

GIẢI HÓA HỌC LỚP 8: ĐÁP ÁN BÀI 4 TRANG 149 SGK HÓA HỌC LỚP 8

Đề bài

Hãy điền những giá trị chưa biết vào những ô trống trong bảng, bằng cách thực hiện các tính toán theo mỗi cột.

Đại lượng \ Dd	NaCl (a)	Ca(OH) ₂ (b)	BaCl ₂ (c)	KOH (d)	CuSO ₄ (e)
m_{ct}	30 g	0,148 g			3 g
m_{H_2O}	170 g				
m_{dd}			150 g		
V_{dd}		200 ml		300 ml	
D_{dd} (g/ml)	1,1	1	1,2	1,04	1,15
$C\%$			20%		15%
C_M				2,5M	

Lời giải đáp án

Dung dịch NaCl:

$$m_{dd} = 200g; V = m/D = 200/1,1 \approx 182ml.$$

$$C\% : 15\%; C_M = 2,8M.$$

Dung dịch Ca(OH)₂ .

$$m_{H_2O} = 199,85g; m_{dd} = 200g; C\% = 0,074\% ; C_M = 0,01M.$$

Dung dịch BaCl₂.

$$M_{ct} = 30g; m_{H_2O} = 120g; V_{dd} = 125ml; C_M = 1,152M.$$

Dung dịch KOH.

$$M_{ct} = 42g; m_{H_2O} = 270g; m_{dd} = 312ml; C\% = 13,46\%.$$

Dung dịch CuSO₄.

$$M_{dd} = 20g; m_{H_2O} = 17g; V_{dd} = 17,39ml; C_M = 1,078M.$$

Đại lượng \ Dd	NaCl (a)	Ca(OH) ₂ (b)	BaCl ₂ (c)	KOH (d)	CuSO ₄ (e)
m_{ct}	30 g	0,148 g	30 g	42 g	3 g
m_{H_2O}	170 g	199,825 g	120 g	279 g	17 g
m_{dd}	200 g	200 g	150 g	312 g	20 g
V_{dd}	182 ml	200 ml	125 ml	300 ml	17,39 ml
D_{dd} (g / ml)	1,1	1	1,2	1,04	1,15
C%	15%	0,074%	20%	13,46%	15%
C_M	2,82M	0,01M	1,154M	2,5M	1,078 M