

KỶ THI TỐT NGHIỆP TRUNG HỌC PHỔ THÔNG NĂM 2012
Môn thi : Hóa học (Mã đề 526)

Cho biết nguyên tử khối (theo u) của các nguyên tố : H = 1; Be = 9; C = 12; N = 14; O = 16; Na = 23; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl=35,5; Ca = 40; Fe = 56; Cu = 64; Ag = 108; Ba = 137.

I. PHẦN CHUNG CHO TẤT CẢ THÍ SINH (32 câu, từ câu 1 đến câu 32)

Câu 1: Trong phân tử chất nào sau đây có chứa vòng benzen?

- A. Metylamin. B. Etylamin. C. Propylamin. **D** Phenylamin.

Câu 2 : Cho từ từ dung dịch NaOH đến dư vào dung dịch $AlCl_3$ thấy xuất hiện

- A. Kết tủa màu nâu đỏ. B. Kết tủa keo trắng, sau đó kết tủa không tan.
C. kết tủa màu xanh. **D** Kết tủa keo trắng, sau đó kết tủa tan dần.

Câu 3 : Trong bảng tuần hoàn các nguyên tố hóa học, nguyên tố Fe ($Z = 26$) thuộc nhóm

- A. VIB. **B** VIIIB. C. IIA. D. IA.

Câu 4 : Dãy gồm các kim loại được xếp theo chiều tính khử tăng dần là:

- A** Cu, Zn, Mg. B. Mg, Cu, Zn. C. Cu, Mg, Zn. D. Zn, Mg, Cu.

Câu 5: Polime được tổng hợp bằng phản ứng trùng ngưng là

- A** poli(etylen-terephthalat). B. poli(vinyl clorua)
C. polietilen. D. poliacrilonitrin.

Câu 6 : Dung dịch chất nào sau đây phản ứng với $CaCO_3$ giải phóng khí CO_2 ?

- A. $C_6H_5NH_2$. B. CH_3NH_2 . **C** CH_3COOH . D. C_2H_5OH .

Câu 7: Cho dãy các kim loại: Na, Ca, Cr, Fe. Số kim loại trong dãy tác dụng với H_2O tạo thành dung dịch bazơ là

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

Câu 8: Este X có công thức phân tử $C_2H_4O_2$. Đun nóng 9,0 gam X trong dung dịch NaOH vừa đủ đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A** 10,2. B. 15,0. C. 12,3. D. 8,2.

Câu 9 : Nhiệt phân hoàn toàn 50,0 gam $CaCO_3$ thu được V lít khí CO_2 (đktc). Giá trị của V là

- A** 11,2. B. 5,6. C. 33,6. D. 22,4.

Câu 10 : Cho 10,0 gam hỗn hợp X gồm Fe và Cu phản ứng với dung dịch HCl loãng (dư), đến khi phản ứng xảy ra hoàn toàn thu được 3,36 lít khí H_2 (đktc). Khối lượng của Cu trong 10,0 gam hỗn hợp X là

- A. 5,6 gam. B. 2,8 gam. **C** 1,6 gam. D. 8,4 gam.

Câu 11: Chất X có công thức cấu tạo $CH_2=CH-COOCH_3$. Tên gọi của X là

- A. propyl fomat. B. etyl axetat. C. metyl axetat **D** metyl acrylat.

Câu 12 : Cho 3,75 gam amino axit X tác dụng vừa hết với dung dịch NaOH thu được 4,85 gam muối. Công thức của X là

- A** H_2N-CH_2-COOH . B. $H_2N-CH_2-CH_2-COOH$.
C. $H_2N-CH(CH_3)-COOH$. D. $H_2N-CH_2-CH_2-CH_2-COOH$.

Câu 13: Dung dịch nào sau đây phản ứng được với dung dịch $CaCl_2$?

- A. $NaNO_3$. B. HCl. C. NaCl. **D** Na_2CO_3 .

Câu 14: Cho 5,4 gam Al tác dụng hết với khí Cl_2 (dư), thu được m gam muối. Giá trị của m là

- A. 25,0. B. 12,5. C. 19,6. **D** 26,7.

Câu 15: Ở nhiệt độ thường, dung dịch $FeCl_2$ tác dụng được với kim loại

- A** Zn B. Au
C. Cu D. Ag

Câu 16: Kim loại phản ứng với dung dịch H_2SO_4 loãng là:

- A** Mg B. Ag
C. Cu D. Au

Câu 17: Dãy gồm các chất đều **không** tham gia phản ứng tráng bạc là:

- A. axit fomic, andehit fomic, glucozơ B. fructozơ, tinh bột, andehit fomic
C saccarozơ, tinh bột, xenlulozơ D. andehit axetic, fructozơ, xenlulozơ

Câu 18: Dãy các chất : Al, $Al(OH)_3$, Al_2O_3 , $AlCl_3$. Số chất lưỡng tính trong dãy là:

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

Để lấy đáp án các môn thi khác qua tin nhắn soạn:

HDATN Mãmôn Mã đề gửi **8602**

