



SUPER-PLUS: CHINH PHỤC CÁC DẠNG BÀI TẬP NÂNG CAO HÓA HỌC 2020

Thi Online: PLUS-VC.03.Bài 1: CHINH PHỤC BÀI TOÁN

H^+ , NO_3^- TẠO KHÍ H_2 (Đề 3)

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

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

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

Học online: Các em nên tham gia học tập theo khóa học tại [HocHoa.vn](https://hochoa.vn) để đảm bảo chất lượng tốt nhất!

Lưu ý: Cuối đề có đáp án đúng. Để xem lời giải chi tiết các em xem lại Website: hochoa.vn

✉ Xem hướng dẫn giải chi tiết tại link sau: <http://bit.ly/2UP9ZfM>

Câu 1. [ID: 67731] Cho 7,2 gam bột Mg tan hết trong dung dịch hỗn hợp HCl (dư) và KNO_3 thu được dung dịch X chứa m gam muối và 2,688 lít khí Y (đktc) gồm N_2 và H_2 có khối lượng 0,76 gam. Giá trị của m là:

- A. 34,68 B. 19,87 C. 24,03 D. 36,48

Câu 2. [ID: 71550] Cho một lượng kim loại Al vào dung dịch chứa hỗn hợp gồm a mol HCl; 0,05 mol $NaNO_3$ và 0,1 mol KNO_3 . Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch X chứa m gam muối, b gam kim loại và 0,125 mol hỗn hợp khí Y (gồm 2 khí không màu trong đó có 1 khí hóa nâu ngoài không khí). Tỉ khối của Y so với H_2 là 12,2. Giá trị của m là

- A. 33,375. B. 46,425. C. 27,275. D. 43,500.

Câu 3. [ID: 83499] Cho Zn tới dư vào dung dịch gồm HCl; 0,05 mol $NaNO_3$ và 0,10 mol KNO_3 . Sau khi kết thúc các phản ứng thu được dung dịch X chứa m gam muối; 0,125 mol hỗn hợp khí Y gồm hai khí không màu, trong đó có một khí hóa nâu trong không khí. Tỉ khối của Y so với H_2 là 12,2. Giá trị gần nhất của m là

- A. 61. B. 64. C. 58. D. 50.

Câu 4. [ID: 74721] Để hòa tan hết 59,7 gam hỗn hợp X gồm Al, Fe_3O_4 , $Cu(NO_3)_2$ cần 2,6 mol dung dịch HCl loãng, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch chỉ chứa 134,0 gam muối clorua và 5,6 lít (đktc) hỗn hợp khí Y gồm N_2O và H_2 , tỉ khối hơi của Y so với H_2 là 5,2. Khối lượng Al trong hỗn hợp X là

- A. 10,8. B. 14,85. C. 16,2. D. 13,5.

Câu 5. [ID: 75939] Cho hỗn hợp gồm 0,04 mol Al và 0,35 mol Fe tác dụng với dung dịch chứa hỗn hợp gồm $Cu(NO_3)_2$ và H_2SO_4 thu được 2,24 lít (đktc) hỗn hợp hai khí (gồm NO và H_2), dung dịch chứa m gam muối và 10,04 gam hỗn hợp hai kim loại (trong đó kim loại mạnh hơn chiếm 80,88% khối lượng). Giá trị của m là

- A. 47,84. B. 39,98. C. 38,00. D. 52,04.

Câu 6. [ID: 77981] Để hòa tan hết 38,36 gam hỗn hợp R gồm Mg, Fe_3O_4 , $Fe(NO_3)_2$ cần 0,87 mol dung dịch H_2SO_4 loãng, sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được dung dịch chỉ chứa 111,46 gam sunfat trung hòa và 5,6 lít (đktc) hỗn hợp khí không màu, tỉ khối hơi của X so với H_2 là 3,8 (biết có một khí không màu hóa nâu ngoài không khí). Phần trăm khối lượng Mg trong R gần với giá trị nào sau đây ?

- A. 31. B. 25. C. 10. D. 28.

