Modelagem Estátistica de medidas de Viscosidade e Capacidade Calorífica para soluções aquosas de Líquidos Iônicos

Igor Barden Grillo

1 Introdução

2 Modelagem para dados de Vicosidade

2.1 Estátisticas descritivas

Estatistica	Viscosidade	Densidade	Fracao mas-	Volume molar	Temperatura
			sica de LI		
Mínimo	0.404	0.9778	0.0000	141.5	298.0
Média	15.974	1.1658	0.5749	209.6	309.6
Mediana	7.640	1.2070	0.5525	221.5	303.0
Máximo	161.050	1.3290	1.0000	291.7	343.0
Desvio Padrão	26.623	0.1105	0.364	32.44	14.47

Tabela 1: Parametros de diatribuição das variáveis utilizadas na modelagem da viscosiade

	Viscosidade	Densidade	Fracao mas-	Volume molar	Temperatura
			sica de LI		
Viscosidade	1	0.4258	0.2946	-0.2570	-0.1411
Densidade	0.42584	1	0.9176	0.0761	0.3957
Fracao massica	0.2946	0.9176	1	0.26572	0.5513
de LI					
Volume molar	-0.1411	0.0761	0.2657	1	0.6331
Temperatura	-0.2570		0.5513	0.6331	1

Tabela 2: Fator de correlação entre as variáveis

2.2 Modelos Lineares

3 Modelagem para dados de Capacidade Calorífica

3.1 Estátisticas descritivas

3.2 Modelos Lineares

4 Sumário