

NỘI DUNG ÔN TẬP, CẤU TRÚC ĐỀ THI LẠI

Năm học 2020-2021

NỘI DUNG ÔN TẬP THI LẠI HÓA 10

I) Giới hạn.

Chương 5. Halogen; Chương 6. Oxi- Lưu huỳnh.

II) Nội dung

ND1) Viết phản ứng, nêu hiện tượng.

- Kim loại (Mg, Zn, Fe, Al) tác dụng với dung dịch HCl, dung dịch H₂SO₄ loãng.
- Đốt H₂S trong O₂ dư;
- Dung dịch H₂S để trong không khí.
- Dẫn khí SO₂ qua dung dịch Br₂.
- Đốt S trong khí oxi.

ND2) Viết phản ứng chứng minh tính chất.

Chất, hợp chất	Tính khử	Tính oxi hóa	Tính khử-Tính oxi hóa
Cl ₂		x	
Br ₂		x	
HCl			x
S			x
H ₂ S	x		
SO ₂			x
H ₂ SO ₄ đặc		x	

ND3). Nhận biết chất : Cho 5 chất trong các chất sau: **SO₃²⁻, SO₄²⁻, S²⁻, NO₃⁻, Cl, bazơ, axit.**

Ví dụ minh họa 1. Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau : K₂SO₄, Na₂SO₃, **KCl**, Na₂S, KNO₃.

Viết phản ứng minh họa.

Ví dụ minh họa 2. Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau : **H₂SO₄**, Na₂SO₄, Ca(NO₃)₂, K₂SO₃, Na₂S. Viết phản ứng minh họa.

Ví dụ minh họa 3. Nhận biết các dung dịch mất nhãn sau : Ba(NO₃)₂, **KOH**, Na₂SO₄, K₂S, Na₂SO₃. Viết phản ứng minh họa.

ND4) Bài tập 1.

- Xác định kim loại.

Kim loại tác dụng với HCl, H₂SO₄ loãng, H₂SO₄ đặc nóng.

2) SO₂ tác dụng với dung dịch NaOH. (xác định sản phẩm, tính khối lượng muối).

ND5) Bài tập 2. Cho 1 trong 3 dạng.

1) Hỗn hợp 2 kim loại tác dụng dung dịch HCl; H₂SO₄ loãng.

2) Hỗn hợp 2 chất (1 kim loại + 1 oxit kim loại) tác dụng dung dịch HCl; H₂SO₄ loãng.

3) **Hỗn hợp 2 kim loại tác dụng dung dịch H₂SO₄ đặc nóng.**

Yêu cầu:

a) Tính % khối lượng mỗi chất trong hỗn hợp.

b) Tính khối lượng muối thu được; Tính C_M; C%, V_{dd} ...của axit.

c) Cho dung dịch muối thu được tác dụng với BaCl₂, Ba(NO₃)₂, bazơ.....

III) Cấu trúc đề thi.

Câu 1(1,0 điểm) ND1

Câu 2 (2,0 điểm) ND2

Câu 3 (2,0 điểm) ND3

Câu 4 (2,0 điểm) ND4

Câu 5 (3,0 điểm) ND5

NỘI DUNG ÔN TẬP THI LẠI HÓA 11.

I) Giới hạn.

Ankan, anken, ankin, ancol, phenol, anđehit, axit cacboxylic.

II) Nội dung.

ND1) Gọi tên- Viết công thức cấu tạo (Danh pháp IUPAC của : Ankan, anken, ankin, ancol no đơn mạch hở, anđehit no đơn mạch hở, axit cacboxylic no đơn mạch hở)

1) Cho 2 công thức cấu tạo, yêu cầu gọi tên.

2) Cho 2 tên, yêu cầu viết công thức cấu tạo.

ND2) Viết phản ứng theo sơ đồ. Cho trong mỗi liên hệ các chất sau: Ankan, anken, ankin, ancol, anđehit, axit cacboxylic. (*ancol, anđehit, axit cacboxylic là hợp chất no, đơn chức, mạch hở*).

ND3) Nhận biết chất. Nhận biết 5 chất trong các chất sau: Glixerol, etilenglicol, phenol, ancol, anđehit, axit cacboxylic. (*ancol, anđehit, axit cacboxylic là hợp chất no, đơn chức, mạch hở*)

ND4) Tìm công thức phân tử.

1) Tìm công thức phân tử của Ankan, anken, ankin, ancol, anđehit, axit cacboxylic)

Dựa vào phản ứng đốt cháy.

2) Tìm công thức phân tử của anken, ankin.

Dựa vào phản ứng với H₂, Br₂.

ND5) Cho hỗn hợp 2 ancol đơn chức, no, mạch hở, đồng đẳng kế tiếp; 2 axit cacboxylic đơn chức, no, mạch hở, đồng đẳng kế tiếp tác dụng với Na, K.

- 1) Tìm công thức phân tử.
- 2) Tính % khối lượng mỗi chất.

III) Cấu trúc đề thi.

Câu 1(2,0 điểm) ND1

Câu 2 (2,0 điểm) ND2

Câu 3 (2,0 điểm) ND3

Câu 4 (2,0 điểm) ND4

Câu 5 (2,0 điểm) ND5

Duyệt của BGH

TPHCM, ngày 20 tháng 05 năm 2021

TTCM