



Thi Online: **PLUS-HC04.Bài 1: CHINH PHỤC CÁC DẠNG TOÁN
VỀ MUỐI AMONI HỮU CƠ (ĐỀ 5)**

VIDEO và LỜI GIẢI CHI TIẾT chỉ có tại website <https://hoc24h.vn>

[Truy cập tab: **Khóa Học – KHOÁ SUPER-PLUS: CHINH PHỤC CÁC DẠNG BÀI TẬP NÂNG CAO HÓA HỌC 2020**]

Câu 1. [ID: 144179] Cho chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_2H_{10}N_2O_3$. Cho 16,5 gam X tác dụng với 200 gam dung dịch NaOH 8%. Sau khi kết thúc phản ứng thu được dung dịch Z và khí Y. Tổng nồng độ phần trăm các chất trong dung dịch Z là

- A. 11% B. 9% C. 12% D. 8%

Câu 2. [ID: 144180] Cho một hợp chất hữu cơ X có công thức $C_2H_{10}N_2O_3$. Cho 11 gam chất X tác dụng với một dung dịch có chứa 12 gam NaOH, đun nóng để các phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được hỗn hợp Y gồm hai khí đều có khả năng làm đổi màu quỳ tím ẩm và dung dịch Z. Cô cạn Z thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là:

- A. 14,6. B. 10,6. C. 28,4. D. 24,6.

Câu 3. [ID: 144181] Cho 6,2 gam hợp chất hữu cơ X có công thức phân tử là $C_3H_{12}O_3N_2$ tác dụng vừa đủ với 100 ml dung dịch NaOH 1M, thu được hỗn hợp khí có thể tích là V lít (ở đktc) và dung dịch Z chỉ chứa các chất vô cơ, cô cạn dung dịch Z thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m và V lần lượt là

- A. 2,24 và 9,3. B. 3,36 và 9,3. C. 2,24 và 8,4. D. 2,24 và 5,3.

Câu 4. [ID: 144182] X có công thức phân tử $C_3H_{12}N_2O_3$. X tác dụng với dung dịch NaOH (đun nóng nhẹ) hoặc HCl đều có khí thoát ra. Lấy 18,6 gam X tác dụng hoàn toàn với 400 ml dung dịch NaOH 1M thu được Y có tỷ khối so với $H_2 = 15,5$. Sau phản ứng cô cạn dung dịch rồi nung nóng chất rắn đến khối lượng không đổi thì được m gam. Giá trị của m là

- A. 22,75. B. 19,9. C. 20,35. D. 21,20.

Câu 5. [ID: 144183] Cho hỗn hợp các chất hữu cơ có công thức $C_3H_{12}O_3N_2$. X tác dụng với dung dịch NaOH (đun nóng nhẹ) hoặc HCl đều có khí thoát ra. Lấy 18,6 gam X tác dụng hoàn toàn với 400 ml dung dịch NaOH 1,2M. Sau phản ứng cô cạn dung dịch thu được m gam rắn. Giá trị m là

- A. 23,1. B. 27,3. C. 25,44. D. 23,352.

Câu 6. [ID: 144184] Cho 0,1 mol chất X ($C_2H_9O_6N_3$) tác dụng với dung dịch chứa 0,4 mol NaOH đun nóng thu được hợp chất amin làm xanh giấy quỳ ẩm và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam chất rắn khan. Chọn giá trị đúng của m.

- A. 12,5 gam. B. 17,8 gam. C. 14,6 gam. D. 23,1 gam.

Câu 7. [ID: 144185] Cho 27,75 gam chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_3H_{11}N_3O_6$ tác dụng với dung dịch NaOH dư. Sau phản ứng hoàn toàn thu được nước, một chất hữu cơ đa chức bậc I và m gam hỗn hợp muối vô cơ. Giá trị gần nhất của m là

- A. 34,650 B. 34,675 C. 31,725 D. 28,650

Câu 8. [ID: 144186] Cho 18,5 gam chất hữu cơ X (có công thức phân tử $C_3H_{11}N_3O_6$) tác dụng với 400 ml dung dịch NaOH 1M tạo thành nước, một chất hữu cơ đa chức bậc một và m gam hỗn hợp các muối vô cơ. Giá trị của m là

- A. 23,10. B. 24,45. C. 21,15. D. 19,10.

