Bibliografia

[1] Christian J.W., Transformations in metal and alloys .Part I:Equilibrium and general kinetics theory . Chapter 1.General introduction, p 1,Second edition ,Pergamon Press,Oxford ,1975 .

[2] Guggenheim E.A.(1967) Thermodynamic ,5th edition , pp45-60,North-Holland, Amsterdam,.

[3] Gibbs , J.W.(1878) On the equilibrium of heterogeneous substances. Transactions of the Connecticut Academy , vol III, pp 106-248,1876, and pp. 343-524,.

[4] Gibbs J.W.(1878) Abstract of the "On the equilibrium of heterogeneous substances ". Americam Journal of sciences, vol XVI, pp 441-458,.

[5] Porter D. A., Easterling K.E.(1991) Phase Transformations in Metals and Alloys,p 2, second edition, Chapman and Hall,

[6] Rios P.R. (2005) Acta Materialia 53 :4893-4901.

[7] Zhen Mei, D.D.L. Chung (2001) Thermochimica Acta 369 pp 87-93

[8] S Safdar_, L Li, M A Sheikh, and M J Schmidt ,(2006)*Thermal history analysis of surface heating of mild steel with different laser beam geometries.* Proceedings of the Institution of Mechanical Engineers, Part C: Journal of Mechanical Engineering Science. Laser Processing and Research Centre (LPRC), School of MACE, University of Manchester, Manchester, UK.
[9] T.Reti ,I.Felde (1999) Computacional Materials Science 15 pp 466-482.
[10] E. Valencia Morales, N.J. Galeano Alvarez, J. Vega Leiva, L.M. Castellanos ,C.E. Villar , R.J. Hernandez(2004) Acta Materialia 52 pp

1083-1088.

[11] Cahm JW (1956)Acta Metall 4: 572..

[12] Vyazovkin S.(2000), Thermochim. Acta 355:155

[13] Starink M.J (2003) Thermochim Acta 404:163.

[14] Atwater, Arthur; Frost Pearson, G.Ralph (1961) Kinetics and Mechanism a study of Homogeneous Chemical Reactions .2 ed.

[15] Garn, PD(1972) . Crit. Rev anal. Chem. 4,65.

[16] Garn, PD (1990) Thermochim Acta , 160 , 135.

[17] Galway, AK; Brown, ME (1995).Proc. R.Soc. London A , 450,501.

[18] McCallum, J. R.; Tanner, J.(1970) Nature 225, 1127

[19] Sergey Vyazovkin , Charles A. Wight(1997). *J. Phys. Chem. A. 101,* 8279-8284.

[20] Sestak J. (1984) Thermophysical Properties of solids . Comprehensive Analitical Chemistry, Vol 12 D Amsterdam : Elsevier, 440 pp.

[21] Mehl ,R.F.; Johson W. (1939) Metals Technology ,T.P. No 1089.

[22] Avrami, M (1939), J. Chem. Phys., 7, 1103; Ibid. 8, 212 (1940); Ibid.9, 177 (1941).

[23] Christians JW. The Theory of Transformation *in Metals and Alloys, part 1*Oxford, UK,: Elsevier Science Ltd. :2002.

[24] Johnson, W.A. y Mhel, R.F. (1939), Transactions of the American Institute of Mining and Metallurgical Engineers, *135*, *416*.

[25]Kolmogorov A.N.(1937):Izv Akad Nauk SSSR Ser.Mat.,3,335.

[26] Porter D. A., Easterling K.E.(1981) Phase transformations in metal and alloys . 192. Workingham, Vam Nostrand Reinhold.

[27] Liu F, Sommer F.,Bos C.,Mittemeijer E.J. (2007) Analysis of solid stated phase transformation kinetics : models and recipes ,52,4,193-212.

[28] Sewry JD, Brow ME (2002) Thermochim Acta 390,217.

[29] A.K.Galwey ,Brow ME (1998) in: Brow ME(Ed),HandBook of Thermal Analysis and Calorimetry, vol 1 ,Elsevier,Amsterdam ,p 147.

[30] Ortega A,(2002) J. Chem Kinet. 34,193

[31] Gao X, Chen D, Doillmore D, (1993) Thermochim. Acta 223,75

[32] Kissinger H.E., (1956) J. Res. Nat. Bur. Stand. 57 217.

[33] Kissinger H.E., (1957) Anal. Chem. 29 1702.

[34] Flynn, J.H. (1983) J. Thermal Anal. 27, 95.

[35] Akahira T., Sunose T., (1969) Transactions of Joint Convention of

Four Electrical Institutes, p. 246.

[36]. Mittemeijer E.J, (1992) J. Mater. Sci. 27 3977.

[37] Flynn H., Wall L.A., (1966) J. Polym. Sci. 4 ,323.

[38] Ozawa T., (1970) J. Therm. Anal. 2, 301.

[39] Ozawa T., (1992) Thermochim. Acta 203, 159.

[40] Boswell P.G., (1980) J. Thermal Anal. 18,353.

[41] Starink M.J., (1996) ,Thermochim. Acta 288, 97.

[42] Lyon R.E., (1997) Thermochim. Acta 297 117.

[43] Friedman H.L., (1964), J. Polym. Sci. C 6, 183.

[44] Gupta A.K., Jena A.K., Chaturvedi M.C., (1988) Scr. Metall. 22,

[45] Li C.-R., Tang T.B., (1999) Thermochim. Acta 325, 43.

[46]. Delasi R, Adler P.N., (1977) Metall. Trans. 8A 1177.

[47] Meisel L.V., Cote P.J., (1983) Acta Metall. 31 1053.

[48] Mittemeijer EJ, Van Gent A, Van der Schaaf PJ(1986) Metall Trans A 17 A :1441.

[49] Heal G.R. (1999) Thermochim. Acta 340-341,69.

[50] Akahira T,Sunose (1969) T Transactions of Joint Conventions of Four Electrical Institutes p 246.

[51] MURRAY P, WHITE J. (1955)Trans. Brot. Ceram. Soc 54,204

[52] Doyle C.D. (1962) J.Appl.Polym Sci.6 ,285.

[53] Doyle C.D.(1961) J.Appl.Polym Sci 693.

[54] Doyle C.D.(1965)Nature. 207,290

[55] Farjas J, Roura P (2006) Acta Mater 54:5573.

[56] Serra R.,,Nomen R., Sempere J.(1998) Thermochim Acta 316,37

[57] Serra R.,,Nomen R., Sempere J.(1998) Therm. Anal 52, 933.

