

Câu 8: CuO tác dụng với dung dịch H_2SO_4 tạo thành:

- A. Dung dịch không màu.
- B. Dung dịch có màu lục nhạt.
- C. Dung dịch có màu xanh lam.
- D. Dung dịch có màu vàng nâu.

Câu 9: Cặp chất tác dụng với nhau tạo thành muối và nước:

- A. Mg và dung dịch H_2SO_4
- B. MgO và dung dịch H_2SO_4
- C. $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$ và NaOH
- D. MgCl_2 và NaCl

Câu 10: Cặp chất tác dụng với nhau tạo thành sản phẩm có chất khí:

- A. Bari oxit và H_2SO_4 loãng
- B. $\text{Ba}(\text{OH})_2$ và H_2SO_4 loãng
- C. BaCO_3 và H_2SO_4 loãng
- D. BaCl_2 và H_2SO_4 loãng

Câu 11: Zn tác dụng với dung dịch HCl sinh ra:

- A. Dung dịch có màu xanh lam và chất khí màu nâu.
- B. Dung dịch không màu và chất khí có mùi hắc.
- C. Dung dịch có màu vàng nâu và chất khí không màu
- D. Dung dịch không màu và chất khí cháy được trong không khí.

Câu 12: Chất phản ứng được với dung dịch HCl tạo ra một chất khí có mùi hắc, nặng hơn không khí và làm đục nước vôi trong:

- A. Zn
- B. Na_2SO_3
- C. FeS
- D. Na_2CO_3

Câu 13: Nhóm chất tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng sinh ra chất kết tủa màu trắng:

- A. ZnO, BaCl_2
- B. CuO, BaCl_2
- C. BaCl_2 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$
- D. $\text{Ba}(\text{OH})_2$, ZnO

Câu 14: MgCO_3 tác dụng với dung dịch HCl sinh ra:

- A. Chất khí cháy được trong không khí
- B. Chất khí làm vẩn đục nước vôi trong.
- C. Chất khí duy trì sự cháy và sự sống.
- D. Chất khí không tan trong nước.

Câu 15: Dãy chất tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng tạo thành dung dịch có màu xanh lam:

A. CuO , MgCO_3

B. Cu , CuO

C. $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$, Cu

D. CuO , $\text{Cu}(\text{OH})_2$