảy ra là

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

**Câu 26:** Muốn điều chế 100 ml rượu etylic 650 ta dùng

|  |
| --- |
| **A.** 100 ml nước hòa với có 65 ml rượu nguyên chất. |
| **B.** 65 ml rượu etylic nguyên chất hòa với 35 ml nước. |
| **C.** 100 ml rượu etylic nguyên chất có 65 ml nước. |
| **D.** 35 ml rượu nguyên chất với 65 ml nước. |

**Câu 27:** Cho một loại chất béo có công thức chung là (RCOO)3C3H5 phản ứng vừa đủ với a gam dung dịch NaOH 50% tạo thành 9,2 gam glixerol. Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 48 gam. | **B.** 24 gam. | **C.** 23 gam. | **D.** 20 gam. |

**Câu 28:** Khi đốt một hợp chất hữu cơ (X) thu được CO2 và H2O. Thành phần nguyên tố của (X) là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Chỉ chứa C và H. | **B.** Chứa H và O. |
| **C.** Chứa C, H và có thể có O. | **D.** Chỉ chứa C và O. |

**PHẦN II. TỰ LUẬN( 3đ)**

**Câu 1: (1 điểm)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn sau:

glucozơ, rượu etylic, axit axetic, tinh bột

**Câu 2: (2 điểm)** Dẫn 17,92 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm etilen và axetilen qua dung dịch brom dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thấy khối lượng bình brom tăng 21,7 gam

a) Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp X

b) Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X.Tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết thể tích oxi chiếm 20% thể tích không khí

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố : H = 1; C = 12 ;O=1*

**TRƯỜNG THCS VIỆT HƯNG ĐỀ KIỂM TRA HÓA HỌC 9 TIẾT 70**

**NĂM HỌC : 2018-2019**

Thời gian làm bài : 45 phút

Ngày kiểm tra : 16/4/2019

**Mã đề 004**

**PHẦN I: TRẮC NGHIỆM( 7đ) Tô đáp án đúng vào phiếu trắc nghiệm**

**Câu 1:** Dầu mỏ ***không có*** nhiệt độ sôi nhất định vì:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Dầu mỏ là chất lỏng sánh. | **B.** Dầu mỏ không tan trong nước. |
| **C.** Dầu mỏ nổi lên trên mặt nước. | **D.** Dầu mỏ là hỗn hợp phức tạp nhiều hiđrocacbon. |

**Câu 2:** Đường mía là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Fructozơ. | **C.** Glucozơ. | **D.** Saccarozơ. |

**Câu 3:** Đường nho là loại đường nào sau đây ?

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Glucozơ. | **B.** Saccarozơ. | **C.** Fructozơ. | **D.** Mantozơ. |

**Câu 4:** Dãy chất tác dụng với axit axetic là

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** CuO; Cu(OH)2; Cu; CuSO4 ; C2H5OH. | **B.** CuO; Cu(OH)2; C2H5OH; C6H6; CaCO3. |
| **C.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; Na2CO3 ; C2H5OH. | **D.** CuO; Cu(OH)2; Zn ; H2SO4; C2H5OH. |

**Câu 5:** Cho 23 gam rượu etylic nguyên chất tác dụng với natri dư. Thể tích khí H2 thoát ra ( đktc) là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 11,2 lít. | **B.** 5,6 lít. | **C.** 8,4 lít. | **D.** 2,8 lít. |

**Câu 6:** Cho một loại chất béo có công thức chung là (RCOO)3C3H5 phản ứng vừa đủ với a gam dung dịch NaOH 50% tạo thành 9,2 gam glixerol. Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 23 gam. | **B.** 48 gam. | **C.** 20 gam. | **D.** 24 gam. |

**Câu 7:** Công thức cấu tạo của rượu etylic là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** CH2 – CH2 – OH2. | **B.** CH3 – CH2 – OH. | **C.** CH3 – O – CH3. | **D.** CH2 – CH3 – OH. |

**Câu 8:** Tính chất vật lý của axit axetic là

|  |
| --- |
| **A.** chất lỏng, không màu, vị chua, không tan trong nước. |
| **B.** chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **C.** chất lỏng, màu trắng, vị chua, tan vô hạn trong nước. |
| **D.** chất lỏng, không màu, vị đắng, tan vô hạn trong nước. |

**Câu 9:** Saccarozơ có những ứng dụng trong thực tế là:

|  |
| --- |
| **A.** làm thức ăn cho người, sản xuất gỗ, giấy, thuốc nhuộm. |
| **B.** nguyên liệu trong công nghiệp thực phẩm, thức ăn cho người, pha chế thuốc. |
| **C.** làm thức ăn cho người, tráng gương , tráng ruột phích. |
| **D.** nguyên liệu sản xuất thuốc nhuộm, sản xuất giấy, là thức ăn cho người. |