[58] Scheil E (1935) Archiv fur das Eisenhuttenwesen . 8,565

[59] Baker, R.G., Nutting, J. (1959), J. Iron Steel Institute, 192, 257

[60] Hall,M.G.,Kinsman,K.R.,Aaronson,H.I.(1972),Metall.Trans.,3,1320. Saito, Y.,Shiga, C.,y Enami,T.(1988), Proceedings of internatinational conference on Physicals Metallurgy of Thermochemical Processing of Steel and Other .Liu,W.J. e Jonas,J.J.(1988),Metall. Transactions,19A, 1403. Okamoto, R.and Suchiro,H.(1998),Tetsu to Hagane,84,12. Gustafson, A.,Hoglund,L.,Agren,J.(1998),Advanced Heat Resistant Steel for Power Generation, ed. Viswanathan,R. e Nuting, J., The Institute of Material 270. Lee,H.M,.Allen,S.M, e Grujicic M.(1991^a), Metall.Trans.A,22A, 2863. Lee,H.M,.Allen,S.M, y Grujicic M.(1991b), Metall.Trans.A,22A,2869.Lee,H.M, y .Allen,S.M, (1991c),Metall.Trans.A, 22^a,2877.

[61] Starink M.J (2003) Thermochim Acta 404:163.

[62] Koga N, Sestak J, Maleck J (1991). Thermochim Acta 188: 333

[63] Maleck J, Criado JM (1990). Thermochim Acta 164:199.

[64] Flyn JH (1992) Thermochim Acta 203:519

[65] Ray, Hem Shanker. Kinetics of metallurgical reactions. Lebanon, N. H. International Science Publisher, c1993. 287p. : ISBN 1881570053 (enc.)

[66] Órfáo JJM (2007) AIChE J 53 :2905.

[67] Robson JD (1996) Modeling of carbide and laves phases precipitation in 9-12 wt % chromium steels. PhD Thesis , University of Cambridge , p 31.

[68] Cheng L,Brakman CM,Korevar BM,Mittemeijer EJ (1988) Metall Trans A 19 A:2415

[69] Avrami M J.Chem Phys 1940;8:212

[70] Avrami M J.Chem Phys 1941;9:177.

[71] Henderson DW. J non –Cryst Solids 1979; 30: 301

[72] Yinnon H, Uhlmann DR J non – Cryst Solids 1983;54:253

[73] Málek J. Thermochim Acta 1995 ;267 :61

[74] Brujin TJW, Jong WA, Berg PJ. Thermochim Acta 1981;45Ç315.

[75] Vazquez J,Wagner C,Villares P,Jimenez Garay R.J.Non-Cryst Solids 1998;235-237:548.

[76] Vazquez J, Wagner C, Villares P, Jimenez GarayR. Acta Mater 1996;44:4807.

[77] Woldt E.J Phys Chem Solids 1992 ;53:521.

[78] Kempen ATW, Sommer F, Mittemeijer EJ. J Mater Sci 2002;37:1321

[79] Ozawa T.Bull. (1984)Chem. Soc Jpn. 57, 639-643.

[80] Tomita Y (1988) Mater Sci Technol 4:977.

[81] Tomita Y (1989) J Mater Sci 24:731. doi:10.1007/BF01107467.

[82] Mittemeijer E.J., Cheng Liu, Van der Schaaf PJ, Brakman CM e Korevar BM. (1987) Metallurgical Transactions A 19^a: 925-932.

[83] Sestak J, Brown A, Rihak V, Berggren G (1969) Thermal analysis. Academic Press, New York, p 1035

[84]Lyons Louis A practical Guide To data analysis for Physical Science students. Ed Cambridge University Press.

[85] Unemoto M, HoriuchiK, Tamura I, (1983), Trans Iron Steel Inst Jpn.23: 690.

[86] Homberg DA.IMA J Appl Math 1995; 54:31.

[87] Homberg DA Acta Mater (1996); 44:4375.

[88] Liu F. Song S.J. Xu J.F. Wang J. (2008) Acta Materialia 56 ; 6003-6012.

[89] Kempen A.T.W, Sommer F.,Mittemeijer EJ (2002) Acta Materialia 50 ; 1319-1329.

[90] Liu F, Sommer F, Mittemeijer EJ (2004) Journal Of Materials Science, 39 1621-1634.

[91] Liu F, Sommer F, Mittemeijer EJ(2007) Journal Of Materials Science ,42;573-587

[92] Liu F, Sommer F, Mittemeijer EJ(2004) Acta Materialia ,52; 3207-3216.

[93] Liu F, Song S.J., Sommer F, Mittemeijer EJ(2009). Acta Materialia 57 ;6176-6190.

[94] Leiva J.A.V.,Morales E.V.,Villar Cocinha , Bott de S Ivani (2009) J. Matter Sci .(Doi 10.1007/s 10853-009-3957-y)

[95] Harvey Motulsky (1996) The GraphPack Guide To Non Linear Regression.

[96] Harvey Motulsky & Arthur Christoupolus Fitting Models To Biological Datas Using Linear and Non-Linear Regression (A practical Guide to curve fitting)

[97] García Álvarez, María Elena; López Estrada, José. Análisis Numérico I Universidad Autônoma de Yucatan, Mexico

[98] Lyons Louis A practical Guide To data analysis for Physical Science students. Ed Cambridge University Press.

[99] B.G.Livshits, V.S.Kraposhin, Ya.L.Linetski Propiedades Físicas de Metales y Aleaciones

[100] Arfken, G.(1985.) Mathematical Methods for Physicists ,3rd ed. Orlando,

FL: Academic Press, pp. 566-568.

[101] Jeffreys, H. and Jeffreys, B. S.(1988) "The Exponential and Related Integrals." §15.09 in Methods of Mathematical Physics ,3rd ed. Cambridge, England: Cambridge University Press, pp. 470-472.

[102] Steven W, Haynes AG (1956) J.Iron Steel Inst 183:349.

[103] Bhadeshia HKDH,Honeycombe RWK , 2006,Steels Microstructure and Properties , Third edition , Butterworth-Heinemann is an imprint of Elsevier

Linacre House, Jordan Hill, Oxford OX2 8DP,UK 30 Corporate Drive, Suite 400, Burlington,MA 01803, USA, pp 111.

[104] Cohen M (1970) Trans JIM II: 145.

[105] Honeycombe RWK (1981) Steels microstructure and properties . Edward Anold Editions , London ,p 142 (chapter 8).

[106] Buffington FS, Hirano K, Cohen M (1961) Acta Metall 9: 533.

[107] Manning G.K., Lorig C.H. (1946) Trans. AIME 167 442±466.

[108] Ja€e L.D., (1948) .Trans. AIME 176 363±383.

[109] Moore P.T. (1954) J. Iron Steel Inst. 177 85±116.

[110]. Agarwal P.K, Brimacombe J.K. (1981) Metall. Trans. B 12

121±133.