Câu 9. [ID: 144187] Cho 32,25 gam một muối X có công thức phân tử là CH_7O_4NS tác dụng hết với 750 ml dung dịch NaOH 1M đun nóng, thấy thoát ra chất khí làm xanh quỳ tím ẩm và thu được dung dịch Y chỉ chứa các chất vô cơ. Cô cạn dung dịch Y thu được bao nhiêu gam chất rắn khan?

- A. 35,5. B. 50,0. C. 45,5. D. 30,0.

Câu 10. [ID: 144188] Cho 0,1 mol chất X có công thức là $C_2H_{12}O_4N_2S$ tác dụng với dung dịch chứa 0,35 mol NaOH đun nóng thu được chất khí làm xanh giấy quỳ ẩm và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 28,2 gam. B. 26,4 gam. C. 15 gam. D. 20,2 gam.

Câu 11. [ID: 144189] E có công thức phân tử là $C_2H_7O_2N$. Cho 7,7 gam E tác dụng với 200 ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch X và khí Y, tỉ khối của Y so với H_2 nhỏ hơn 10. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

- A. 12,2 gam. B. 14,6 gam. C. 18,45 gam. D. 10,7 gam.

Câu 12. [ID: 144190] E có công thức phân tử là $C_2H_7O_2N$. Cho 7,7 gam E tác dụng với 200 ml dung dịch NaOH 1M thu được dung dịch X và khí Y, tỉ khối của Y so với H_2 lớn hơn 10. Cô cạn dung dịch X thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

- A. 12,2 gam. B. 14,6 gam. C. 18,45 gam. D. 10,8 gam.

Câu 13. [ID: 144191] X là một dẫn xuất của benzen, có công thức phân tử là $C_7H_9NO_2$. Cho 13,9 gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 14,4 gam muối khan Y. Y tác dụng hết với dung dịch HCl dư, thu được chất hữu cơ Z. Khối lượng phân tử của Z là

- A. 122. B. 143,5. C. 144. D. 161,5.

Câu 14. [ID: 144192] Cho 1,82 gam hợp chất hữu cơ đơn chức, mạch hở X có CTPT $C_3H_9O_2N$ tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, đun nóng thu được khí Y và dung dịch Z. Cô cạn Z thu được 1,64 gam muối khan. CTCT thu gọn của X là

- A. $CH_3CH_2COONH_4$ B. $CH_3COONH_3CH_3$ C. $HCOONH_2(CH_3)_2$ D. $HCOONH_3CH_2CH_3$

Câu 15. [ID: 144193] Cho 2,73 gam hợp chất hữu cơ đơn chức, mạch hở X có công thức phân tử $C_3H_9O_2N$ tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH, đun nóng thu được khí Y và dung dịch Z. Cô cạn Z thu được 2,46 gam muối khan. CTCT thu gọn của X là

- A. $HCOONH_3CH_2CH_3$ B. $CH_3COONH_3CH_3$ C. $CH_3CH_2COONH_4$ D. $HCOONH_2(CH_3)_2$

Câu 16. [ID: 144194] Chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_3H_9O_2N$. Cho 9,1 gam X tác dụng với dung dịch NaOH vừa đủ. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được 6,8 gam chất rắn khan. Số CTCT của X phù hợp với tính chất trên là

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

Câu 17. [ID: 144195] Một chất hữu cơ X có công thức phân tử là $C_4H_{11}NO_2$. Cho X tác dụng hoàn toàn với 200 ml dung dịch NaOH 1M, sau phản ứng thu được dung dịch X và 2,24 lít khí Y (đktc). Nếu trộn lượng khí Y này với 3,36 lít H_2 (đktc) thì được hỗn hợp khí có tỉ khối so với H_2 là 9,6. Khối lượng chất rắn thu được khi cô cạn dung dịch X là

- A. 8,62 gam. B. 12,3 gam. C. 8,2 gam. D. 12,2 gam.

