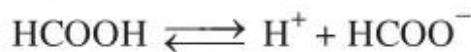


BÀI 4. SỰ ĐIỆN LI CỦA NƯỚC. pH. CHẤT CHỈ THỊ AXIT - BAZO

- 1.24 Tích số ion của nước sẽ tăng lên khi tăng
A. áp suất.
B. nhiệt độ.
C. nồng độ ion hidro.
D. nồng độ ion hidroxit.
- 1.25 pH của dung dịch CH_3COOH 0,1 mol/l phải
A. nhỏ hơn 1.
B. lớn hơn 1 nhưng nhỏ hơn 7.
C. bằng 7.
D. lớn hơn 7.
- 1.26 Cho 10 ml dung dịch HCl có pH = 3. Thêm vào đó x ml nước cất và khuấy đều, thu được dung dịch có pH = 4. Hỏi x bằng bao nhiêu (trong các số dưới đây) ?
A. 10 ml ; B. 90 ml ; C. 100 ml ; D. 40 ml.
- 1.27 Một dung dịch axit sunfuric có pH = 2.
1. Tính nồng độ mol của axit sunfuric trong dung dịch đó. Biết rằng ở nồng độ này, sự phân li của H_2SO_4 thành ion được coi là hoàn toàn.
2. Tính nồng độ mol của ion OH^- trong dung dịch đó.
- 1.28 Dung dịch axit fomic HCOOH 0,092% có khối lượng riêng xấp xỉ 1 g/ml. Axit fomic điện li như sau :



Độ điện li của axit fomic trong dung dịch đó là 5%. Tính pH của dung dịch.

- 1.29* Trong Hoá học, người ta thường dùng giá trị tích số ion của nước ($K_{\text{H}_2\text{O}}$) ở 25°C (1.10^{-14}). Nhưng trong nghiên cứu y học, giá trị của $K_{\text{H}_2\text{O}}$ ở 37°C (nhiệt độ cơ thể) được sử dụng thuận tiện hơn. Giá trị đó là $2,5.10^{-14}$. Hãy tính pH của nước tinh khiết ở 37°C .

- 1.30 Cho m gam natri vào nước, ta thu được 1,5 lít dung dịch có pH = 13. Tính m.