[111] Kirkaldy J.S., Sharma R.C. (1982) Scripta Metall. 16

1193±1198.

[112] Umemoto M., Horiuchi K., Tamura I., (1983) Transactions ISIJ

23 690±695.

[113 Hawbolt E.B., Chau B., Brimacombe J.K., (1983) Metall. Trans. A 14 1803±1815.

[114] Hawbolt E.B., Chau B.,. Brimacombe J.K, (1985) Metall. Trans.

A 16 565±578.

[115] Rios Paulo R., Padilha Angelo F., Transformações de Fase , Editora Artliber

$$\xi = 1 - \exp(-\theta)^n \quad onde \quad \theta = K(T) * t \tag{A.1.1}$$

Assumindo que na expressão anterior T = cte durante um intervalo infinitesimal de tempo e diferenciando com relação a t :

$$d\theta = K(T) dt = Ko \exp\left(-\frac{E}{R*T}\right) dt$$
 (A.1.2)

Usando a relação $\beta = \frac{dT}{dt}$:

$$\int_{\theta(To)}^{\theta(T)} d\theta' = \theta(T) - \theta(To) = \int_{To}^{T} \frac{Ko}{\beta} \exp\left(-\frac{E}{R*T}\right) dT$$
(A.1.3)

Propõe-se um mudança de variável na integral da temperatura: $T = \varphi(y) = \frac{E}{Ry}$ Cambio de variável em a integral definida:

$$\int_{a}^{b} f(x)dx = \int_{\alpha}^{\beta} f[\varphi(y)] \varphi'(y)dy \quad onde \ x = \varphi(y) \therefore y = \varphi^{-1}(x) \Rightarrow \alpha = = \varphi^{-1}(\alpha), \beta = \varphi^{-1}(b) \Rightarrow y = \frac{E}{RT} \therefore \alpha = \frac{E}{RT}\Big|_{To}, \ \beta = \frac{E}{RT}\Big|_{T}$$
(A.1.4)

De esta forma, usando as relações (A.1.4) na equação (A.1.3) resultam:

$$\theta(T) - \theta(To) = \frac{\kappa_o}{\beta} \int_{\alpha}^{\beta} \exp(-y) \left[\frac{E}{Ry}\right]' dy = -\frac{\kappa_o E}{\beta R} \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp\left(-y\right)}{y^2} dy$$
(A.1.5)

Resolvendo a ultima integral por partes, teremos :

$$v = \exp(-y); dv = -\exp(-y) dy; du = \frac{1}{y^2} dy; u = -\frac{1}{y}$$

$$\Rightarrow \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp\left(-y\right)}{y^{2}} \, dy = \left(-\frac{\exp\left(-y\right)}{y}\right) \Big|_{\alpha}^{\beta} - \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp\left(-y\right)}{y} \, dy$$

Substituindo em (A.1.5) se tem:

$$\theta(T) - \theta(To) = -\frac{KoE}{\beta R} \left\{ -\frac{RT}{E} \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) + \frac{RTo}{E} \exp\left(-\frac{E}{RTo}\right) - \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp(-y)}{y} \, dy \right\} = -\frac{Ko}{\beta} \left\{ -T \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) + To \exp\left(-\frac{E}{RTo}\right) - \frac{E}{R} \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp(-y)}{y} \, dy \right\}$$
(A.1.6)

Lembrando as conhecidas relações [100,101]:

$$E_1(x) = \int_x^\infty \frac{\exp(-y)}{y} \, dy \qquad E_2(x) = \int_1^\infty \frac{\exp(-xy)}{y^2} \, dy \quad E_2(x) = \exp(-x) - xE_1(x)$$

$$\exp(-x) = E_{2(x)} + xE_{1(x)} = \int_{1}^{\infty} \frac{\exp(-xy)}{y^2} \, dy + x \int_{x}^{\infty} \frac{\exp(-y)}{y} \, dy \tag{A.1.7}$$

Considerando a x= E/RT, xo = E/RTo e substituindo (A.1.7) em (A.1.6):

$$\theta(T) - \theta(To) = -\frac{\kappa_o}{\beta} \left[-T \left\{ \int_1^\infty \frac{\exp\left(-xy\right)}{y^2} dy + x \int_x^\infty \frac{\exp\left(-y\right)}{y} dy \right\} + To \left\{ \int_1^\infty \frac{\exp\left(-xoy\right)}{y^2} dy + x \int_x^\infty \frac{\exp\left(-y\right)}{y} dy \right\} \right] - \frac{E}{R} \int_\alpha^\beta \frac{\exp\left(-y\right)}{y} dy$$
(A.1.8)

Aplicando a propriedade distributiva e agrupando :

$$\theta(T) - \theta(To) = \frac{Ko}{\beta} \left\{ T \int_{1}^{\infty} \frac{\exp\left(-\frac{E}{RT}y\right)}{y^2} dy - To \int_{1}^{\infty} \frac{\exp\left(-\frac{E}{RTo}y\right)}{y^2} dy - \frac{E}{R} \int_{\infty}^{\frac{E}{RT}} \exp(-y) dy - \frac{E}{R} \int_{\frac{E}{RTo}}^{\infty} \exp(-y) dy + \frac{E}{R} \int_{\alpha}^{\beta} \frac{\exp\left(-y\right)}{y} dy \right\}$$

Simplificando as ultimas três integrais, teremos :

$$\theta(T) - \theta(To) = \frac{Ko}{\beta} \left\{ T \int_{1}^{\infty} \frac{\exp\left(-\frac{E}{RT}y\right)}{y^2} dy - To \int_{1}^{\infty} \frac{\exp\left(-\frac{E}{RTo}y\right)}{y^2} dy \right\} = \frac{Ko}{\beta} \left[TE_2\left(\frac{E}{RT}\right) - ToE_2\left(\frac{E}{RTo}\right) \right]$$
(A.1.9)

Substituindo a equação (A.1.7) em a equação (A.1.9)

$$\theta(T) - \theta(To) = \frac{Ko}{\beta} \left[T\left(\exp\left(-\frac{E}{RT}\right) - \frac{E}{RT} E_1\left(\frac{E}{RT}\right) \right) - To\left(\exp\left(-\frac{E}{RTo}\right) - \frac{E}{RTo} E_1\left(\frac{E}{RTo}\right) \right) \right]$$
(A.1.10)

