

Hóa học 11 Bài 9: Axit nitric và muối nitrat

Câu 1: Trong phòng thí nghiệm người ta điều chế HNO_3 từ

- A. NH_3 và O_2
- B. NaNO_2 và H_2SO_4 đặc.
- C. NaNO_3 và H_2SO_4 đặc.
- D. NaNO_2 và HCl đặc.

Câu 2: Trong các phản ứng sau, phản ứng nào HNO_3 không đóng vai trò chất oxi hóa?

- A. $\text{ZnS} + \text{HNO}_3$ (đặc nóng)
- B. $\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{HNO}_3$ (đặc nóng)
- C. $\text{FeSO}_4 + \text{HNO}_3$ (loãng)
- D. $\text{Cu} + \text{HNO}_3$ (đặc nóng)

Câu 3: Chỉ sử dụng dung dịch HNO_3 loãng, có thể nhận biết được bao nhiêu chất rắn riêng biệt sau: MgCO_3 , Fe_3O_4 , CuO , Al_2O_3 ?

- A. 1. B. 2. C. 3. D. 4.

Câu 4: HNO_3 phản ứng với tất cả các chất trong nhóm nào sau đây?

- A. NH_3 , Al_2O_3 , Cu_2S , BaSO_4 .
- B. $\text{Cu}(\text{OH})_2$, BaCO_3 , Au , Fe_2O_3 .
- C. CuS , Pt , SO_2 , Ag .
- D. $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$, S , NH_4HCO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$.

Câu 5: Khi nhiệt phân, nhóm các muối nitrat cho sản phẩm kim loại, khí NO_2 , O_2 là

- A. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$.
- B. $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3 .
- C. $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3 , LiNO_3 .
- D. $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, AgNO_3 .

Câu 6: Nhiệt phân hoàn toàn $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$ trong không khí thu được sản phẩm gồm

- A. FeO , NO_2 , O_2 .
- B. Fe_2O_3 , NO_2 .
- C. Fe , NO_2 , O_2 .
- D. Fe_2O_3 , NO_2 , O_2 .

Câu 7: Nhận định nào sau đây là sai?

- A. HNO_3 phản ứng với tất cả bazơ.
- B. HNO_3 (loãng, đặc, nóng) phản ứng với hầu hết kim loại trừ Au , Pt .
- C. Tất cả các muối amoni khi nhiệt phân đều tạo khí amoniac.
- D. Hỗn hợp muối nitrat và hợp chất hữu cơ nóng chảy có thể bốc cháy.

Câu 8: Có các mệnh đề sau:

- (1) Các muối nitrat đều tan trong nước và đều là chất điện li mạnh.
- (2) Ion NO có tính oxi hóa trong môi trường axit.
- (3) Khi nhiệt phân muối nitrat rắn ta đều thu được khí NO_2

(4) Hầu hết muối nitrat đều bền nhiệt.

Trong các mệnh đề trên, những mệnh đề đúng là

A. (1) và (3).

B. (2) và (4).

C. (2) và (3).

D. (1) và (2).

Câu 9: Để điều chế 5 lít dung dịch HNO_3 21% ($D = 1,2\text{g/ml}$) bằng phương pháp oxi hóa NH_3 với hiệu suất toàn quá trình là 80%, thể tích khí NH_3 (đktc) tối thiểu cần dùng là

A. 336 lít.

B. 560 lít.

C. 672 lít.

D. 448 lít.

Câu 10: Cho 11,6 gam muối FeCO_3 tác dụng vừa đủ với dung dịch HNO_3 được hỗn hợp khí CO_2 , NO và dung dịch X. Khi thêm dung dịch HCl (dư) vào dung dịch X, thì dung dịch thu được hòa tan tối đa bao nhiêu bột đồng kim loại, biết rằng có khí NO bay ra?

A. 14,4 gam.

B. 7,2 gam.

C. 16 gam.

D. 32 gam.

Đáp án Câu hỏi [trắc nghiệm Hóa học 11](#)

1. C	2. B	3. D	4. D	5. D
6. D	7. C	8. D	9. B	10. D

.....

Xem thêm tài liệu tại đây: <https://vndoc.com/tai-lieu-hoc-tap-lop-11>



vndoc