

Câu 1 : Hợp chất M được tạo bởi 2 nguyên chất A và B có công thức là A₂B. Tổng số proton trong phân tử M là 54. Số hạt mang điện trong nguyên tử A gấp 1,1875 lần số hạt mang điện trong nguyên tử B. Xác định công thức phân tử của M?

- A. K₂S B. Na₂S C. K₂O D. Na₂O

Câu 2 : Dùng một lượng dung dịch H₂SO₄ 10%, đun nóng để hoà tan vừa đủ 0,4 mol CuO. Sau phản ứng, làm nguội dung dịch. Khối lượng CuSO₄. 5H₂O tách ra khỏi dung dịch là 30gam. Tính độ tan của CuSO₄ trong điều kiện thí nghiệm trên.

- A. 12,829 gam B. 13,928 gam C. 18,298 gam D. 12,982 gam

Câu 3 : Khi khử hoàn toàn 38,4 gam một oxit kim loại bằng 32,256lit CO (ở nhiệt độ cao trong điều kiện không có oxi) thu được hỗn hợp khí X có tỉ khối so với H₂ là 18 và chất rắn Y. Cho toàn bộ Y tác dụng với dung dịch HCl dư thu được 10,752 lít khí H₂. Xác định công thức của oxit. (Các thể tích khí đều được đo ở điều kiện tiêu chuẩn).

- A. FeO B. Fe₂O₃ C. Fe₃O₄ D. Al₂O₃

Câu 4 : Chất A có công thức phân tử là C₇H₈. Cho A tác dụng với Ag₂O(dư) trong dung dịch amoniac được chất B kết tủa. Phân tử khối của B lớn hơn của A là 214 đvC. Viết công thức cấu tạo của A. Biết A có cấu tạo mạch hở, không phân nhánh.

- A. HC≡C-CH₂-CH₂-C≡C-CH₃ B. HC≡C-CH₂-C≡C-CH₂-CH₃ C. HC≡C-C≡C-CH₂-CH₂-CH₃ D. HC≡C-CH₂-CH₂-CH₂-C≡CH

Câu 5 : Ba chất hữu cơ A, B, C chứa cùng nhóm chức có công thức phân tử tương ứng là CH₂O₂, C₂H₄O₂, C₃H₄O₂. Viết công thức cấu tạo các chất A, B, C.

- A. A : HCOOH B: CH₃COOH B. A : CH₃COOH B: C₂H₅COOH C: CH₂=CH-COOH C. A : HCOOH B: CH₃COOCH₃ C: CH₂=CH-COOCH₃ D. A : HCOOH B: HCOOCH₃ C: CH₂=CH-COOH

Câu 6 : Tính khối lượng chất B trong dung dịch thu được khi lên men 1 lít rượu etylic 9,2o. Biết hiệu suất phản ứng quá trình lên men là 80% và khối lượng riêng của rượu etylic nguyên chất là 0,8g/ml.

- A. 78,6 gam B. 76,8 gam C. 67,8 gam D. 86,7 gam

Câu 7 : Cho 3 chất hữu cơ đơn chức axit X (RCOOH); ancol Y (R'OH); este Z tạo bởi axit X và ancol Y (RCOOR').
- Nếu lấy một lượng hỗn hợp gồm X và Z tác dụng vừa đủ với 150ml dung dịch NaOH 2M (đun nóng) thì thu được 24,6 gam muối natri.
- Nếu lấy 13,8 gam Y tác dụng hết với 11,5 gam natri thì thu được 25gam bã rắn khan. Xác định công thức cấu tạo của X, Y, Z.

- A. X: CH₃OH Y: C₂H₅COOH B. X: CH₃OH Y: C₂H₅COOH C. Y: CH₃COOH X: C₂H₅OH D. X: CH₃COOH Y: C₂H₅OH Z: C₂H₅COOCH₃ Z: CH₃COOC₂H₅ Z: CH₃COOC₂H₅ Z: CH₃COOC₂H₅

-----Hết-----

Họ tên thí sinh-----SBD-----

Website: <http://tuyensinh247.com>

Facebook: <https://facebook.com/luventhi.tuyensinh247>

Xem lời giải chi tiết Đề thi: **Đề thi vào lớp 10 môn Hóa năm 2009 trường THPT chuyên Gia Lai, Gia Lai Mã đề: 751** [tại đây](#)