

TRƯỜNG THPT YÊN HÒA
BỘ MÔN: HÓA HỌC

ĐỀ THI HỌC KÌ I NĂM HỌC 2018-2019
MÔN: HÓA HỌC LỚP: 11 CƠ BẢN A

Thời gian làm bài 45 phút
(Đề thi gồm 2 trang)

Họ tên học sinh:

Số báo danh:

MÃ ĐỀ: 111

I. PHẦN TRẮC NGHIỆM (4 điểm)

Câu 1. Thành phần chính của quặng photphorit là:

- A. $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$.
- B. $\text{NH}_4\text{H}_2\text{PO}_4$.
- C. $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$.
- D. CaHPO_4 .

Câu 2. Nguyên liệu chính của đồ gốm Bát Tràng là cao lanh (đất sét trắng), thành phần chính của cao lanh là:

- A. CaO và Al_2O_3
- B. Fe_2O_3 và SiO_2
- C. Al_2O_3 và SiO_2
- D. CaO và SiO_2

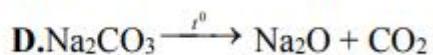
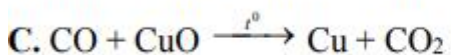
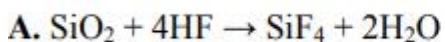
Câu 3. Hợp chất nào của nitơ không được tạo ra khi cho HNO_3 tác dụng với kim loại:

- A. N_2O
- B. NO
- C. NH_3
- D. NO_2

Câu 4. Cho từ từ dung dịch HCl vào dung dịch Na_2CO_3 , hiện tượng quan sát được là:

- A. Có kết tủa trắng xuất hiện ngay
- B. Sau một lúc bọt khí mới xuất hiện
- C. Không có hiện tượng gì
- D. Bọt khí xuất hiện ngay

Câu 5. Trong các phản ứng sau phản ứng sai là:



Câu 6. Trong các phát biểu sau:

a, Ở điều kiện thường nitơ hoạt động hóa học mạnh.

b, Photpho trắng hoạt động hơn photpho đỏ.

c, HNO_3 phản ứng được với tất cả các kim loại.

d, Nitơ không duy trì sự hô hấp vì nitơ là khí độc.

e, Muối amoni phản ứng với dung dịch kiềm đặc, nóng giải phóng khí ammoniac.

Các phát biểu sai là:

A. b, d, e.

B. a, b, c

C. a, c, d

D. b,c d

Câu 7. Cho V ml CO_2 (đkc) hấp thụ vào 125 ml dung dịch Ca(OH)_2 0,2M thu được 1,5g kết tủa. Giá trị của V là:

A. 336 và 448

B. 336

C. 336 và 784

D. 448

Câu 8. Cho 16,8g kim loại Mg tác dụng hết với HNO_3 thu được dung dịch B có 111,6 g muối và V lít NO (đkc). Giá trị của V là:

A. 6,72

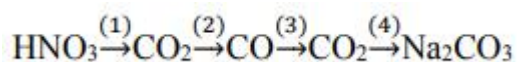
B. 4,48

C. 10,45

D. 2,24

II. PHẦN TỰ LUẬN (6 điểm)

Câu 1 (2,0 điểm). Hoàn thành các phương trình phản ứng hóa học theo sơ đồ sau:



Câu 2 (1,5 điểm). Nêu hiện tượng xảy ra, viết phương trình phản ứng khi:

a, Cho miếng đồng nhỏ vào dung dịch axit nitric đặc, sau đó cho thêm nước vào?

b, Đốt cháy thanh magie rồi đưa nhanh vào bình chứa khí cacbonic?

Câu 3 (2,5 điểm). Hòa tan 17,4gam hỗn hợp X gồm Al_2O_3 và Mg vào dung dịch HNO_3 2M, vừa đủ, thu được dung dịch Y và 4,48 lít (đktc) khí NO (sản phẩm khử duy nhất).

a, Tính phần trăm khối lượng của mỗi chất trong hỗn hợp X?

b, Tính thể tích dung dịch HNO_3 đã dùng?

c, Cô cạn toàn bộ dung dịch Y rồi đem nhiệt phân tới khối lượng không đổi. Tính khối lượng chất rắn Z thu được? (giả thiết phản ứng xảy ra hoàn toàn).

Xem thêm các bài tiếp theo tại: <https://vndoc.com/hoa-hoc-lop-11>