**Câu 10:** Độ rượu là

|  |
| --- |
| **A.** số ml rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **B.** số gam rượu etylic có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **C.** số ml nước có trong 100 ml hỗn hợp rượu với nước. |
| **D.** số gam nước có trong 100 gam hỗn hợp rượu với nước. |

**Câu 11:** Phản ứng đặc trưng của metan là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Phản ứng cháy. | **B.** Phản ứng trùng hợp. | **C.** Phản ứng thế. | **D.** Phản ứng cộng. |

**Câu 12:** Dãy chất nào sau đây đều là hợp chất hữu cơ?

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** C2H5Cl; C6H12O6;CH3COONa; C2H2Br4; CH4. | **B.** C4H8; CH4; C3H10N;C2H5Cl; C6H12O6; CO2. |
| **C.** C2H6O; C3H10N; C4H8; CO2; C6H12O6; C2H5Cl . | **D.** C2H6O; C4H8; H2S; C3H10N;C6H12O6; C2H2Br4. |

**Câu 13:** Thủy phân chất béo trong môi trường kiềm thu được

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** glixerol và muối của một axit béo. | **B.** glixerol và xà phòng. |
| **C.** glixerol và muối của các axit béo | **D.** glixerol và axit béo. |

**Câu 14:** Cho 11,2 lít khí etilen ( đktc) tác dụng với nước có axit sunfuric ( H2SO4) làm xúc tác, thu được 9,2 gam rượu etylic. Hiệu suất phản ứng là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 55%. | **B.** 40%. | **C.** 50%. | **D.** 45%. |

**Câu 15:** Trên nhãn của một chai rượu ghi 180 có nghĩa là

|  |
| --- |
| **A.** trong 100 ml rượu có 18 ml rượu etylic nguyên chất và 82 ml nước. |
| **B.** nhiệt độ sôi của rượu etylic là 180C. |
| **C.** trong 100 ml rượu có 18 ml nước và 82 ml rượu etylic nguyên chất. |
| **D.** nhiệt độ đông đặc của rượu etylic là 180C. |

**Câu 16:** Chọn câu đúng nhất.

|  |
| --- |
| **A.** Tinh bột và xenlulozơ không tan trong nước lạnh nhưng tan trong nước nóng. |
| **B.** Tinh bột dễ tan trong nước còn xenlulozơ không tan trong nước. |
| **C.** Tinh bột và xenlulozơ dễ tan trong nước. |
| **D.** Tinh bột không tan trong nước lạnh nhưng tan một phần trong nước nóng. Còn xenlulozơ không tan cả trong nước lạnh và nước nóng. |

**Câu 17:** Cho 5,6 lít axetilen (đktc) phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch brom 0,8M. Giá trị của V là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 450 ml | **B.** 342 ml | **C.** 625 ml | **D.** 500 ml |

**Câu 18:** Khi đốt một hợp chất hữu cơ (X) thu được CO2 và H2O. Thành phần nguyên tố của (X) là:

|  |  |
| --- | --- |
| **A.** Chỉ chứa C và H. | **B.** Chứa C, H và có thể có O. |
| **C.** Chứa H và O. | **D.** Chỉ chứa C và O. |

**Câu 19:** Hòa tan hoàn toàn 24 gam CuO vào dung dịch CH3COOH 10% . Khối lượng dung dịch CH3COOH cần dùng là:  **A.** 360 gam. **B.** 320 gam. **C.** 340 gam. **D.** 380 gam.

**Câu 20:** Cho 0,78 gam axetilen vào 100 ml dung dịch brom có nồng độ 0,7M. Hỏi hiện tượng gì sẽ xảy ra?

|  |
| --- |
| **A.** Không có hiện tượng gì. |
| **B.** Màu nâu dỏ của nước brom mất màu hoàn toàn. |
| **C.** Màu nâu đỏ của nước brom bị nhạt màu một phần. |
| **D.** Màu nâu đỏ của nước brom bị mất màu hoàn toàn sau đó đỏ trở lại. |

**Câu 21:** Cho rượu etylic 900 tác dụng với natri. Số phản ứng hóa học có thể xảy ra là

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

**Câu 22:** Bệnh nhân khi truyền dung dịch đường vào tĩnh mạch, đó là loại đường nào

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** Mantozơ. | **B.** Sacarozơ. | **C.** Glucozơ | **D.** Frutozơ. |

**Câu 23:** Hợp chất hữu cơ được chia làm mấy loại? **A.** 4 **B.** 2 **C.** 3 **D.** 1

**Câu 24:** Đốt cháy hoàn toàn 20 ml rượu etylic a0, dẫn sản phẩm khí thu được qua dung dịch nước vôi trong dư thu được 60 gam kết tủa ( biết Drượu = 0,8g/ml). Giá trị của a là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 86,25. | **B.** 68,25. | **C.** 25,68. | **D.** 25,86. |