Câu 7. [ID: 83762] Hòa tan m gam hỗn hợp A gồm Fe_xO_y , Fe và Cu bằng dung dịch chứa 1,8 mol HCl và 0,3 mol HNO_3 . Sau phản ứng thu được 5,824 lít khí NO (đktc, sản phẩm khử duy nhất) và dung dịch X chứa (m + 60,24) gam chất tan. Cho a gam Mg vào dung dịch X, kết thúc phản ứng thu được (m – 6,04) gam rắn và hỗn hợp Y gồm hai khí (trong đó có một khí hóa nâu trong không khí) có tỉ khối so với He bằng 4,7. Giá trị của a gần nhất với

- A. 23,0. B. 24,0. C. 21,0. D. 22,0.

Câu 8. [ID: 84042] Cho 8,64 gam Mg vào dung dịch hỗn hợp NaNO_3 và H_2SO_4 , đun nhẹ hỗn hợp phản ứng, lúc đầu tạo ra sản phẩm khử là khí NO, sau đó thấy thoát ra khí không màu X. Sau khi các phản ứng kết thúc thấy còn lại 4,08 gam chất rắn không tan. Biết rằng tổng thể tích của hai khí NO và X là 1,792 lít (đktc) và tổng khối lượng là 1,84 gam. Cô cạn cẩn thận dung dịch sau phản ứng thu được m gam muối khan. Giá trị nào sau đây gần với m nhất?

- A. 29,60 gam. B. 36,52 gam. C. 28,70 gam. D. 31,52 gam.

Câu 9. [ID: 91064] Cho 31,15 gam hỗn hợp bột Zn và Mg (tỉ lệ mol 1:1) tan hết trong dung dịch hỗn hợp gồm NaNO_3 và NaHSO_4 thu được dung dịch X chỉ chứa m gam hỗn hợp các muối và 4,48 lít (đktc) hỗn hợp khí Y gồm N_2O và H_2 . Khí Y có tỉ khối so với H_2 bằng 11,5. Giá trị của m gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 239. B. 240. C. 241. D. 242.

Câu 10. [ID: 97204] Cho 25,41 gam hỗn hợp X gồm NaNO_3 , Fe_3O_4 , $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ và Mg tan hoàn toàn trong dung dịch chứa 0,9 mol KHSO_4 loãng. Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được dung dịch Y chỉ chứa 137,71 gam muối sunfat trung hòa và 3,136 lít (đktc) khí Z (gồm hai khí, trong đó có một khí hóa nâu ngoài không khí). Biết tỉ khối hơi của Z so với H_2 bằng 11. Phần trăm khối lượng của Fe_3O_4 trong X là

- A. 6,52%. B. 22,69%. C. 30,28%. D. 25,56%.

Biên soạn: Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

Đăng kí **LUYỆN THI ONLINE** tại: <https://hochoa.vn>

| Từ ngày 5/2 đến hết 29/2 | Học phí ưu đãi | Học phí gốc |
|---|----------------|--------------|
| Khoá LUYỆN 99 ĐỀ VIP LIVESTREAM - MÔN: HOÁ HỌC | 500K | 800K |
| Combo: 99 đề VIP + Sách BỘ ĐỀ + Super-2 + Luyện đề BTN | 1000K | 2250K |

ĐÁP ÁN:

| | | | | | | | | | |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|-----|
| 1A | 2B | 3B | 4A | 5B | 6D | 7D | 8A | 9B | 10A |
|----|----|----|----|----|----|----|----|----|-----|

👁 Tham gia thi Online + **ĐÁP ÁN** và Hướng dẫn giải tại đây: <http://bit.ly/2UP9ZfM>

Biên soạn: Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

Đăng kí **LUYỆN THI ONLINE** tại: <https://hochoa.vn>

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

- 🗑 Khoá **LUYỆN 99 ĐỀ VIP LIVESTREAM - MÔN: HOÁ HỌC**: <http://bit.ly/Luyen99DeVIP>
- 🗑 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

- 🗑 Combo **LUYỆN THI THPT QG SUPER-2021** chỉ với **2000K**: <http://bit.ly/HocHoa2021>
- 🗑 Đăng ký sớm khoá **LUYỆN THI SUPER-1** chỉ với **600K**: <http://bit.ly/2OFVTcA>
- 🗑 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 – Hoa Ban**

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

📧 Chị **Hoa Ban**: <https://www.facebook.com/hoaban1678>