

NỘI DUNG PHỤ ĐẠO HỌC SINH YẾU

CHỦ ĐỀ BASE - Hóa học 9

Câu 1: Thuốc thử để nhận biết dung dịch Ca(OH)_2 là:

- A. Na_2CO_3 B. KCl C. NaOH D. NaNO_3

Câu 2: Dung dịch có độ base mạnh nhất trong các dung dịch có giá trị pH sau:

- A. pH = 8 B. pH = 12 C. pH = 10 D. pH = 14

Câu 3: Nhóm các dung dịch có pH > 7 là:

- A. HCl , NaOH B. H_2SO_4 , HNO_3
C. NaOH , Ca(OH)_2 D. BaCl_2 , NaNO_3

Câu 4: Để phân biệt hai dung dịch NaOH và Ba(OH)_2 đựng trong hai lọ mất nhãn ta dùng thuốc thử:

- A. Quỳ tím B. HCl C. NaCl D. H_2SO_4

Câu 5: NaOH có tính chất vật lý nào sau đây ?

- A. NaOH là chất rắn không màu, ít tan trong nước
B. NaOH là chất rắn không màu, hút ẩm mạnh, tan nhiều trong nước và tỏa nhiệt
C. NaOH là chất rắn không màu, hút ẩm mạnh và không tỏa nhiệt
D. NaOH là chất rắn không màu, không tan trong nước, không tỏa nhiệt.

Câu 6: Dung dịch Ca(OH)_2 và dung dịch NaOH có những tính chất hóa học của bazơ tan vì:

- A. Làm đổi màu chất chỉ thị, tác dụng với acidic oxide.
B. Làm đổi màu chất chỉ thị, tác dụng với acid.
C. Làm đổi màu chất chỉ thị, tác dụng với acidic oxide và acid.
D. Tác dụng với acidic oxide và acid.

Câu 7: Cặp chất **không** thể tồn tại trong một dung dịch (tác dụng được với nhau) là:

- A. Ca(OH)_2 , Na_2CO_3 B. Ca(OH)_2 , NaCl
C. Ca(OH)_2 , NaNO_3 D. NaOH , KNO_3

Câu 8: Nếu rót 200 ml dung dịch NaOH 1M vào ống nghiệm đựng 100 ml dung dịch H_2SO_4 1M thì dung dịch tạo thành sau phản ứng sẽ:

- A. Làm quỳ tím chuyển đỏ
B. Làm quỳ tím chuyển xanh
C. Làm dung dịch phenolphthalein không màu chuyển đỏ.
D. Không làm thay đổi màu quỳ tím.

Câu 9: Dung dịch NaOH và dung dịch KOH **không** có tính chất nào sau đây?

- A. Làm đổi màu quỳ tím và phenophtalein
- B. Bị nhiệt phân hủy khi đun nóng tạo thành basic oxide và nước.
- C. Tác dụng với acidic oxide tạo thành muối và nước
- D. Tác dụng với acid tạo thành muối và nước

Câu 10: Cặp oxide phản ứng với nước ở nhiệt độ thường tạo thành dung dịch base là:

- A. K_2O , Fe_2O_3 . B. Al_2O_3 , CuO . C. Na_2O , K_2O . D. ZnO , MgO .