**Câu 25:** Muốn điều chế 100 ml rượu etylic 650 ta dùng

|  |
| --- |
| **A.** 100 ml nước hòa với có 65 ml rượu nguyên chất. |
| **B.** 65 ml rượu etylic nguyên chất hòa với 35 ml nước. |
| **C.** 100 ml rượu etylic nguyên chất có 65 ml nước. |
| **D.** 35 ml rượu nguyên chất với 65 ml nước. |

**Câu 26:** Nếu dùng một tấn khoai chứa 20% tinh bột để sản xuất glucozơ thì lượng glucozơ sẽ thu được là

( Nếu hiệu suất là 70%)

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 150,64 kg. | **B.** 160,5 kg. | **C.** 155,56 kg. | **D.** 165,6 kg. |

**Câu 27:** Khi đốt cháy một loại gluxit có công thức Cn(H2O)m , người ta thu được khối lượng H2O và CO2 theo tỉ lệ 33 : 88. Vậy gluxit là

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** (C6H10O5)n. | **B.** protein. | **C.** C6H12O6. | **D.** C12H22O11. |

**Câu 28:** Để đốt cháy 4,48 lít khí etilen thì thể tích oxi (đktc) cần dùng là:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **A.** 10,08 lít | **B.** 12,1 lít | **C.** 6,5 lít | **D.** 13,44 lít |

**PHẦN II. TỰ LUẬN( 3đ):**

**Câu 1: (1 điểm)** Bằng phương pháp hóa học hãy phân biệt các lọ mất nhãn sau:

glucozơ, rượu etylic, axit axetic, tinh bột

**Câu 2: (2 điểm)** Dẫn 8,96 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm etilen và axetilen qua dung dịch brom dư. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thấy khối lượng bình brom tăng 10,64 gam

a) Tính phần trăm thể tích mỗi khí trong hỗn hợp X

b) Đốt cháy hoàn toàn hỗn hợp X.Tính thể tích không khí cần dùng(đktc) biết thể tích oxi chiếm 20% thể tích không khí

*Cho biết nguyên tử khối của các nguyên tố :H = 1; C = 12; O=16*

**IV. ĐÁP ÁN CHI TIẾT + BIỂU ĐIỂM**

**PHẦN I. TRẮC NGHIỆM (7đ) Mỗi câu đúng 0,25 điểm**

**Mã đề: 001**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **21** | **22** | **23** | **24** | **25** | **26** | **27** | **28** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Mã đề: 002**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **21** | **22** | **23** | **24** | **25** | **26** | **27** | **28** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Mã đề: 003**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **21** | **22** | **23** | **24** | **25** | **26** | **27** | **28** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**Mã đề: 004**

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **1** | **2** | **3** | **4** | **5** | **6** | **7** | **8** | **9** | **10** | **11** | **12** | **13** | **14** | **15** | **16** | **17** | **18** | **19** | **20** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | **21** | **22** | **23** | **24** | **25** | **26** | **27** | **28** |
| **A** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **B** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **C** |  |  |  |  |  |  |  |  |
| **D** |  |  |  |  |  |  |  |  |

**II. TỰ LUẬN (3đ)**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Câu** | **Đáp án** | **Điểm** |
| **Câu 1**  (1 điểm) | Dùng quỳ tím nhận biết axit axetic,dùng iot nhận biết tinh bột  Dùng AgNO3/ NH3 nhận biết glucozơ, còn lại rượu etylic  Viết PTHH | **0,5**  **0,25**  **0,25** |
| **Câu 2**  **Đề 001+**  **003**  (2 điểm) | nX = 17,92:22,4= 0,8 mol  Gọi số mol C2H4 là x, số mol C2H2 là y  → x+y= 0,8 và 28x+26y = 21,7 → x= 0,45 và y = 0,35  a) %VC2H4 = (0,45).100/0,8=56,25% → ) %VC2H2 = 43,75%  b) VO2 =(0,45.3+0,35.2,5).22,4 = 49,84 lít  VKK = 5. 49,84 = 249,2 lít | **0,25**  **0,25**  **0,5**  **0,5**  **0,5** |
| **Câu 2 Đề 002+**  **004**  (2 điểm) | nX = 8,96:22,4= 0,4 mol  Gọi số mol C2H4 là x, số mol C2H2 là y  → x+y= 0,4 và 28x+26y = 10,64 → x= 0,12 và y = 0,28  a) %VC2H4 = (0,12).100/0,4= 30% → ) %VC2H2 = 70%  b) VO2 =(0,12.3+0,28.2,5).22,4 = 23,744 lít  VKK = 5. 23,744 = 118,72 lít | **0,25**  **0,25**  **0,5**  **0,5**  **0,5** |

**BGH duyệt Tổ, nhóm chuyên môn Người ra đề**

**Tạ Thị Thanh Hương Phan Thị Thanh Hiền Nguyễn Thị Nhung**