**BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM MÔN HÓA HỌC 9 BÀI 45:**

**AXIT AXETIC**

**Câu 1:**  Ứng dụng nào sau đây không phải của axit axetic?

**A.** Pha giấm ăn

**B.** Sản xuất dược phẩm, phẩm nhuộm, thuốc diệt côn trùng

**C.** Sản xuất cồn

**D.** Sản xuất chất dẻo, tơ nhân tạo

**Câu 2:**  Để phân biệt C2H5OH và CH3COOH, ta dùng hóa chất nào sau đây là đúng?

**A.** Na **B.** Dung dịch AgNO3 **C.** CaCO3 **D.** Dung dịch NaCl

**Câu 3:**  Cho các phản ứng sau ở điều kiện thích hợp:

1, Lên men giấm ancol etylic

2, Oxi hóa không hoàn toàn andehit axetic

3, Oxi hóa không hoàn toàn Butan

4, Cho metanol tác dụng với cacbon oxit. Trong những phản ứng trên, số phản ứng tạo ra axit axetic

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

**Câu 4:**  Yếu tố nào không làm tăng hiệu suất phản ứng este hóa giữa axit axetic và etanol?

**A.** Dùng H2SO4 đặc làm xúc tác **B.** Chưng cất este tạo ra

**C.** Tăng nồng độ axit hoặc ancol **D.** Lấy số mol ancol và axit bằng nhau

**Câu 5:**  Vì sao nhiệt độ sôi của axit thường cao hơn ancol tương ứng?

**A.** Vì ancol không có liên kết hidro, axit có liên kết hidro

**B.** Vì liên kết hidro của axit bền hơn của ancol

**C.** Vì khối lượng phân tử của axit lớn hơn

**D.** Vì axit có 2 nguyên tử oxi

**Câu 6:**  Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ từ

**A.** 2% đến 5% **B.** 6% đến 10% **C.** 11% đến 14% **D.** 15% đến 18%

**Câu 7:**  Chia a gam axit axetic thành 2 phần bằng nhau:

-Phần 1: trung hòa vừa đủ bởi 0,5 lít dung dịch NaOH 0,4 M

-Phần 2: thực hiện phản ứng este hóa với ancol etylic thu được m gam este ( giả sử hiệu suất phản ứng là 100%). Vậy m có giá trị là:

**A.** 16,7 gam **B.** 17,6 gam **C.** 16,8 gam **D.** 18,6 gam

**Câu 8:**  Để tách các chất ra khỏi nhau từ hỗn dung dịch chứa axit axetic và ancol etylic, có thể tiến hành theo trình tự nào sau đây?

**A.** Dùng CaCO3, chưng cất, sau đó tác dụng với H2SO4

**B.** Dùng CaCCl2, chưng cất, sau đó tác dụng với H2SO4

**C.** Dùng Na2O, sau đó cho tác dụng với H2SO4

**D.** Dùng NaOH, sau đó cho tác dụng với H2SO4

**Câu 9:**  Cho axit có nồng độ x% tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH có nồng độ 10% thì thu được dung dịch muối có nồng độ 10,25%. Vậy x có giá trị là:

**A.** 20% **B.** 16% **C.** 17% **D.** 15%

**Câu 10:**  Phương pháp được xem là hiện đại để điều chế axit axetic là:

**A.** Tổng hợp từ CH3OH và CO **B.** Phương pháp oxi hóa CH3CHO

**C.** Phương pháp lên men giấm từ ancol etylic **D.** Điều chế từ muối axetat

**Câu 11:** Dãy chất phản ứng với axit axetic là

**A.** ZnO, Cu, Na2CO3, KOH **B.** ZnO, Fe, Na2CO3, Ag

**C.** SO2, Na2CO3, Fe, KOH **D.** ZnO, Na2CO3, Fe, KOH

**Câu 12:**  Đun nóng axit axetic với rượu etylic có axit sunfuric làm xúc tác thì người ta thu được một chất lỏng không màu, mùi thơm, không tan trong nước và nổi trên mặt nước. Sản phẩm đó là