Realizando a aproximação:

$$E_1(x) = \int_x^\infty \frac{\exp(-y)}{y} dy \cong \frac{\exp(-x)}{x} \left(1 - \frac{1!}{x} + \frac{2!}{x^2} - \frac{3!}{x^3} + \cdots \right)$$

$$\theta(T) - \theta(To) = \frac{Ko}{\beta} \left\{ T \left[\exp\left(-\frac{E}{RT}\right) - \frac{E}{RT} \left(\frac{\exp\left(-\frac{E}{RT}\right)}{\frac{E}{RT}} \left(1 - \frac{1!}{\frac{E}{RT}} + \frac{2!}{(\frac{E}{RT})^2} - \cdots \right) \right) \right] - To \left[\exp\left(-\frac{E}{RT}\right) - \frac{E}{RTo} \left(\frac{\exp\left(-\frac{E}{RTo}\right)}{\frac{E}{RTo}} \left(1 - \frac{1!}{\frac{E}{RTo}} + \frac{2!}{(\frac{E}{RTo})^2} - \cdots \right) \right) \right] \right\}$$

Simplificando a ultima equação e considerando somente ate a segunda potencia no desenvolvimento em serie, teremos :

$$\begin{aligned} \theta(T) - \theta(To) &= Ko/\beta \Big\{ Texp\left(-\frac{E}{RT}\right) \left(1 - 1 + \frac{RT}{E} - 2\left(\frac{RT}{E}\right)^2\right) - Toexp\left(-\frac{E}{RTo}\right) \left(1 - 1 + \frac{RTo}{E} - 2\left(\frac{RTo}{E}\right)^2\right) \Big\} \\ \theta(T) - \theta(To) &= \frac{KoT}{\beta} \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) \left(\frac{RT}{E} - 2\left(\frac{RT}{E}\right)^2\right) - \frac{KoTo}{\beta} \exp\left(-\frac{E}{RTo}\right) \left(\frac{RTo}{E} - 2\left(\frac{RTo}{E}\right)^2\right) \end{aligned}$$

Assumindo que To ≈ 0 (na realidade To \ll T), e para o qual θ (To) ≈ 0 , (na realidade θ (To) $\ll \theta$ (T):

$$\theta(T) = \frac{T^2 R}{\beta E} \left(Ko \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) \right) \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right)$$
(A.1.11)

Anexo 2.

Tomando a equação (3.7)

$$\frac{d\xi}{dT} = \frac{1}{P1 - Po} \left\{ \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) - \frac{P - Po}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \right\}$$
(A.2.1)

Derivando novamente respeito a T:

$$\frac{d^{2}\xi}{dT^{2}} = \frac{(P1 - Po)\frac{d}{dT}\left\{\left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) - \frac{P - Po}{P1 - Po}\left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right)\right\} - (P1 - Po)^{2}}{(P1 - Po)^{2}}$$
$$-\frac{\left\{\left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) - \frac{P - Po}{P1 - Po}\left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right)\right\}\left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right)}{(P1 - Po)^{2}}$$
(A.2.2)

Tomando separadamente a derivada do parêntesis :

$$\frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}\mathrm{T}}\left\{\left(\frac{\mathrm{d}P}{\mathrm{d}\mathrm{T}} - \frac{\mathrm{d}P\mathrm{o}}{\mathrm{d}\mathrm{T}}\right) - \frac{P - P\mathrm{o}}{P\mathrm{1} - P\mathrm{o}}\left(\frac{\mathrm{d}P\mathrm{1}}{\mathrm{d}\mathrm{T}} - \frac{\mathrm{d}P\mathrm{o}}{\mathrm{d}\mathrm{T}}\right)\right\} = \frac{\mathrm{d}A}{\mathrm{d}\mathrm{T}} - \frac{\mathrm{d}B}{\mathrm{d}\mathrm{T}} \tag{A.2.3}$$

Onde o termo A é dado por:

$$A = \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) \quad e \ B \ por \quad B = \frac{P - Po}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right)$$
$$\frac{dA}{dT} = \frac{d^2P}{dT^2} - \frac{d^2Po}{dT^2} \quad e \qquad (A.2.4)$$

Então

$$\frac{dB}{dT} = \frac{d}{dT} \left[\frac{P - Po}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \right] = \left\{ \left(\frac{d^2 P_1}{dT^2} - \frac{d^2 Po}{dT^2} \right) (P - Po) + \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \right\} (p1 - Po) - \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) (P - Po) \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right)$$

$$(P1 - Po)^2$$
(A.2.5)

Substituindo (A.2.5) e (A.2.4) em (A.2.3) e o resultado em (A.2.2) se obtém depois de simplificar:

$$\frac{d^{2}\xi}{dT^{2}} = \frac{1}{P1 - Po} \left\{ \frac{d^{2}P}{dT^{2}} - \frac{2}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) + \frac{2}{(P1 - Po)^{2}} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right)^{2} (P - Po) \right\} \quad (A.2.6)$$

Anexo 3.

Retomando a equação que queremos transformar:

$$\left(\theta \frac{d^2\theta}{dT^2}\right)_{Ti} - \left[n(\theta^n - 1) + 1\right] \left(\frac{d\theta}{dT}\right)_{Ti}^2 = -C(T)\theta \left(\frac{d\theta}{dT}\right)_{Ti}$$
(A.3.1)

Como:
$$\theta(T) = \frac{T^2 R}{\beta E} \left(Ko \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) \right) \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right) = \frac{T^2 RK}{\beta E} \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right)$$
 (A.3.2)

$$\frac{\mathrm{d}\theta}{\mathrm{d}T} = \frac{\mathrm{KoR}}{\mathrm{\beta}\mathrm{E}} \frac{\mathrm{d}}{\mathrm{d}T} \Big(\mathrm{e}^{-\frac{\mathrm{E}}{\mathrm{RT}}} \mathrm{T}^2 (1 - \frac{2\mathrm{RT}}{\mathrm{E}}) \Big)$$

$$\frac{d}{dT} \left(e^{-\frac{E}{RT}} T^{2} (1 - \frac{2RT}{E}) \right) =$$

$$= -\frac{2e^{-\frac{E}{RT}} RT^{2}}{E} + \frac{e^{-\frac{E}{RT}} E(1 - \frac{2RT}{E})}{R} + 2e^{-\frac{E}{RT}} T(1 - \frac{2RT}{E})$$

$$\frac{d\theta}{dT} = \frac{RKo}{\beta E} \left[-\frac{2e^{-\frac{E}{RT}} RT^{2}}{E} + \frac{e^{-\frac{E}{RT}} E(1 - \frac{2RT}{E})}{R} + 2e^{-\frac{E}{RT}} T(1 - \frac{2RT}{E}) \right]$$

$$= \frac{RK}{\beta E} \left[-\frac{2RT^{2}}{E} + \frac{E(1 - \frac{2RT}{E})}{R} + 2T(1 - \frac{2RT}{E}) \right]$$
(A.3.3)

$$\frac{d^2\theta}{dT^2} = \frac{RKo}{\beta E} \left[\frac{e^{-\frac{E}{RT}} (E^3 - 6ER^2T^2 - 12R^3T^3)}{ER^2T^2} \right] = \frac{RK}{\beta E} \frac{(E^3 - 6ER^2T^2 - 12R^3T^3)}{ER^2T^2}$$
(A.3.4)

