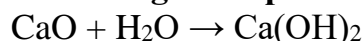


1. Phương trình phản ứng CaO ra Ca(OH)_2



Oxit bazo tác dụng với nước tạo ra bazo, làm đổi màu quỳ tím thành xanh. Đây cũng là 1 trong những tính chất quan trọng để nhận biết oxit bazo tan

2. Điều kiện phản ứng xảy ra giữa CaO và H_2O

Nhiệt độ thường

3. Bài tập vận dụng

Câu 1. Oxit nào sau đây tan được trong nước tạo thành dung dịch làm quỳ hóa xanh.

- A. CO_2
- B. FeO
- C. CaO
- D. N_2O_5

Lời giải:

Đáp án: C

Câu 2. Oxit bazo nào sau đây được dùng để làm khô nhiều nhất?

- A. FeO
- B. CuO
- C. CaO
- D. MgO

Lời giải:

Đáp án: C

Câu 3. Để làm sạch khí O_2 từ hỗn hợp khí gồm CO_2 và O_2 , có thể dùng chất nào dưới đây?

- A. H_2SO_4
- B. $\text{Ca(NO}_3)_2$
- C. Ca(OH)_2
- D. NaHSO_3

Lời giải:

Đáp án: C

Câu 4. Canxi oxit (vôi sống) được dùng để khử chua đất trồng trọt, xử lí nước thải của nhiều nhà máy hóa chất,... Đó là do tính chất nào dưới đây

- A. CaO tác dụng với H_2O tạo thành dung dịch bazo
- B. CaO tác dụng với axit có trong đất, trong nước thải
- C. CaO tác dụng với CO_2
- D. CaO là chất rắn dễ hút ẩm

Lời giải:

Đáp án: **B**

Câu 5. Để khử chua cho đất người ta thường sử dụng chất nào sau đây:

- A. Muối ăn
- B. thạch cao
- C. phèn chua
- D. vôi sống

Lời giải:

Đáp án: **D**

Giải thích:

Để khử chua cho đất người ta thường sử dụng vôi sống. Vì vôi có tính kiềm sẽ trung hòa axit trong đất.

Câu 6. Nội dung nào sau đây về canxi hiđroxit là không đúng ?

- A. Canxi hiđroxit còn gọi là vôi tôi, là chất rắn màu trắng, tan rất nhiều trong nước.
- B. Nước vôi trong là dung dịch $Ca(OH)_2$.
- C. Canxi hiđroxit được sử dụng trong 1 số ngành công nghiệp như: sản xuất amoniac, clorua vôi, vật liệu xây dựng,...
- D. Canxi hiđroxit là một bazơ mạnh.

Lời giải:

Đáp án: **A**

Câu 7. Dẫn từ từ CO_2 đến dư vào dung dịch $Ca(OH)_2$, hiện tượng quan sát được là

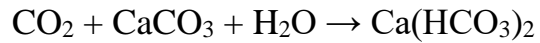
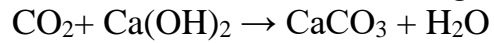
- A. có kết tủa, lượng kết tủa tăng dần, kết tủa không tan
- B. không có hiện tượng gì trong suốt quá trình thực hiện
- C. lúc đầu không thấy hiện tượng, sau đó có kết tủa xuất hiện
- D. có kết tủa, lượng kết tủa tăng dần, sau đó kết tủa tan

Lời giải:

Đáp án: **D**

Giải thích:

Dẫn từ từ CO_2 đến dư vào dung dịch Ca(OH)_2 xảy ra phản ứng:



Hiện tượng quan sát được: Dung dịch xuất hiện kết tủa trắng tăng dần đến cực đại, sau đó kết tủa tan dần đến hết.

Câu 8. Dãy nào sau đây gồm các chất đều là oxit bazơ?

A. Al_2O_3 , CaO , MgO , Na_2O , CO .

B. SO_2 , CO_2 , CO , P_2O_5 .

C. MgO , NaOH , H_2O , Al_2O_3 .

D. FeO , CaO , MgO , Na_2O .

Lời giải:

Đáp án: **D**

Xem thêm các phương trình phản ứng hóa học khác: