

SOLUÇÕES IDEAIS E PROPRIEDADES COLIGATIVAS

Tabela 1: VALORES DE CONSTANTE DE HENRY (K_H)
PARA GASES EM ÁGUA.

GÁS	Temperatura °C	K_H (Torr) 10^7
H ₂	20	5,2
N ₂	20	5,75
	30	6,68
O ₂	20	2,95
	30	3,52
CO ₂	25	0,124
H ₂ S	25	0,0412
He	20	10,9

Tabela 2: CONSTANTES DE EBULIOSCOPIA (K_{eb} , graus/molalidade)

Solvente	T_0 =Ponto de Ebulição (°C)	K_{eb} (observado)	K_{eb} (calculado)
Água	100	0,52	0,51
Álcool Etilíco	78,4	1,20	1,19
CCl ₄	76,8	5,0	5,02
Metanol	64,7	0,80	0,83
Clorofórmio	61,2	3,88	3,85
Acetona	56,5	1,72	1,73

Valores em 1 atm de pressão.

Tabela 3. CONSTANTES DE CRIOSCOPIA (K_f , grau/molalidade).

Solvente	T_0 fusão/congelamento (°C)	K_f
Naftaleno	80,2	6,9
Fenol	42	7,27
Ácido acético	16,7	3,9
Ciclohexano	6,5	20,0
Água	0,0	1,86

Valores em 1 atm de pressão.

Pascal (Pa)	Milímetro de mercúrio (mmHg)	bar	Atmosfera (atm)	torr
101 325	760	≈1	1	760