Calculando o termino da equação:

$$n(\theta^n - 1) + 1$$

E Como já se conhece que: $\theta^n \approx 1 + n l n \theta + n^2 (l n \theta)^2/2$.

$$n(\theta^{n} - 1) + 1 = n\left(1 + n\ln\theta + \frac{n^{2}(\ln\theta)^{2}}{2} - 1\right) + 1 = n^{2}\ln\theta + \frac{n^{3}(\ln\theta)^{2}}{2} + 1 = 1 + n^{2}(\text{Ln}[b\text{Tx}] + \text{Ln}[1 - 2x]) + \frac{1}{2}n^{3}(\text{Ln}[b\text{Tx}] + \text{Ln}[1 - 2x])^{2}$$

E como $\ln(1-2x) \cong -2x$ Se $x \ll 1$

$$n(\theta^{n} - 1) + 1 = 1 + n^{2}(Ln[bTx] + Ln[1 - 2x]) + \frac{1}{2}n^{3}(Ln[bTx] + Ln[1 - 2x])^{2} = 1 + n^{2}(Ln[bTx] - 2x) + \frac{1}{2}n^{3}(Ln[bTx] - 2x)^{2}$$
(A.3.5)

Onde temos designado:

$$=\frac{RT}{E}$$
 e $b=\frac{K}{\beta}$

Fazendo uso de esta representação as equações anteriores podem se escrever como:

х

$$\frac{d\theta}{dT} = b(1 - 6x^2)$$
(A.3.3b)

$$\theta = \frac{T^2 RK}{\beta E} \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right) = bTx(1 - 2x)$$
(A.3.2 b)

$$\frac{d^2\theta}{dT^2} = \frac{RK}{\beta E} \frac{(E^3 - 6ER^2T^2 - 12R^3T^3)}{ER^2T^2} = \frac{bR}{E} (x^{-2} - 12x - 6)$$
(A.3.4 b)

$$\theta \frac{d^2\theta}{dT^2} = -2b^2x + b^2 - 6b^2x^2 + 24b^2x^4$$
(A.3.6)

Tinindo presente que x << 1(em o rango de trabalho) e por tanto depreciando as potencias superiores de x e substituindo (A.3.5), (A.3.3b), (A.3.2 b) e (A.3.4 b) ou (A.3.6) em a equação (A.3.1), se obtém :

$$b^{2}(1-2x) - (n^{2}\ln\theta + \frac{n^{3}}{2}(\ln\theta)^{2} + 1)b^{2} = -C(T)b^{2}Tx$$

Simplificando e substituindo (A.3.5) em a ultima equação :

$$2x + n^{2}(\ln(bTx) - 2x) + \frac{n^{3}}{2}(\ln(bTx) - 2x)^{2} = c(T)Tx$$
(A.3.7)

E esta ultima expressão a podemos escrever como:

$$\ln(bTx) - 2x + \frac{n}{2} (\ln^2(bTx) - 4x\ln(bTx) + 4x^2) = \frac{CTx}{n^2} - \frac{2x}{n^2}$$

E desprezado a $4x^2$

$$\ln(bTx) - 2x + \frac{n}{2} \left(\ln^2(bTx) - 4x\ln(bTx) \right) = \frac{CTx}{n^2} - \frac{2x}{n^2}$$
$$\ln(bTx) = \frac{CTx}{2} - \frac{2x}{2} + 2x - \frac{n}{2} \left(\ln^2(bTx) - 4x\ln(bTx) \right)$$

$$\ln(bTx) = \frac{1}{n^2} - \frac{1}{n^2} + 2x - \frac{1}{2} \left(\ln^2(bTx) - 4x\ln(bTx) \right)$$
$$\ln(bTx) = \frac{CTx}{n^2} + 2x \left(1 - \frac{1}{n^2} \right) + \frac{n}{2} (4x\ln(bTx) - \ln^2(bTx))$$
$$\ln(bTx) = \frac{CTx}{n^2} + 2x \left(1 - \frac{1}{n^2} \right) + 2nx(\ln(bTx) - \frac{\ln^2(bTx)}{4x})$$

E para os valores típicos de trabalho o ultimo somando dentro do parêntesis é sempre menor que o primeiro e se pode depreciar.

Depois de substituir $x = \frac{RT}{E}$ e $b = \frac{K}{\beta}$. se obtém a expressão final de trabalho.

$$\ln\left(\frac{\mathrm{Ti}^{2}}{\beta}\right)_{\mathrm{Ti}} = \ln\left(\frac{E}{RKo}\right) + \frac{E}{RT_{i}} + \frac{C}{n^{2}}\frac{RT_{i}^{2}}{E} + 2\frac{RTi}{E}\left\{1 - \frac{1}{n^{2}} + n\ln\left[\frac{RKT_{i}^{2}}{\beta E}\right]\right\}$$

PUC-Rio - Certificação Digital Nº 1011949/CA

,

Anexo 4

Se adotarmos o formalismo de KJMA para a função transformada; a seguinte justificação do método de Kissinger pode ser dada:

$$\xi = 1 - \exp\left(-\theta^n\right) \tag{A.4.1}$$

Por isso:

$$\frac{d\xi}{dt} = \frac{d\xi}{d\theta} \frac{d\theta}{dt}$$
(A.4.2)

Como é conhecida, a segunda derivada da função transformada noponto de inflexão é nula:

$$\left(\frac{d^2\xi}{dt^2}\right)_{Tp} = \frac{d}{dt}\left(\frac{d\xi}{d\theta}\frac{d\theta}{dt}\right) = \frac{d\theta}{dt}\frac{d}{dt}\frac{d\xi}{d\theta} + \frac{d\xi}{d\theta}\frac{d^2\theta}{dt^2} = \frac{d\theta}{dt}\frac{d}{d\theta}\left(\frac{d\xi}{d\theta}\right)\frac{d\theta}{dt} + \frac{d\xi}{d\theta}\frac{d^2\theta}{dt^2} = 0$$
(A.4.3)

A equação anterior pode ser resumida:

$$\left(\frac{d^2\xi}{dt^2}\right)_{Tp} = \left(\frac{d^2\xi}{d\theta^2} \left(\frac{d\theta}{dt}\right)^2\right)_{Tp} + \left(\frac{d\xi}{d\theta} \frac{d^2\theta}{dt^2}\right)_{Tp} = 0$$
(A.4.4)

Retomando a equação (5) :

$$d\theta = K(T) dt = Ko \exp\left(-\frac{E}{R*T}\right) dt$$
 (A.4.5)

