



THẦY PHẠM HÙNG VƯƠNG

ĐỀ THI THỬ THPT QUỐC GIA

MÔN: HÓA HỌC

ĐỀ THI TRƯỜNG THPT CHUYÊN HƯNG YÊN – LẦN 2 [ID: 64552]

Kiểm duyệt đề và lời giải: thầy Phạm Hùng Vương. FB: [HV.rongden167](https://www.facebook.com/HV.rongden167)

LỜI GIẢI CHI TIẾT CÁC ĐỀ THI chỉ có tại website MOON.VN

I. Nhận biết

- Câu 1** [632489]: Loại tơ nào thường dùng để dệt vải, may quần áo ấm hoặc bện thành sợi len đan áo rét?
 A. Tơ nitron. B. Tơ capron. C. Tơ nylon-6,6. D. Tơ lapsan.
- Câu 2** [632492]: Este metyl acrylat có công thức là
 A. $\text{CH}_3\text{COOCH}=\text{CH}_2$. B. HCOOCH_3 . C. $\text{CH}_2=\text{CHCOOCH}_3$. D. $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$.
- Câu 3** [632493]: Kim loại nào sau đây là kim loại mềm nhất trong tất cả các kim loại?
 A. Xesi. B. Natri. C. Liti. D. Kali.
- Câu 4** [632494]: Công thức tổng quát của este no đơn chức mạch hở có dạng nào sau đây?
 A. $\text{R}_b(\text{COO})_a\text{R}'_a$. B. $\text{C}_n\text{H}_{2n}\text{O}_2$. C. RCOOR' . D. $\text{C}_n\text{H}_{2n-2}\text{O}_2$.
- Câu 5** [632495]: Polime nào có thể tham gia phản ứng cộng với hiđro?
 A. Poli(vinyl clorua). B. Cao su buna. C. Polipropen. D. nylon-6,6.
- Câu 6** [632496]: Kim loại nào sau đây khi tác dụng với dung dịch HCl loãng và tác dụng với khí Cl_2 cho cùng loại muối clorua kim loại?
 A. Fe. B. Cu. C. Zn. D. Ag.
- Câu 7** [632497]: Trong phản ứng: $\text{Cu} + 2\text{AgNO}_3 \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$. Phát biểu đúng là:
 A. Ion Cu^{2+} bị khử thành Cu. B. Ion Ag^+ bị oxi hóa thành Ag.
 C. Cu bị khử thành ion Cu^{2+} . D. Ion Ag^+ bị khử thành Ag.
- Câu 8** [632498]: Biết rằng mùi tanh của cá (đặc biệt cá mè) là hỗn hợp các amin (nhiều nhất là trimetylamin) và một số chất khác. Để khử mùi tanh của cá trước khi nấu có thể dùng dung dịch nào sau đây?
 A. Giấm ăn. B. Xút. C. Nước vôi. D. Xôđa.
- Câu 9** [632499]: Dung dịch etylamin tác dụng được với dung dịch nước của chất nào sau đây?
 A. H_2SO_4 . B. NaOH. C. NaCl. D. NH_3 .
- Câu 10** [632509]: Ở ruột non cơ thể người, nhờ tác dụng xúc tác của các enzym như lipaza và dịch mật chất béo bị thủy phân thành
 A. CO_2 và H_2O . B. NH_3 , CO_2 , H_2O .
 C. axit béo và glixerol. D. axit cacboxylic và glixerol.
- Câu 11** [632535]: Trong số các kim loại sau, cặp kim loại nào có nhiệt độ nóng chảy cao nhất và thấp nhất:
 A. W, Hg. B. Au, W. C. Fe, Hg. D. Cu, Hg.

