



Thi Online: PLUS-HC04.Bài 1: CHINH PHỤC CÁC DẠNG TOÁN VỀ MUỐI AMONI HỮU CƠ (ĐỀ 4)

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: 144159] Cho 18,5 gam chất hữu cơ X (có công thức phân tử $C_3H_{11}N_3O_6$) tác dụng vừa đủ với 300 ml dung dịch NaOH 1M tạo thành nước, 1 chất hữu cơ đa chức bậc I và m gam hỗn hợp muối. Giá trị **gần đúng nhất** của m là

- A. 19,05. B. 25,45. C. 21,15. D. 8,45.

Câu 2. [ID: 144160] Một hợp chất hữu cơ đơn chức X có CTPT $C_3H_9O_3N$ tác dụng với dung dịch HCl hay NaOH đều sinh khí. Cho 2,14 gam X tác dụng vừa đủ với dung dịch NaOH sinh ra m gam muối vô cơ. Giá trị của m là

- A. 2,12 gam B. 1,68 gam C. 1,36 gam D. 1,64 gam

Câu 3. [ID: 144161] Chất X có công thức phân tử $C_2H_7O_3N$. Khi cho X tác dụng với dung dịch HCl hoặc dung dịch NaOH đun nóng nhẹ đều thấy khí thoát ra. Lấy 0,1 mol X cho vào dung dịch chứa 0,25 mol KOH. Sau phản ứng cô cạn dung dịch được chất rắn Y, nung nóng Y đến khối lượng không đổi được m gam chất rắn. Giá trị của m là còn

- A. 16,6 B. 18,85 C. 17,25 D. 16,9.

Câu 4. [ID: 144162] X là hợp chất có công thức phân tử $C_2H_7O_3N$. Cho X tác dụng với dung dịch NaOH dư thu được 5,6 lit khí Y (đktc) (hóa xanh quỳ tím ẩm) và dung dịch chứa m gam muối. Giá trị của m là

- A. 21 gam B. 26,5 gam C. 13,6 gam D. 16,4 gam

Câu 5. [ID: 144163] Cho 0,2 mol chất X ($CH_6O_3N_2$) tác dụng với dung dịch chứa 200ml NaOH 2M đun nóng thu được chất khí làm xanh quỳ tím ẩm và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam chất rắn. Giá trị của m là

- A. 25. B. 8 C. 17 D. 21,2

Câu 6. [ID: 144164] Cho 0,1 mol hợp chất hữu cơ X có công thức phân tử $CH_6O_3N_2$ tác dụng với dung dịch chứa 0,1 mol NaOH và 0,1 mol KOH đun nóng. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được chất khí làm xanh giấy quỳ tím ẩm và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y thu được m gam rắn khan. Giá trị của m là

- A. 8,5. B. 15. C. 12,5. D. 14,1.

Câu 7. [ID: 144165] Hợp chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_2H_8O_3N_2$. Cho 16,2 gam X phản ứng hết với 200 ml dung dịch NaOH 1,5M. Làm khan cẩn thận dung dịch sau phản ứng, tách thu được m gam muối vô cơ. Giá trị **lớn nhất** của m là

- A. 12,75 B. 15,90 C. 18,60 D. 18,75

Câu 8. [ID: 144166] Cho chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_2H_8N_2O_3$. Cho 3,24 gam X tác dụng với 500 ml dung dịch KOH 0,1M. Sau khi kết thúc phản ứng thu được chất hữu cơ Y dạng khí và dung dịch Z. Tổng khối lượng các chất có trong Z là

- A. 3,05 B. 5,50 C. 4,50 D. 4,15

Câu 9. [ID: 144167] Cho 0,1 mol chất X ($C_2H_8O_3N_2$) tác dụng với dung dịch chứa 0,2 mol NaOH đun nóng thu được chất khí làm xanh giấy quỳ tím ẩm ướt và dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 5,7. B. 12,5. C. 15,5. D. 21,8.

Câu 10. [ID: 144168] Hợp chất X có công thức phân tử $C_2H_8O_3N_2$. Cho 16,2 gam X phản ứng hết với 400 ml dung dịch KOH 1M. Cô cạn dung dịch thu được sau phản ứng thì được phần hơi và phần chất rắn. Trong phần hơi có chứa amin đa chức, trong phần chất rắn chỉ chứa các chất vô cơ. Khối lượng phần chất rắn là

- A. 26,75 gam. B. 12,75 gam. C. 20,7 gam. D. 29,15 gam.

