

Thời gian 45 phút không kể thời gian giao bài

Đề thi giữa học kì 1 lớp 9 - Đề số 1

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM KHÁCH QUAN (4đ)

Chọn đáp án đúng nhất trong các câu hỏi dưới đây (0,25đ)

Câu 1. Dãy chất nào sau đây gồm các oxit tác dụng được với dung dịch NaOH?

- A. BaO, Na₂O, SO₂
- B. Fe₂O₃, BaO, ZnO
- C. CO₂, SO₂, P₂O₅
- D. ZnO, CaO, N₂O₅

Câu 2. Dùng chất nào sau đây để phân biệt được 2 chất bột Na₂CO₃ và Na₂SO₄

- A. H₂O
- B. dung dịch HCl
- C. dung dịch NaCl
- D. CO₂

Câu 3. Oxit bazơ nào sau đây được dùng để làm khô nhiều nhất?

- A. CuO
- B. Fe₂O₃
- C. CaO
- D. Na₂O

Câu 4. Phản ứng giữa hai chất nào sau đây dùng để điều chế khí lưu huỳnh đioxit trong phòng thí nghiệm?

- A. Na₂SO₃ và H₂SO₄
- B. Na₂SO₃ và Ca(OH)₂
- C. S và O₂ (đốt S)
- D. FeS₂ và O₂ (đốt quặng pirit sắt)

Câu 5. Cặp chất nào sau đây không thể cùng tồn tại trong một dung dịch?

- A. HCl, KCl
- B. K₂SO₄ và AgNO₃
- C. H₂SO₄ và BaO
- D. NaNO₃ và H₂SO₄

Câu 6. Kim loại X tác dụng với HCl loãng giải phóng khí Hidro. Dẫn toàn bộ lượng khí H_2 trên qua ống nghiệm chứa oxit, nung nóng thu được kim loại Y. Hai chất X, Y lần lượt là:

- A. Ca và Al
- B. Mg và Fe
- C. Na và Mg
- D. Al và Cu

Câu 7. Dãy chất nào sau đây gồm bazơ bị nhiệt phân hủy là?

- A. $Fe(OH)_3$, $Ca(OH)_2$, KOH, $Cu(OH)_2$
- B. NaOH, $Fe(OH)_2$, $Ba(OH)_2$, $Mg(OH)_2$
- C. NaOH, $Ba(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Al(OH)_3$
- D. $Fe(OH)_3$, $Cu(OH)_2$, $Mg(OH)_2$, $Zn(OH)_2$

Câu 8. Dẫn từ từ 1,12 lít CO_2 (đktc) vào 200 ml dung dịch NaOH 0,2M. Sau phản ứng thu được muối

- A. Na_2CO_3
- B. Na_2CO_3 và $NaHCO_3$
- C. $NaHCO_3$
- D. $NaHCO_3$, CO_2

Câu 9. Cặp chất khi phản ứng tạo ra chất khí là.

- A. Na_2CO_3 và HCl
- B. $AgNO_3$ và $BaCl_2$
- C. K_2SO_4 và $BaCl_2$
- D. NaOH và $Fe(NO_3)_3$

Câu 10. Để làm sạch khí N_2 từ hỗn hợp khí gồm N_2 , SO_2 , có thể dùng dung dịch nào sau đây?

- A. H_2SO_4
- B. $Ca(OH)_2$
- C. $NaHSO_3$
- D. $CaCl_2$

Câu 11. Dãy gồm các chất phản ứng được với H_2SO_4 đặc nóng

- A. Ag, $Mg(OH)_2$, CaO và Na_2CO_3

B. Fe, Cu(OH)₂, CO₂ và Na₂SO₄

C. Ag, CO₂, P₂O₅ và Na₂SO₄

D. Au, Mg(OH)₂, P₂O₅ và S

Câu 12. Cho 9,75 gam Kẽm tác dụng với dung dịch H₂SO₄ loãng dư. Thể tích khí Hidro thoát ra (Đktc) là bao nhiêu lít?

A. 2,24 lít

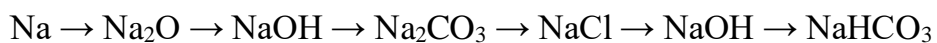
B. 4,48 lít

C. 1,12 lít

D. 3,36 lít

II. TỰ LUẬN (6đ)

Câu 1. (2đ). Hoàn thành chuỗi phản ứng hóa học sau và ghi rõ điều kiện (nếu có)



Câu 2. (2đ) Có 4 lọ mất mát nhãn, đựng trong lọ riêng biệt là dung dịch không màu: HCl, Na₂CO₃, CaCl₂, AgNO₃. Chỉ được dùng quì tím, hãy nhận biết các dung dịch trên. Viết các phương trình hóa học xảy ra.

Câu 3. (2đ) Dung dịch X chứa 9,4 gam K₂O và 190,6 gam nước. Cho X vào 200g dung dịch CuSO₄ 16% thu được m gam kết tủa .

a. Tính nồng độ phần trăm của X.

b. Tính m.

c. Tính lượng dung dịch HCl 2M cần dùng để hòa tan hết m gam kết tủa sau khi đã nung thành chất rắn đen.

.....**HẾT**.....