

BÀI TẬP TRẮC NGHIỆM: AXIT

Câu 1. Kim loại X tác dụng với HCl sinh ra khí hiđro. Dẫn khí hiđro qua oxit của kim loại Y đun nóng thì thu được kim loại Y. Hai kim loại X và Y lần lượt là:

- A. Cu , Ca B. Pb , Cu . C. Pb , Ca D. Ag , Cu

Câu 2. Cho một mẫu giấy quỳ tím vào dung dịch NaOH. Thêm từ từ dung dịch HCl vào cho đến dư ta thấy màu giấy quỳ

- A. Màu đỏ không thay đổi B. Màu đỏ chuyển dần sang xanh.
C. Màu xanh không thay đổi D. Màu xanh chuyển dần sang đỏ.

Câu 3. Giấy quỳ tím chuyển sang màu đỏ khi nhúng vào dung dịch được tạo thành từ

- A. 0,5 mol H_2SO_4 và 1,5 mol NaOH B. 1 mol HCl và 1 mol KOH
C. 1,5 mol $\text{Ca}(\text{OH})_2$ và 1,5 mol HCl D. 1 mol H_2SO_4 và 1,7 mol NaOH

Câu 4. Dãy gồm các kim loại tác dụng được với dung dịch H_2SO_4 loãng là

- A. Fe, Cu, Mg. B. Zn, Fe, Au
C. Zn, Fe, Al. D. Fe, Zn, Ag

Câu 5. Dãy oxit tác dụng với dung dịch H_2SO_4 loãng là

- A. MgO, Fe_2O_3 , SO_2 , CuO. B. Fe_2O_3 , MgO, P_2O_5 , K_2O .
C. MgO, Fe_2O_3 , CuO, K_2O . D. MgO, Fe_2O_3 , SO_2 , P_2O_5 .

Câu 6. 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 7. Cặp chất tác dụng với nhau tạo thành muối và nước

- A. Magie và dung dịch axit sunfuric B. Magie oxit và dung dịch axit sunfuric
C. Magie nitrat và natri hidroxit D. Magie clorua và natri clorua

Câu 8. Cặp chất tác dụng với nhau tạo thành sản phẩm có chất khí

- A. Bari oxit và axit sunfuric loãng B. Bari hiđroxit và axit sunfuric loãng

C. Bari cacbonat và axit sunfuric loãng D Bari clorua và axit sunfuric loãng

Câu 9. 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 10. Dãy nào chứa chất **không** tác dụng được với dung dịch H_2SO_4 loãng là

A. Zn , ZnO , $\text{Zn}(\text{OH})_2$.

B. Ba , BaO , BaCl_2

C. Cu , CuO , CuCl_2

D. MgO , MgCO_3 , $\text{Mg}(\text{OH})_2$.

Câu 11. Dãy các chất **không** tác dụng được với dung dịch HCl là

A. Al , Fe , Pb .

B. Al_2O_3 , Fe_2O_3 , Na_2O .

C. $\text{Al}(\text{OH})_3$, $\text{Fe}(\text{OH})_3$, $\text{Cu}(\text{OH})_2$.

D. BaCl_2 , Na_2SO_4 , CuSO_4 .

Câu 12. Chất tác dụng với dung dịch HCl tạo thành chất khí nhẹ hơn không khí là:

A. Mg

B. CaCO_3

C. MgCO_3

D. Na_2SO_3

Câu 13. Kẽm tác dụng với dung dịch axit clohidric 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 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. 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

