

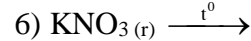
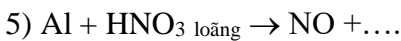
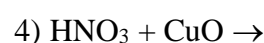
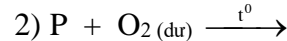
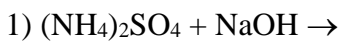
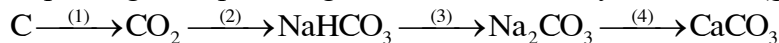
HỌ VÀ TÊN:LỚP:

ĐỀ CƯƠNG ÔN TẬP KIỂM TRA HỌC KÌ I – HOÁ HỌC 11**I. NỘI DUNG :** Từ chương 2 đến bài 21 (Chương 4)**II. CẤU TRÚC ĐỀ THI**+) **Dạng 1:** Hoàn thành phản ứng hoá học xảy ra (nếu có) (3,0 điểm).+) **Dạng 2:** Chuỗi phản ứng (2,0 điểm)+) **Dạng 3:** Viết phương trình nêu hiện tượng (2,0 điểm)+) **Dạng 4:** Đốt cháy HCHC (3,0 điểm)

a) Tìm CTĐGN

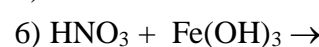
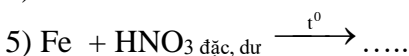
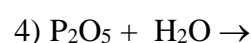
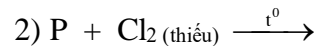
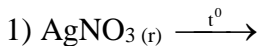
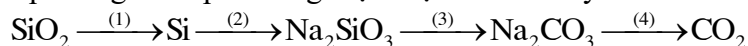
b) Tìm CTPT

Cho : H = 1, C = 12, N = 14, O = 16, Na = 23, Mg = 24, Al = 27, P = 31, S = 32, Cl = 35,5, K = 39, Ca = 40,
Fe = 56, Cu = 64, Zn = 65, Br = 80, Ag = 108, Ba = 137.

ĐỀ 1**Câu 1 (3,0 điểm):** Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):**Câu 2 (2,0 điểm):** Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):**Câu 3 (2,0 điểm):** Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học (nếu có) cho các thí nghiệm sau:a) Cho kim loại đồng vào ống nghiệm chứa axit HNO_3 đặc, nóng.b) Nhỏ vài giọt dung dịch AgNO_3 vào ống nghiệm chứa dung dịch Na_3PO_4 .**Câu 4 (3,0 điểm):** Đốt cháy hoàn toàn 8,8 gam chất hữu cơ X thì thu được 8,96 lít CO_2 (ở đktc) và 7,2 gam H_2O .

a) Thiết lập CTĐGN của X.

b) Xác định CTPT của X, biết khối lượng mol phân tử của X bằng 88 g/mol.

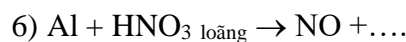
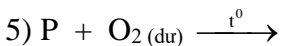
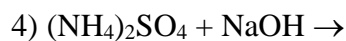
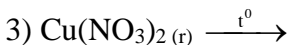
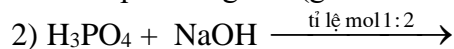
ĐỀ 2**Câu 1 (3,0 điểm):** Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):**Câu 2 (2,0 điểm):** Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):**Câu 3 (2,0 điểm):** Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học (nếu có) cho các thí nghiệm sau:a) Nhỏ vài giọt dung dịch amoniac (NH_3) vào ống nghiệm chứa dung dịch AlCl_3 .b) Cho dung dịch NaOH vào ống nghiệm chứa dung dịch $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4$ và đun nóng.**Câu 4 (3,0 điểm):** Oxi hóa hoàn toàn 5,9 gam chất hữu cơ X thì thu được 13,2 gam CO_2 ; 8,1 gam H_2O và 1,12 lít khí N_2 (ở đktc).

a) Thiết lập CTĐGN của X.

b) Xác định CTPT của X, biết khối lượng mol phân tử của X bằng 59 g/mol.

ĐỀ 3

Câu 1 (3,0 điểm): Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 2 (2,0 điểm): Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 3 (2,0 điểm): Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học (nếu có) cho các thí nghiệm sau:

a) Dẫn khí cacbon đioxit (CO_2) vào ống nghiệm chứa dung dịch nước vôi trong dư.

b) Cho axit HNO_3 vào ống nghiệm chứa đá vôi (CaCO_3).

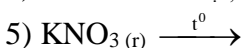
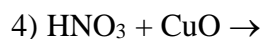
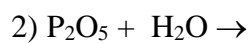
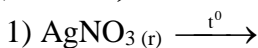
Câu 4 (3,0 điểm): Oxi hóa hoàn toàn 0,6 gam chất hữu cơ A thu 0,88 gam CO_2 và 0,36 gam H_2O .

a) Thiết lập CTĐGN của A.

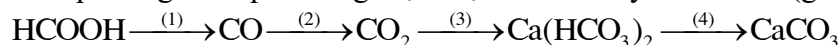
b) Tìm CTPT của A, biết tỉ khối hơi của A so với nitơ bằng 2,15.

ĐỀ 4

Câu 1 (3,0 điểm): Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 2 (2,0 điểm): Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 3 (2,0 điểm): Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học (nếu có) cho các thí nghiệm sau:

a) Cho axit HNO_3 đặc, nóng vào ống nghiệm chứa than (C) nhỏ.

b) Cho kim loại đồng vào ống nghiệm chứa axit HNO_3 đặc, nóng.

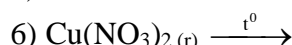
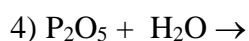
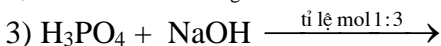
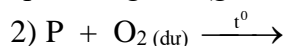
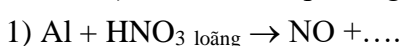
Câu 4 (3,0 điểm): Đốt cháy hoàn toàn 0,3 gam chất hữu cơ A thu được 0,224 lít CO_2 (ở đktc) và 0,18 gam H_2O .

a) Thiết lập CTĐGN của A.

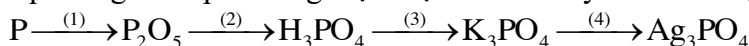
b) Xác định CTPT của A, biết thể tích hơi của 0,3 gam chất A bằng thể tích của 0,16 gam khí oxi (ở cùng điều kiện về nhiệt độ và áp suất).

ĐỀ 5

Câu 1 (3,0 điểm): Hoàn thành phương trình hóa học của các phản ứng sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 2 (2,0 điểm): Viết các phương trình phản ứng thực hiện chuỗi chuyển hóa sau (ghi rõ điều kiện nếu có):



Câu 3 (2,0 điểm): Nêu hiện tượng xảy ra và viết phương trình hóa học (nếu có) cho các thí nghiệm sau:

a) Nhỏ vài giọt dung dịch AgNO_3 vào ống nghiệm chứa dung dịch Na_3PO_4 .

b) Dẫn khí cacbon đioxit (CO_2) vào ống nghiệm chứa dung dịch nước vôi trong dư.

Câu 4 (3,0 điểm): Đốt cháy hoàn toàn 2,46 gam chất hữu cơ A, thu được 5,28 gam CO_2 ; 0,9 gam H_2O và 0,224 lít khí N_2 (ở đktc).

a) Thiết lập CTĐGN của A.

b) Xác định CTPT của A, biết tỉ khối hơi của A so với không khí là 4,24.

Trên con đường thành công không có dấu chân của kẻ lười biếng!