

2K5 XPS – NÂNG CAO

Thứ 6, ngày 5 - 8 - 2022

BÀI TOÁN ĐIỆN PHÂN – PHẦN 4

NAP 1: [Tốt nghiệp 2022] Điện phân dung dịch chứa x mol CuSO₄, y mol H₂SO₄ và z mol NaCl (với điện cực trơ, có màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân là 100%). Lượng khí sinh ra từ quá trình điện phân và khối lượng Al₂O₃ bị hòa tan tối đa trong dung dịch sau điện phân ứng với mỗi thí nghiệm được cho ở bảng dưới đây:

	Thí nghiệm 1	Thí nghiệm 2	Thí nghiệm 3
Thời gian điện phân (giây)	t	2t	3t
Lượng khí sinh ra từ bình điện phân (mol)	0,40	1,10	1,75
Khối lượng Al₂O₃ bị hòa tan tối đa (gam)	10,2	0	10,2

Biết : tại catot ion Cu²⁺ điện phân hết thành Cu trước khi ion H⁺ điện phân tạo thành khí H₂; cường độ dòng điện bằng nhau và không đổi trong các thí nghiệm trên.

Tổng giá trị (x + y + z) bằng:

A. 2,4.

B. 2,6.

C. 1,8.

D. 2,0.

NAP 2: Tiến hành điện phân dung dịch gồm CuSO₄ và NaCl bằng điện cực trơ, màng ngăn xốp với cường độ dòng điện không đổi, kết quả thí nghiệm ghi theo bảng sau:

Thời	gian	Khối lượng catot	Anot	Khối lượng dung dịch giảm
(s)		tăng		
3088		m (gam)	Thu được khí Cl2 duy nhất	10,80 (gam)
6176		2m (gam)	Khí thoát ra	18,30 (gam)
t		2,5m(gam)	Khí thoát ra	22,22 (gam)

Giá trị của t là

A. 9299 giây.

B. 9264 giây.

C. 9878 giây.

D. 9685 giây.

NAP 3: Tiến hành điện phân dung dịch E chứa CuSO₄ và NaCl bằng điện cực trơ, màng ngăn xốp với cường độ dòng điện không đổi. Quá trình điện phân được ghi nhận theo bảng sau:

Thời gian điện phân	Khối lượng catot tăng	Khí thoát ra ở hai cực	Khối lượng dung dịch
(giây)	(gam)		giảm (gam)
t	m	Hai đơn chất khí	x
2t	2m	Hai đơn chất khí	(x + 9,6)
3t	2m	Ba đơn chất khí	(1,5x + 4,76)

Biết các khí sinh ra không tan trong dung dịch và hiệu suất quá trình điện phân đạt 100%. Tỷ lệ số mol CuSO₄ : NaCl tương ứng là

A. 2:1.

B. 2 : 3.

C. 3 : 2.

D. 1 : 2.

NAP 4: Điện phân dung dịch X chứa a mol CuSO₄ và 0,2 mol KCl (điện cực trơ, màng ngăn xốp, cường độ dòng điện không đổi, hiệu suất điện phân 100%). Thể tích khí thu được trong quá trình điện phân (ở cả hai điện cực) phụ thuộc vào thời gian điện phân được ghi ở bảng sau:

Thời gian điện phân (giây)	t	2t	3t
Thể tích khí đo ở đktc (lít)	1,344	2,464	4,032

Giá trị của a là

A. 0,14.

B. 0,13.

C. 0,12.

D. 0,15.

NAP 5: Điện phân dung dịch chứa đồng thời NaCl và CuSO₄ (điện cực trơ, màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân 100%, bỏ qua sự hòa tan của các khí trong nước và sự bay hơi của nước) với cường độ dòng điện không đổi. Kết quả của thí nghiệm được ghi ở bảng sau:

Thời gian điện phân (s)	Khối lượng	Khí thoát ra ở	Khối lượng dung	
	catot tăng (g)	anot	dịch giảm (g)	
1930	m	Một khí duy nhất	6,75	
5790	3m	Hỗn hợp khí	18,6	
t	3,2m	Hỗn hợp khí	19,58	

Giá trị của t là

A. 10615.

B. 6562.

C. 11580.

D. 6176.

NAP 6: Điện phân dung dịch chứa đồng thời NaCl và CuSO₄ (điện cực trơ, màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân 100%, bỏ qua sự hòa tan của các khí trong nước và sự bay hơi của nước) với cường độ dòng điện không đổi. Kết quả của thí nghiệm được ghi ở bảng sau:

Thời	gian	điện	Khối	lượng	catot	Khí thoát ra ở anot	Khối	lượng	dung
phân ((giây)	giây) tăng (gam)			dịch giảm (gam)				
1930			m			Một khí duy nhất	6,75		
5790			3m			Hỗn hợp khí	18,6		
t			3,4m			Hỗn hợp khí	20,38		

Giá trị của t là:

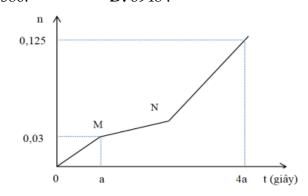
A. 10615.

B. 6562.

C. 11580.

D. 6948.

NAP 7: Hoà tan m gam hỗn hợp gồm CuSO₄ và KCl vào nước thu được dung dịch X. Tiến hành điện phân X với điện cực trơ, màng ngăn xốp, dòng điện một chiều có cường độ không đổi. Tổng số mol khí thu được ở cả hai điện cực (n) phụ thuộc vào thời gian điện phân (t) được mô tả như đồ thị bên



Giả thiết hiệu suất điện phân là 100%, bỏ qua sự bay hơi của nước. Giá trị của m là

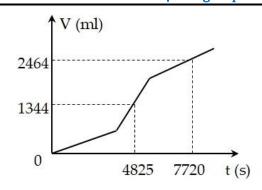
A.14,710.

B.10,870.

C.13,435.

D.15,670.

NAP 8: Điện phân dung dịch gồm a mol CuSO₄ và b mol NaCl (điện cực trơ, màng ngăn xốp, hiệu suất điện phân 100%, bỏ qua sự hòa tan của khí trong nước và sự bay hơi của nước) với cường độ dòng điện không đổi 2A. Gọi V ml (đktc) là thể tích khí thoát ra ở cả hai điện cực. Đồ thị biểu diễn thể tích khí thoát ra theo thời gian t (giây) được minh họa theo đồ thị (hình bên). Tỉ lệ a : b là



A. 2 : 5 **B.** 1 : 3 **C.** 3 : 8 **..... HÉT** ------