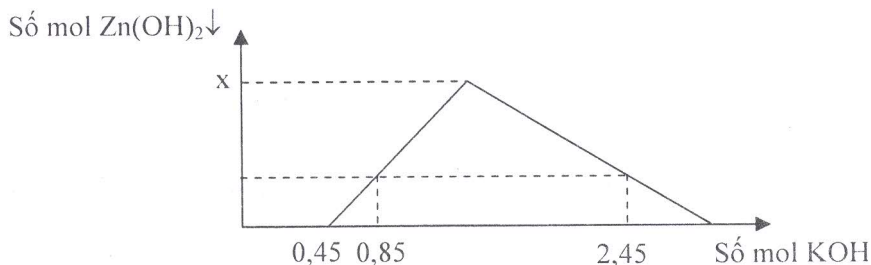


Câu 50. Nhỏ từ từ đến dư KOH vào dung dịch hỗn hợp gồm a mol HCl và x mol ZnSO_4 ta quan sát hiện tượng theo đồ thị hình bên (số liệu tính theo đơn vị mol). Giá trị của x (mol) là



- A. 0,5. B. 0,6. C. 0,7. D. 0,65.

ĐỀ SỐ 6

Cho biết nguyên tử khối (theo u) của các nguyên tố là: H = 1; C = 12; N = 14; O = 16; Mg = 24; Al = 27; S = 32; Cl = 35,5; Fe = 56; Zn = 65; Ag = 108; Ba = 137;.

Câu 1. Hoà tan 5,6 gam Fe bằng dung dịch HNO_3 loãng (dư), sinh ra V lít khí NO (sản phẩm khử duy nhất, ở đktc). Giá trị của V là

- A. 4,48. B. 3,36. C. 2,24. D. 6,72.

Câu 2. Phản ứng hoá học nào sau đây **không** xảy ra ?

- A. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH} + \text{CH}_3\text{COOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COOC}_6\text{H}_5 + \text{H}_2\text{O}$
 B. $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$
 C. $2\text{CH}_3\text{COOH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2$
 D. $2\text{C}_2\text{H}_5\text{OH} + 2\text{Na} \rightarrow 2\text{C}_2\text{H}_5\text{ONa} + \text{H}_2$

Câu 3. Chất phản ứng được với dung dịch HCl là

- A. HCOOH . B. $\text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2$ (anilin). C. $\text{C}_6\text{H}_5\text{OH}$ (phenol). D. CH_3COOH .

Câu 4. Cho các chất: dung dịch saccarozơ, glixerol, ancol etylic, axit axetic, natri axetat. Số chất phản ứng được với $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ở điều kiện thường là

- A. 2. B. 4. C. 1. D. 3.

Câu 5. Cho 1,37 gam kim loại kiềm thổ M phản ứng với nước (dư), thu được 0,01 mol khí H_2 . Kim loại M là

- A. Mg. B. Ca. C. Ba. D. Sr.