II. Thông hiểu

- Câu 1** [632488]: Tính chất vật lý của kim loại nào dưới đây **không** đúng?
 A. Tính cứng: $\text{Fe} < \text{Al} < \text{Cr}$. B. Nhiệt độ nóng chảy: $\text{Hg} < \text{Al} < \text{W}$.
 C. khả năng dẫn điện: $\text{Ag} > \text{Cu} > \text{Al}$. D. Tỉ khối: $\text{Li} < \text{Fe} < \text{Os}$.
- Câu 2** [632490]: Phát biểu nào sau đây **không** đúng?
 A. Tinh bột có phản ứng thủy phân. B. Tinh bột cho phản ứng màu với dung dịch iot.
 C. Tinh bột không cho phản ứng tráng gương. D. Tinh bột tan tốt trong nước lạnh.
- Câu 3** [632491]: Cho khí CO dư qua hỗn hợp gồm CuO, MgO, Al_2O_3 nung nóng. Sau phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được chất rắn gồm
 A. Cu, Al_2O_3 , Mg. B. Cu, Al, MgO. C. Cu, Al_2O_3 , MgO. D. Cu, Mg, Al.

IV. Vận dụng cao

Câu 1 [632578]: Hòa tan 11,6 gam hỗn hợp A gồm Fe và Cu vào 87,5 gam dung dịch HNO_3 50,4%, sau khi kim loại tan hết thu được dung dịch X và V lít (đktc) hỗn hợp khí B (gồm hai chất khí có tỉ lệ số mol 3:2). Cho 500 ml dung dịch KOH 1M vào dung dịch X thu được kết tủa Y và dung dịch Z. Lọc lấy Y rồi nung trong không khí đến khối lượng không đổi thu được 16,0 gam chất rắn. Cô cạn dung dịch Z được chất rắn T. Nung T đến khối lượng không đổi thu được 41,05 gam chất rắn. Biết các phản ứng xảy ra hoàn toàn. Nồng độ % của $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$ trong X là:

- A. 12,20%. B. 13,56%. C. 40,69%. D. 20,20%.

Câu 2 [632584]: Nhiệt phân 50,56 gam KMnO_4 sau một thời gian thu được 46,72 gam chất rắn. Cho toàn bộ lượng khí sinh ra phản ứng hết với hỗn hợp X gồm Mg, Fe thu được hỗn hợp Y nặng 13,04 gam. Hòa tan hoàn toàn hỗn hợp Y trong dung dịch H_2SO_4 đặc, nóng dư thu được 1,344 lít SO_2 (đktc). % khối lượng Mg trong X là:

- A. 28,15%. B. 39,13%. C. 52,17%. D. 46,15%.

Câu 3 [632594]: Hỗn hợp X gồm ba chất hữu cơ mạch hở, trong phân tử chỉ chứa các loại nhóm chức $-\text{OH}$, $-\text{CHO}$, $-\text{COOH}$. Chia 0,15 mol X thành ba phần bằng nhau. Đốt cháy hoàn toàn phần một, thu được 1,12 lít CO_2 (đktc). Phần hai tác dụng với Na dư, thu được 0,448 lít H_2 (đktc). Đun nóng phần ba với lượng dư dung dịch AgNO_3 trong NH_3 , thu được 8,64 gam Ag. Phần trăm số mol của chất có phân tử khối lớn nhất trong X là

- A. 30%. B. 50%. C. 40%. D. 20%.

Câu 4 [632600]: Tiến hành phản ứng nhiệt nhôm hoàn toàn m gam hỗn hợp X gồm bột Al và Fe_xO_y trong điều kiện không có không khí thu được hỗn hợp Y. Nghiền nhỏ, trộn đều hỗn hợp Y rồi chia thành hai phần:

– Phần 1 có khối lượng 14,49 gam được hòa tan hết trong dung dịch HNO_3 loãng, dư, đun nóng thu được dung dịch Z và 0,165 mol NO (sản phẩm khử duy nhất).

– Phần 2 đem tác dụng với dung dịch NaOH dư đun nóng thu được 0,015 mol khí H_2 và còn lại 2,52 gam chất rắn.

Công thức của oxit sắt và giá trị của m lần lượt là

- A. Fe_3O_4 và 28,98. B. Fe_3O_4 và 19,32. C. FeO và 19,32. D. Fe_2O_3 và 28,98.