

Câu 54: Cho 36,24 gam hỗn hợp X gồm Fe, Fe₃O₄, Fe(NO₃)₂ vào dung dịch chứa 1,15 mol HCl và 0,04 mol HNO₃, khuấy đều cho phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch Y (không chứa NH₄⁺) và 0,16 mol hỗn hợp khí Z gồm NO₂ và NO. Cho dung dịch AgNO₃ đến dư vào dung dịch Y thấy thoát ra 0,025 mol NO (sản phẩm khử duy nhất của N⁺⁵), đồng thời thu được 173,125 gam kết tủa. Phần trăm số mol của Fe có trong hỗn hợp ban đầu là

- A. 20,00%. B. 18,22%. C. 6,18%. D. 13,04%.

Câu 55: Hỗn hợp E gồm một ancol no, đơn chức, mạch hở X và hai hidrocarbon Y, Z (đều là chất lỏng ở điều kiện thường, cùng dãy đồng đẳng, M_Y < M_Z). Đốt cháy hoàn toàn E cần vừa đủ 1,425 mol O₂, thu được H₂O và 0,9 mol CO₂. Công thức phân tử của Y là

- A. C₅H₁₀. B. C₆H₁₄. C. C₆H₁₂. D. C₅H₁₂.

Câu 56: Công thức của hidroxit kim loại kiềm thổ là

- A. ROH. B. R(OH)₃. C. R(OH)₂. D. RO.

Câu 57: Hỗn hợp E gồm ba este no, mạch hở X, Y, Z (M_X < M_Y < M_Z, X đơn chức, Y, Z hai chức và chỉ tạo từ một loại ancol). Cho 0,08 mol E tác dụng vừa đủ với 110 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hỗn hợp T gồm hai muối của hai axit cacboxylic có mạch cacbon không phân nhánh và 5,48 gam hỗn hợp F gồm hai ancol đơn chức kế tiếp nhau trong dãy đồng đẳng. Mặt khác, đốt cháy hoàn toàn 0,08 mol E cần dùng 0,58 mol O₂. Thành phần % theo khối lượng của Y trong E **gần nhất** giá trị nào sau đây?

- A. 25,00. B. 27,00. C. 26,00. D. 24,00.

Câu 58: Cho Mg vào dung dịch Fe₂(SO₄)₃ dư đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch Y. Cho Y tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được kết tủa gồm

- A. Mg(OH)₂, Fe(OH)₂ và Fe(OH)₃.
B. Mg(OH)₂ và Fe(OH)₂.
C. Mg(OH)₂.
D. Mg(OH)₂ và Fe(OH)₃.

Câu 59: Thực hiện thí nghiệm theo các bước như sau:

Bước 1: Thêm 4 ml ancol isoamylic và 4 ml axit axetic kết tinh và khoảng 2 ml H₂SO₄ đặc vào ống nghiệm khô. Lắc đều.

Bước 2: Đưa ống nghiệm vào nồi nước sôi từ 10-15 phút. Sau đó lấy ra và làm lạnh.

Bước 3: Cho hỗn hợp trong ống nghiệm vào một ống nghiệm lớn hơn chứa 10 ml nước lạnh.

Cho các phát biểu sau:

- (a) Tại bước 2 xảy ra phản ứng este hóa.
(b) Sau bước 3, hỗn hợp chất lỏng tách thành hai lớp.
(c) Có thể thay nước lạnh trong ống nghiệm lớn ở bước 3 bằng dung dịch NaCl bão hòa.
(d) Sau bước 3, hỗn hợp chất lỏng thu được có mùi chuối chín.
(e) H₂SO₄ đặc đóng vai trò chất xúc tác và hút nước để chuyển dịch cân bằng.

Số phát biểu đúng là

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

Câu 60: Cho các chất sau: propilen, buta-1,3-đien, etyl clorua và propyl fomat. Có bao nhiêu chất tham gia phản ứng trùng hợp tạo thành polime?

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

Câu 61: Hơi thủy ngân rất độc, bởi vậy khi làm vỡ nhiệt kế thủy ngân thì chất bột được dùng để rắc lên thủy ngân rồi gom lại là

- A. muối ăn. B. cát. C. lưu huỳnh. D. vôi sống.

Câu 62: Cho các phát biểu sau:

- (a) Ở điều kiện thường, benzenamin là lỏng và dễ tan trong nước.
(b) Fructozơ làm mất màu dung dịch brom.
(c) Dung dịch valin không làm quỳ tím đổi màu.
(d) Dầu mỡ động thực vật sau khi rán, có thể được tái chế thành dầu diesel.
(e) Poli(metyl metacrylat) là chất rắn trong suốt, có khả năng cho ánh sáng truyền qua tốt.

Số phát biểu đúng là

Câu 79: Đốt cháy hoàn toàn m gam một amino axit X (có dạng $H_2N-R-COOH$) thu được 2,24 lít khí N_2 . Cho 2m gam X tác dụng hết với dung dịch NaOH dư, số mol NaOH đã phản ứng là

- A. 0,4 mol. B. 0,3 mol. C. 0,2 mol. D. 0,1 mol.

Câu 80: Cho m gam Mg phản ứng hoàn toàn với khí O_2 dư, thu được 8 gam oxit. Giá trị của m là

- A. 2,4. B. 1,2. C. 7,2. D. 4,8.

----- HẾT -----

- Cán bộ coi thi không giải thích gì thêm
- Thí sinh không được sử dụng tài liệu

Họ và tên cán bộ coi thi:.....Chữ ký:.....

mamon	made	cautron	dapan
DE LT	001	41	D
DE LT	001	42	C
DE LT	001	43	C
DE LT	001	44	D
DE LT	001	45	C
DE LT	001	46	C
DE LT	001	47	A
DE LT	001	48	B
DE LT	001	49	C
DE LT	001	50	A
DE LT	001	51	B
DE LT	001	52	A
DE LT	001	53	D
DE LT	001	54	A
DE LT	001	55	D
DE LT	001	56	C
DE LT	001	57	C
DE LT	001	58	A
DE LT	001	59	C
DE LT	001	60	B
DE LT	001	61	C
DE LT	001	62	C
DE LT	001	63	D
DE LT	001	64	D
DE LT	001	65	B
DE LT	001	66	A
DE LT	001	67	D
DE LT	001	68	A
DE LT	001	69	A
DE LT	001	70	A
DE LT	001	71	B
DE LT	001	72	D
DE LT	001	73	B
DE LT	001	74	B
DE LT	001	75	D
DE LT	001	76	B
DE LT	001	77	B
DE LT	001	78	B
DE LT	001	79	A
DE LT	001	80	D