È evidente de aqui que :2

$$\left(\frac{d\theta}{dt}\right)^2 = K(T)^2 \tag{A.4.6}$$

$$\frac{d^2\theta}{dt^2} = K(T)\frac{E}{RT^2}\frac{dT}{dt}$$
(A.4.7)

Dividindo (A.4.6) por (A.4.7):

$$\left|\frac{d\theta}{dt}\right|^{2} / \frac{d^{2}\theta}{dt^{2}} = \frac{KRT^{2}}{E\beta} \approx \theta$$
(A.4.8)

Já que:
$$\theta(T) = \frac{T^2 R}{\beta E} \left(Ko \exp\left(-\frac{E}{RT}\right) \right) \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right) = K(T) \frac{T^2 R}{\beta E} \left(1 - 2\frac{RT}{E}\right) \approx \frac{KRT^2}{E\beta}$$
 (A.1.11)

Se RT/E<<1

Inserindo a equação (A.4.8) na equação (A.4.4):

$$\left(\frac{d^2\xi}{dt^2}\right)_{Tp} = \left(\theta \frac{d^2\theta}{dt^2} \frac{d^2\xi}{d\theta^2} + \frac{d\xi}{d\theta} \frac{d^2\theta}{dt^2}\right)_{Tp} = 0$$

De donde finalmente obtém-se que:

$$\left(\theta \frac{d^2\xi}{d\theta^2} + \frac{d\xi}{d\theta}\right)_{Tp} = 0 \tag{A.4.9}$$

A solução de esta equação é $\partial p=1$. Por isso a temperatura Tp onde a taxa da reação é máxima, ou seja, no ponto de inflexão da curva ξ VS T(ou t), ocorre sempre com boa aproximação, para o mesmo valor de ξ para diferentes taxas de aquecimento $\beta = \frac{dT}{dt}$ é por isto é razoável substituir Ti (valor do ponto de inflexão nas curvas dilatométricas P vs T (ou t)) por Tp ,o ponto de inflexão da curva ξ VS T(ou t)[42].

Este mesmo resultado foi obtido por T. Ozawa (1984) [79] assumindo que a fração transformada segue uma distribuição de Poisson. Também foi obtido por Farjas J, Roura P (2006) [55] ver a equações (51) e (52).

Estes razoamentos constituem uma justificativa para o método de Kissinger de determinação da energia de ativação.Em efeito sim tomamos a expressão (A.1.11) obtida diretamente da integral de temperatura, sem recorrer a nenhum modelo cinético:

$$\theta_f = K(T) \frac{{T_f}^2 R}{\beta E} \left(1 - 2\frac{RT_f}{E}\right)$$

E tomamos um estado fixo da transformação, digamos f, Tf. Como normalmente RTf/E<<1:

$$\theta_f \approx K(T) \frac{T_f^2 R}{\beta E} = Koexp(-\frac{E}{RT}) \frac{T_f^2 R}{\beta E}$$
(A.4.10)

Aplicando logaritmo natural a (A.4.10) e agrupando convenientemente:

$$ln\frac{T_f^2}{\beta} = \frac{E}{RT_f} + ln\frac{E}{RKo} + ln\theta_f$$
(A.4.10)

O resultado (A.4.10) será usado para determinar E=E(f). Note que para o ponto de inflexão T=Tp, $\theta_{f(Tp)}=1$ o logaritmo de $\theta_{f(Tp)}$ se anula .Esta é uma equação do tipo de Kissinger. Que pode ser usada também para calcular Ko.

PUC-Rio - Certificação Digital Nº 1011949/CA

```
Anexo 5 Calculo da Energia de Ativação por Regressão Linear
```

```
R = 0.00831;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
\phi 1 = 5;
\phi 2 = 10;
\phi 3 = 15;
\phi 4 = 20;
\phi 5 = 30;
T1 = 138.5;
T2 = 145.8;
T3 = 151.2;
T4 = 155.35;
T5 = 159.3;
rapienfria = {\phi1, \phi2, \phi3, \phi4, \phi5};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = {};
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; flujo = rapienfria[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, Log[Te^2/flujo]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
result = NonlinearModelFit[listay, a+b*x, {a, b}, {x}]
l = Normal[result]
Print["Pendiente =", " ", pend = 1[[2, 1]]]
Print["intercepto =", " ", Interc = 1[[1]]]
Print["Energiaactiva=", " ", Energiaactiva1 = pend * R]
Print["Ko =", " ", Energiaactival * Exp[-Interc]]
nlm = NonlinearModelFit[listay, a+bx, {a, b}, {x}] [
  {"ANOVATable", "ParameterPValues", "AdjustedRSquared", "RSquared",
   "ParameterTStatistics", "ParameterConfidenceIntervals",
   "ParameterConfidenceIntervalTable"}]
Print["valor de energia superior =", R*nlm[[6, 2, 2]]]
Print["valor de energia inferior =", R*nlm[[6, 2, 1]]]
Show ListPlot[listay],
 Plot[result[x], {x, 0.0023050803004043903`, 0.002433`}],
 Frame \rightarrow True, AxesLabel \rightarrow \left\{\frac{1}{T_{i}}, \frac{\text{LnTi}^{2}}{\phi}\right\}
Plot result[x], {x, 0.0024292481476982874, 0.0023124060585038735},
 Epilog 
Point[listay], PlotStyle → {Red, Thick},
 Frame \rightarrow True, AxesLabel \rightarrow \left\{\frac{1}{\text{Ti}}, \frac{\text{LnTi}^2}{\hbar}\right\}
NonlinearModelFit[listay, a+bx, {a, b}, {x}] [
 {"ANOVATable", "ParameterPValues", "AdjustedRSquared", "RSquared",
```

```
"ParameterTStatistics", "ParameterConfidenceIntervalTable"}]
     lm = LinearModelFit[listay, x, x]
     listasalida = {};
     listasalida = lm[{"AdjustedRSquared", "RSquared", "FitResiduals"}]
     \sqrt{\text{listasalida}[2]}
     Listares = {};
     Listares = listasalida[[3]]
     ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
     listasalida2 = {};
     listasalida2 =
       lm[{"FitResiduals", "SinglePredictionConfidenceIntervalTable",
         "ParameterConfidenceRegion" }];
     errors = listasalida2[[1]]
     tablasimpledeintecnf = listasalida2[[2]]
     Observed = { }
     Do[Observed = AppendTo[Observed, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 1]]],
      {i, 2, 6}]
     Observed
     predicted = {};
     Do[predicted = AppendTo[predicted, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 2]]],
      \{i, 2, 6\}]
     predicted
     ListPlot[Transpose[{predicted, errors}], PlotStyle → PointSize[0.02`]]
     gplaj = Plot[lm[x], \{x, 0.0024292481476982874, 0.0023124060585038735\}];
     ci = {}
     Do[ci = AppendTo[ci, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 4]]], {i, 2, 6}]
     ci
     (xval = First /@listay; predicted = Transpose[{xval, predicted}];
      lowerCI = Transpose[{xval, First/@ci}];
      upperCI = Transpose[{xval, Last/@ci}]);
     gfrs = ListPlot[{listay, predicted, lowerCI, upperCI},
       Joined \rightarrow {False, True, True, True}, PlotStyle \rightarrow {Automatic,
         Automatic, Dashing[{0.05, 0.05}], Dashing[{0.05, 0.05}]]
     Show[gfrs, gplaj]
Out[17]= {411.65, 418.95, 424.35, 428.5, 432.45}
Out[20] = \{ \{ 0.00242925, 10.4309 \}, \{ 0.00238692, 9.77292 \}, \}
      {0.00235655, 9.39307}, {0.00233372, 9.12485}, {0.00231241, 8.73774}}
Out[21]= FittedModel
                 -23.7799 + 14075.7 x
Out[22] = -23.7799 + 14075.7 x
     Pendiente = 14075.7
     intercepto = -23.7799
     Energiaactiva= 116.969
     Ko = 2.99184 \times 10^{14}
```