Câu 18. [ID: 144196] Hỗn hợp E chứa 2 chất hữu cơ có cùng công thức phân tử $C_3H_9O_2N$ thủy phân hoàn toàn hỗn hợp E bằng lượng vừa đủ dung dịch NaOH thu được hỗn hợp X gồm 2 muối và hỗn hợp Y gồm 2 amin. Biết phân tử khối trung bình X bằng 73,6 đvC, phân tử khối trung bình Y có giá trị là

- A. 38,4. B. 36,4. C. 42,4. D. 39,4.

Câu 19. [ID: 144197] Cho hai hợp chất hữu cơ X, Y có công thức phân tử là $C_3H_9NO_2$. Cho hỗn hợp X và Y phản ứng với dung dịch NaOH, thu được muối của hai axit hữu cơ thuộc đồng đẳng kế tiếp và hai chất hữu cơ Z và T. Tổng khối lượng phân tử của Z và T là

- A. 76. B. 44. C. 78. D. 74.

Câu 20. [ID: 144198] Cho hỗn hợp X gồm 2 chất hữu cơ có cùng CTPT $C_2H_7NO_2$ tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH và đun nóng, thu được dung dịch Y và 4,48 lít hỗn hợp Z (đkc) gồm 2 khí (đều làm xanh giấy quỳ ẩm). tỷ khối hơi của Z đối với $H_2 = 13,75$. cô cạn dung dịch Y thu được khối lượng muối khan là

- A. 16,5 gam B. 14,3 gam C. 8,9 gam D. 15,7 gam

Biên soạn: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

Đăng kí LUYỆN THI ONLINE tại: <http://hoc24h.vn>

🔗 Link thi online: <http://bit.ly/3beACQP>

🔗 Xem đáp án và hướng dẫn giải tại đây: <http://bit.ly/2OmTLX7>

ĐÁP ÁN

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

Biên soạn: Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

Đăng kí LUYỆN THI ONLINE tại: <http://hoc24h.vn>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K2

- 🔗 Khoá **LUYỆN ĐỀ THI THỬ THPT QG 2020 Super-2**: <http://bit.ly/3amBrGU>
- 🔗 Combo **SÁCH BỘ ĐỀ + SUPER-2** chỉ **450K**: <http://bit.ly/ComboLUYENDE>
- 🔗 Khoá **NÂNG CAO CHINH PHỤC LÝ THUYẾT**: <http://bit.ly/2uay6tY>
- 🔗 Khoá **Super PLUS 2020** (mục tiêu **8 – 9 – 10** điểm Hoá): <http://bit.ly/37403II>
- 🔗 Khoá **LUYỆN ĐỀ BẮC + TRUNG + NAM**: <http://bit.ly/2Rvy6g7>
- 🔗 Khoá **TỔNG ÔN – SUPER-3**: <http://bit.ly/3aq3Zzt>
- 🔗 Khoá **Học Online qua LiveStream** chất lượng cao: <http://bit.ly/livehoa2020>
- 🔗 **LUYỆN THI** cả năm chỉ với **2000K**: <http://bit.ly/LuyenThi2020>
- 🔗 **LUYỆN THI THPT QG 2020**: <http://bit.ly/THPTQG2020>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K3

- 🔗 Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 11**: <http://bit.ly/2G4xGYO>
- 🔗 Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 11**: <http://bit.ly/2ubjb2E>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K4

- 🔗 Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 10**: <http://bit.ly/2NDk370>
- 🔗 Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 10**: <http://bit.ly/3aoW6Kr>

HỆ THỐNG CÁC KHÓA HỌC MÔN HÓA DÀNH RIÊNG CHO 2K5

- 🔗 Khóa **HỌC TỐT HÓA HỌC 9**: <http://bit.ly/2NDtK5i>
- 🔗 Khóa **LUYỆN THI NÂNG CAO HÓA HỌC 9**: <http://bit.ly/38iJhQ3>

🔗 Đăng ký học: gọi số **1900.7012** hoặc inbox cho chị **Hồ Phúc**

👉 Chị **Hồ Phúc**: <https://www.facebook.com/phuc.hoc24h>