Câu 11. [ID: 144169] Hỗn hợp X gồm 4 chất hữu cơ đều có cùng công thức phân tử $C_2H_8O_3N_2$. Cho một lượng X phản ứng vừa đủ với V ml dung dịch NaOH 0,5M và đun nóng, thu được dung dịch Y chỉ gồm các chất vô cơ và 6,72 lít (đktc) hỗn hợp Z gồm 3 amin. Cô cạn toàn bộ dung dịch Y thu được 29,28 gam hỗn hợp muối khan. Giá trị của V là

- A. 420 B. 480 C. 960 D. 840

Câu 12. [ID: 144170] Muối X có công thức phân tử $C_3H_{10}O_3N_2$. Lấy 19,52 gam X cho tác dụng với 200 ml dung dịch KOH 1M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thu được phần hơi có chứa chất hữu cơ đơn chức bậc I và m gam hỗn hợp các chất vô cơ. Giá trị của m là

- A. 18,4. B. 21,8. C. 13,28. D. 19,8.

Câu 13. [ID: 144171] Muối X có công thức là $C_3H_{10}O_3N_2$, lấy 7,32 gam X phản ứng hết với 150 ml dung dịch KOH 0,5M. Cô cạn dung dịch sau phản ứng thì được phần hơi và phần chất rắn, trong phần hơi có một chất hữu cơ bậc 3, trong phần rắn chỉ là chất vô cơ. Khối lượng chất rắn là

- A. 6,06 gam. B. 6,90 gam. C. 11,52 gam. D. 9,42 gam.

Câu 14. [ID: 144172] Hợp chất thơm X có công thức phân tử $C_6H_8N_2O_3$. Cho 28,08 gam X tác dụng với 200 ml dung dịch KOH 2M sau phản ứng thu được dung dịch Y. Cô cạn dung dịch Y được m gam chất rắn khan. Giá trị của m là

- A. 21,5 gam B. 38,8 gam C. 30,5 gam D. 18,1 gam

Câu 15. [ID: 144173] Cho 0,1 mol chất X ($CH_8O_6N_4$) tác dụng với dung dịch chứa 0,4 mol KOH 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. 31,4 gam. B. 20,2 gam. C. 38,8 gam. D. 27,6 gam.

Câu 16. [ID: 144174] Hợp chất hữu cơ X có công thức phân tử $C_2H_{10}N_4O_6$. Cho 18,6 gam X tác dụng với 250 ml dung dịch NaOH 1M cho đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thì thu được dung dịch Y. Cô cạn Y thu được hơi có chứa một chất hữu cơ duy nhất làm xanh giấy quỳ ẩm và đồng thời thu được a gam chất rắn. Giá trị a là

- A. 17 gam. B. 19 gam. C. 15 gam. D. 21 gam.

Câu 17. [ID: 144175] Cho 37,82 gam chất hữu cơ X có công thức phân tử là $C_3H_{10}O_3N_2$ tác dụng với 350 ml dung dịch KOH 2M đun nóng. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được một khí Y có khả năng làm xanh quỳ tím ẩm và dung dịch Z. Cô cạn dung dịch Z thu được khối lượng chất rắn khan là

- A. 43,78 gam. B. 42,09 gam. C. 47,26 gam. D. 53,15 gam.

Câu 18. [ID: 144176] Cho 9,3 gam chất X có công thức phân tử $C_3H_{12}N_2O_3$ đun nóng với 2 lít dung dịch KOH 0,1M. Sau khi phản ứng hoàn toàn thu được một chất hữu cơ dạng khí và dung dịch Y chỉ chứa chất vô cơ. Cô cạn dung dịch Y thu được khối lượng chất rắn khan là

- A. 10,375 gam. B. 13,150 gam. C. 9,950 gam. D. 10,350 gam.

Câu 19. [ID: 144177] X có công thức phân tử là $C_3H_{10}O_3N_2$. Cho 12,2 gam X tác dụng với 300 ml dung dịch KOH 1M đun nóng, sau phản ứng hoàn toàn được, đem cô cạn dung dịch thu được thì thu được phần hơi chứa chất hữu cơ Y và phần rắn chứa các chất vô cơ có khối lượng là m gam. Giá trị m là

- A. 14,6 gam. B. 10,6 gam. C. 8,5 gam. D. 21,3 gam.

Câu 20. [ID: 144178] Hợp chất X có công thức phân tử $CH_8O_3N_2$. Cho 9,6 gam X tác dụng với 300 ml dung dịch NaOH 1M đun nóng đến phản ứng hoàn toàn được dung dịch Y. Để tác dụng với các chất trong Y cần tối thiểu 200 ml dung dịch HCl a (mol/l) được dung dịch Z. Biết Z không tác dụng với dung dịch $Ba(OH)_2$. Giá trị của a là

- A. 1,5. B. 1,0. C. 0,75. D. 0,5.

Biên soạn: Thầy LÊ PHẠM THÀNH

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

🔗 Link thi online: <http://bit.ly/2Unu3W6>

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

ĐÁP ÁN

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

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>