 $Out[25] = Null^2$





Out[48]= {10.4136, 9.81777, 9.39023, 9.06898, 8.76893}



(* Anexo 5 b*) Calculo da Energia de Ativação por Regressão Linear, Processo II

```
R = 0.00831;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
\phi 1 = 5;
\phi 2 = 10;
\phi 3 = 15;
\phi 4 = 20;
\phi 5 = 30;
T1 = 311.2<sup>;</sup>
T2 = 320.4;
T3 = 326;
T4 = 330.~;
T5 = 335.7<sup>;</sup>
rapienfria = \{\phi_1, \phi_2, \phi_3, \phi_4, \phi_5\};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = {};
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; flujo = rapienfria[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, Log[Te^2/flujo]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
result = NonlinearModelFit[listay, a+b*x, {a, b}, {x}]
l = Normal[result]
Print["Pendiente =", " ", pend = 1[[2, 1]]]
Print["intercepto =", " ", Interc = 1[[1]]]
Print["Energiaactiva=", " ", Energiaactiva1 = pend * R]
 Print["Ko =", " ", Energiaactival* Exp[-Interc]

nlm = NonlinearModelFit[listay, a+bx, {a, b}, {x}] [
  {"ANOVATable", "ParameterPValues", "AdjustedRSquared", "RSquared",
   "ParameterTStatistics", "ParameterConfidenceIntervals",
   "ParameterConfidenceIntervalTable"}]
Print["valor de energia superior =", R*nlm[[6, 2, 2]]]
Print["valor de energia inferior =", R*nlm[[6, 2, 1]]]
Show ListPlot[listay],
 Plot[result[x], {x, 0.0017113031573543255`, 0.001642440666830911`}],
 Frame \rightarrow True, AxesLabel \rightarrow \left\{\frac{1}{\tau_{i}}, \frac{\text{LnTi}^{2}}{\star}\right\}
Plot result[x], {x, 0.0017113031573543255`, 0.001642440666830911`},
 Epilog 
Point[listay], PlotStyle → {Red, Thick},
 Frame \rightarrow True, AxesLabel \rightarrow \left\{\frac{1}{\text{Ti}}, \frac{\text{LnTi}^2}{\phi}\right\}
NonlinearModelFit[listay, a+bx, {a, b}, {x}] [
 {"ANOVATable", "ParameterPValues", "AdjustedRSquared", "RSquared",
```

```
"ParameterTStatistics", "ParameterConfidenceIntervalTable"}]
      lm = LinearModelFit[listay, x, x]
      listasalida = {};
      listasalida = lm[{"AdjustedRSquared", "RSquared", "FitResiduals"}]
      \sqrt{\text{listasalida}[2]}
     Listares = {};
      Listares = listasalida[[3]]
      ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
      listasalida2 = {};
      listasalida2 =
        lm[{"FitResiduals", "SinglePredictionConfidenceIntervalTable",
          "ParameterConfidenceRegion" }];
      errors = listasalida2[[1]]
      tablasimpledeintecnf = listasalida2[[2]]
      Observed = { }
      Do[Observed = AppendTo[Observed, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 1]]],
       {i, 2, 6}]
      Observed
      predicted = {};
     Do[predicted = AppendTo[predicted, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 2]]],
       \{i, 2, 6\}]
      predicted
      ListPlot[Transpose[{predicted, errors}], PlotStyle → PointSize[0.02`]]
      gplaj = Plot[lm[x], {x, 0.0017113031573543255<sup>,</sup> 0.001642440666830911<sup>,</sup>}];
      ci = {}
     Do[ci = AppendTo[ci, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 4]]], {i, 2, 6}]
      ci
      (xval = First /@listay; predicted = Transpose[{xval, predicted}];
       lowerCI = Transpose[{xval, First/@ci}];
       upperCI = Transpose[{xval, Last/@ci}]);
      gfrs = ListPlot[{listay, predicted, lowerCI, upperCI},
        Joined \rightarrow {False, True, True, True}, PlotStyle \rightarrow {Automatic,
          Automatic, Dashing[{0.05, 0.05}], Dashing[{0.05, 0.05}]]
      Show[gfrs, gplaj]
Out[127]= {584.35, 593.55, 599.15, 603.15, 608.85}
\mathsf{Out}[130] = \ \left\{ \ \left\{ \ 0.0017113 \ , \ 11.1316 \right\} \ , \ \left\{ \ 0.00168478 \ , \ 10.4697 \right\} \ , \ \right.
       \{0.00166903, 10.083\}, \{0.00165796, 9.8086\}, \{0.00164244, 9.42195\}\}
Out[131]= FittedModel
                   -31.3166 + 24804.x
Out[132] = -31.3166 + 24804. x
      Pendiente = 24804.
     intercepto = -31.3166
      Energiaactiva= 206.121
     Ko = 9.8892 \times 10^{17}
```

```
Out[135] = Null^2
```