**A.** đimetyl ete **B.** etyl axetat **C.** rượu etylic **D.** metan

**Câu 13:**  So sánh nhiệt độ sôi của các chất : Axit axetic, axeton, propan, etanol

**A.** CH3COOH > CH3CH2CH3> CH3COCH3> C2H5OH

**B.** C2H5OH>CH3COOH>CH3CH2CH3> CH3COCH3

**C.** CH3COOH>C2H5OH>CH3COCH3>CH3CH2CH3

**D.** C2H5OH>CH3COCH3>CH3COOH>CH3CH2CH3

**Câu 14:**  So sánh tính axit của các chất sau (xếp theo thứ tự tăng dần: CH3CHClCH2COOH (1); CH2ClCH2CH2COOH (2); CH3CH2CHClCOOH (3)CH3CH2CH2COOH (4)

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

**Câu 15:** Cho 1 gam axit axetic vào ống nghiệm thứ nhất và 1 gam axit fomic vào ống nghiệm thứ 2, sau đó cho vào cả hai ống nghiệm trên một lượng dư bột CaCO3. Khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thể tích CO2 thu được ở cùng nhiệt độ, áp suất là:

**A.** Hai ống bằng nhau **B.** Ống 1 nhiều hơn ống 2

**C.** Ống 2 nhiều hơn ống 1 **D.** Cả hai ống đều nhiều hơn 22,4 lít (đktc)

**Câu 16:**  Chọn phát biểu sai trong các phát biểu sau?

**A.** Axit axetic là chất lỏng, không màu, vị chua, tan vô hạn trong nước.

**B.** Axit axetic là nguyên liệu để điều chế dược phẩm, phẩm nhuộm, chất dẻo và tơ nhân tạo.

**C.** Giấm ăn là dung dịch axit axetic có nồng độ từ 2 đến 5%.

**D.** Bằng cách oxi hóa etan với chất xúc tác thích hợp người ta thu được axit axetic

**Câu 17:**  Cho một hỗn hợp gồm axit axetic và một axit (X) thuộc dãy đồng đẳng của axit axetic. Để trung hòa hoàn toàn hỗn hợp này thì cần vừa đủ 300ml dung dịch NạO 0,2M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 5,48 gam muối khan. Biết nCH3COOH: nX= 1: 2. Công thức phân tử của X là:

**A.** HCOOH **B.** C2H5COOH **C.** CH3COOH **D.** C3H7COOH

**Câu 18:**  Cho dung dịch axit axetic có nồng độ a% tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH nồng độ 10%, thu được dung dịch muối có nồng độ 10,25%. Giá trị của a là:

**A.** 15% **B.** 20% **C.** 25% **D.** 30%

**Câu 19:**  Cho 250 gam axit axetic tác dụng với 161 gam ancol etylic có H2SO4 đặc làm xúc tác. Khi phản ứng xảy ra xong thì có 60% lượng axit chuyển thành este. Khối lượng este thu được sau khi phản ứng kết thúc là:

  **A.** 220gam **B.** 230 gam **C.** 235 gam **D.** 240 gam

**Câu 20:**  Cho 20,5 gam hỗn hợp ancol etylic và axit axetic tác dụng với kali dư thu được 4,48 lít H2 (đktc). Nếu cho hỗn hợp đó thực hiện phản ứng este hóa thì khối lượng este thu được là bao nhiêu? Biết H= 100%

**A.** 10 gam **B.** 12 gam **C.** 13,2 gam **D.** 14,2 gam

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

----------- HẾT ----------

**ĐÁP ÁN**

[**www.vnteach.com**](http://www.vnteach.com) **-** [**Tài liệu miễn phí dành cho giáo viên Việt Nam**](https://www.facebook.com/vnteach)

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