



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 4)

Thầy **LÊ PHẠM THÀNH**

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

[Truy cập tab: **Khóa Học** – Khoá: **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: 119485] Cho m gam Mg vào 500 ml dung dịch gồm H_2SO_4 0,4M và $Cu(NO_3)_2$. Sau khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 1,12 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm N_2 và H_2 , dung dịch Y và còn lại 2 gam hỗn hợp kim loại. Tỉ khối hơi của X so với H_2 là 6,2. Giá trị của m là

- A. 5,28. B. 5,96. C. 5,08. D. 4,96.

Câu 2. [ID: 125676] Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp gồm 0,03 mol Cu và 0,09 mol Mg vào dung dịch chứa 0,07 mol KNO_3 và 0,16 mol H_2SO_4 loãng thì thu được dung dịch chỉ chứa các muối sunfat trung hòa và 1,12 lít (đktc) hỗn hợp khí X gồm các oxit của nitơ có tỉ khối so với H_2 là x. Giá trị của x là

- A. 19,5. B. 19,6. C. 18,2. D. 20,1.

Câu 3. [ID: 140959] Hòa tan hết 9,76 gam hỗn hợp X gồm Fe, $FeCO_3$, Mg, $MgCO_3$ trong hỗn hợp dung dịch chứa 0,43 mol $KHSO_4$ và 0,05 mol HNO_3 . Sau khi kết thúc phản ứng thu được 3,36 lít hỗn hợp khí Y (đktc) gồm CO_2 , NO và 0,05 mol H_2 . Dung dịch Z sau phản ứng chỉ chứa m gam các muối trung hòa. Giá trị của m là:

- A. 63,28 B. 51,62 C. 74,52 D. 64,39

Câu 4. [ID: 140951] Cho 21,6 gam bột Mg 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 trung hòa và 5,6 lít hỗn hợp khí Y gồm N_2O và H_2 (tỉ khối của Y so với H_2 là 13,6). Giá trị **gần nhất** của m là

- A. 240. B. 288. C. 292. D. 285.

Câu 5. [ID: 140596] Hòa tan hoàn toàn 0,5 mol hỗn hợp X chứa Fe, Mg, Fe_3O_4 và $Fe(NO_3)_2$ trong dung dịch chứa 0,08 mol HNO_3 và 0,71 mol H_2SO_4 thu được dung dịch Y chỉ chứa hỗn hợp muối trung hòa có khối lượng lớn hơn khối lượng X là 62,60 gam và 3,136 lít hỗn hợp khí Z (đktc) gồm hai đơn chất khí với tổng khối lượng là 1,58 gam. Cho $Ba(OH)_2$ dư vào Y thu được 211,77 gam kết tủa. Phần trăm khối lượng của Fe có trong X là

- A. 24,69%. B. 24,96%. C. 33,77%. D. 19,65%.

Câu 6. [ID: 140477] Nung m gam hỗn hợp X gồm Fe, $Fe(NO_3)_2$, $Fe(NO_3)_3$ và $FeCO_3$ trong bình kín (không có không khí). Sau khi các phản ứng xảy ra hoàn toàn, thu được chất rắn Y và phần khí Z có tỉ khối so với H_2 là 22,75 (giả sử khí NO_2 sinh ra không tham gia phản ứng nào khác). Cho Y tan hoàn toàn trong dung dịch gồm 0,04 mol $NaNO_3$ và 0,92 mol $KHSO_4$ (loãng), thu được dung dịch chỉ chứa 143,04 gam muối trung hòa của kim loại và hỗn hợp hai khí có tỉ khối so với H_2 là 6,6 (trong đó có một khí hóa nâu trong không khí). Giá trị của m **gần nhất** với giá trị nào sau đây?

- A. 37. B. 40. C. 38. D. 39.

Câu 7. [ID: 140158] Hòa tan hoàn toàn m gam hỗn hợp X chứa Mg, $Mg(NO_3)_2$, Fe, Fe_2O_3 và $Fe(NO_3)_2$ trong dung dịch chứa 0,1 mol HNO_3 và 0,75 mol H_2SO_4 thu được dung dịch Y chỉ chứa (m + 67,58) gam hỗn hợp muối và 5,824 lít (đktc) hỗn hợp khí Z gồm H_2 và NO có tổng khối lượng là 3,04 gam. Cho $Ba(OH)_2$ dư vào Y (không có không khí) thu được 223,23 gam kết tủa. Phần trăm khối lượng của Fe_2O_3 trong X gần nhất với giá trị nào sau đây?

- A. 27%. B. 45%. C. 38%. D. 33%.

Câu 8. [ID: 140042] Hòa tan hoàn toàn 16,86 gam hỗn hợp X gồm Al, Al_2O_3 , Mg và $MgCO_3$ trong dung dịch chứa đồng thời 1,14 mol $NaHSO_4$ và 0,32 mol HNO_3 thu được dung dịch Y chứa 156,84 gam muối trung hòa và 2,688 lít (đktc) hỗn hợp khí Z gồm hai khí thoát ra, biết Z có tỉ khối hơi so với hidro bằng 22. Cho dung dịch NaOH dư vào dung dịch Y thì thu được 19,72 gam kết tủa. Khối lượng của Al_2O_3 trong hỗn hợp X là

- A. 1,02 gam. B. 2,04 gam. C. 4,08 gam. D. 3,06 gam.

Câu 9. [ID: 139996] Hòa tan hết hỗn hợp gồm Mg, Al và $Al(NO_3)_3$ trong dung dịch chứa $NaHSO_4$ và 0,06 mol $NaNO_3$. Kết thúc phản ứng thu được dung dịch X chứa các muối trung hòa có khối lượng 115,28 gam và V lít (đktc) hỗn hợp khí T gồm N_2O và H_2 (tỉ lệ 1:1). Cho dung dịch NaOH dư và X thấy lượng NaOH phản ứng là 36,8 gam, đồng thời thu được 13,92 gam kết tủa. Giá trị của V là

- A. 2,240. B. 2,016. C. 1,344. D. 1,792.

Câu 10. [ID: 126873] Cho m_1 gam hỗn hợp X chứa Al, $Fe(NO_3)_2$ và 0,1 mol Fe_3O_4 tan hết trong dung dịch chứa 1,025 mol H_2SO_4 . Sau phản ứng thu được 5,04 lít (đktc) hỗn hợp khí Y gồm hai khí trong đó có một khí hóa nâu ngoài không khí và dung dịch Z chỉ chứa các muối trung hòa có khối lượng là 132,5 gam. Biết tỷ khối của Y so với H_2 là 31/3. Cho một lượng vừa đủ $BaCl_2$ vào Z sau khi các phản ứng xảy ra xong cho tiếp $AgNO_3$ dư vào thì thu được m_2 gam kết tủa. Biết các phản ứng hoàn toàn. Giá trị của tổng ($m_1 + m_2$) là

- A. 334,025. B. 533,000. C. 628,200. D. 389,175.

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:

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

👉 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 CHÍNH 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>