Out[153]= { }

Out[155]= {11.1316, 10.4697, 10.083, 9.8086, 9.42195}

Out[158]= {11.1305, 10.4725, 10.0819, 9.8074, 9.4224}



```
• (* Anexo 6, tuda a equação e com parametros *)
```

```
R = 0.00831;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
\beta 1 = 5;
\beta 2 = 10;
\beta 3 = 15;
\beta 4 = 20;
\beta 5 = 30;
T1 = 138.5;
T2 = 145.8;
T3 = 151.2;
T4 = 155.35;
T5 = 159.3;
rapienfria = {\beta1, \beta2, \beta3, \beta4, \beta5};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = {};
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; flujo = rapienfria[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, Log[Te^2/flujo]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
resul = NonlinearModelFit[listay,
  \frac{\text{Ener}}{R} * y + \text{Log}\left[\frac{\text{Ener}}{R * Ko}\right], \{\{\text{Ener}, 115\}, \{\text{Ko}, 1 * 10^{14}\}\}, \{y\}\right]
resul[[1, 2]]
resul[[1, 2, 1, 2]]
resul[[1, 2, 2, 2]]
listasalida = {};
listasalida =
 resul[{"BestFitParameters", "FitResiduals", "ParameterConfidenceIntervals",
    "ParameterConfidenceIntervalTable", "ParameterTable"}]
residuos = listasalida[[2]]
valoresdex = First /@listay
Lsitgraresiduos = {};
Do[Lsitgraresiduos = AppendTo[Lsitgraresiduos, {valoresdex[[i]], residuos[[i]]}],
 {i, 1, Length[residuos]}]
ListPlot[Lsitgraresiduos, AxesLabel → {Xexp, Residuos},
 PlotStyle → {Hue[0.7], PointSize[0.02]}]
\{411.65, 418.95, 424.35, 428.5, 432.45\}
\{\{0.00242925, 10.4309\}, \{0.00238692, 9.77292\},\
 \{0.00235655, 9.39307\}, \{0.00233372, 9.12485\}, \{0.00231241, 8.73774\}\}
FittedModel -23.7799 + 14075.7 y
\{\text{Ener} \rightarrow 116.969, \text{Ko} \rightarrow 2.99184 \times 10^{14}\}
116.969
```

2.99184×10^{14}								
$ \begin{split} & \left\{ \left\{ \texttt{Ener} \rightarrow \texttt{116.969}, \ \texttt{Ko} \rightarrow \texttt{2.99184} \times \texttt{10}^{\texttt{14}} \right\}, \\ & \left\{ \texttt{0.0173364}, \ -\texttt{0.0448505}, \ \texttt{0.00283999}, \ \texttt{0.0558729}, \ -\texttt{0.0311988} \right\}, \\ & \left\{ \texttt{116.745}, \ \texttt{117.194} \right\}, \ \left\{ \texttt{2.99184} \times \texttt{10}^{\texttt{14}}, \ \texttt{2.99184} \times \texttt{10}^{\texttt{14}} \right\} \right\}, \end{split}$								
	Estimate	Standard Error	Confidence Inte	erval				
Ener	116.969	0.0705728	{116.745, 117.194}					
Ко	2.99184×10^{14}	8.04844×10^{-16}	$\left\{2.99184 \times 10^{14}, 2.99184 \times 10^{14}\right\}$					
	Estimate	Standard Error	t Statistic	P-Value				
Ener	116.969	0.0705728	1657.43	4.84358×10^{-10}				
Ко	$2.99184 imes 10^{14}$	$8.04844 imes 10^{-16}$	$3.71729 imes 10^{29}$	$4.2933 imes 10^{-89}$				
$\{0.0173364, -0.0448505, 0.00283999, 0.0558729, -0.0311988\}$								





Anexo 7 Calculo dos Residuos

Para calcular os valores dos residuais Res1 e Res2 em a equação (13) é necessário calcular o valor do parâmetro Q, em neste caso o parâmetro P é a longitude da mostra, l:

$$Q(T_i) = 2 \frac{\frac{dp_1}{dT} - \frac{dp_o}{dT}}{p_1 - p_o} = 2 \frac{\left(\alpha_1 l_1 - \alpha_0 l_0\right)}{l_1 - l_0} \cong \frac{\Delta \alpha}{\frac{\Delta l}{l_o}}$$
(7.1)

Onde α_0 e α_1 são os coeficientes da dilatação lineal da amostra antes e depois da transformação, observar a figura 2.1. Para estruturas poliméricas tem sido verificada a seguinte relação [99]

$$\alpha = \alpha_1 V_1 + \alpha_2 V_2 + \alpha_3 V_3 + \dots$$
(7.2)

Onde α_i e V_i são respectivamente o coeficiente de dilatação lineal e a fração de volume da fase i-enésima . Antes de iniciar a transformação veja a figura 3.2, segmento AO a equação (7.2) pode-se escrever da seguinte forma:

$$\alpha_o = \alpha_m V_m + \alpha_{ar} V_{ar} \tag{7.3}$$

E depois da transformação, processo I, veja novamente a figura 3.2:

$$\alpha_1 = \alpha_e V_e + \alpha_{fe} V_{fe} + \alpha_{ar} V_{ar}$$
(7.4)

Onde os sub índices (m,ar,e,fe), refreasse ao Martensita(m), Austenita residual (ar),carbetos Épsilon(e) e Ferrita(Fe) respectivamente.É certo que :

$$V_m + V_{ar} = 1$$
 , $Ve + V_{fe} + V_{ar} = 1$ (7.5)

Por isso em a equação (7.1) :

$$\Delta \alpha = \alpha_1 - \alpha_0 \tag{7.6}$$

É muito Bom conhecido que os câmbios relativos do volumem referidos ao volume inicial da amostra ficam relacionados com os câmbios relativos da longitude por a simples relação

$$\delta V/V=3 \delta l/l.$$

Para transformações isomorfas. Pero não se comete um grão erro se aplicamos ela em este caso [82]. O cambio de volume se deve a que em o processo I o cambio das fases esta dado por:

$$(\alpha'_{0.5} + \gamma_{r_{0.04}} \rightarrow \alpha_{0.2} + \varepsilon + \gamma_{r_{0.04}})$$
 Muito perto da temperatura Ti (tabela 3.2)

É possível calcular a fração de volume da fase que se tem formado (O carboneto Épsilon), Ve, sim as seguintes considerações são assumidas: Nomear os termos N^e , N^{fe} , N^m como o numero de átomos de ferro em as fases Épsilon , Ferrita e Martensita respectivamente, E seja também v^e , v^{fe} , v^m o volume de um átomo de ferro em as fases Épsilon, Ferrita e Martensita respectivamente. Assume-se um revenido isotérmico, então a seguinte relação é valida:

$$\frac{\Delta V}{V} = 3\frac{\Delta l}{l_o} = \frac{N^e v^e + N^{fe} v^{fe} + N^{ar} v^{ar} - (N^e v^m + N^{fe} v^m + N^{ar} v^{ar})}{N^m v^m}$$
(7.7)

Tendo presente a conservação de sítios:

$$N^{m} = N^{fe} + N^{e} , \ 1 = \frac{N^{fe}}{N^{m}} + \frac{N^{e}}{N^{m}} = \frac{N^{fe}}{N^{m}} + y \ , \ y = \frac{N^{e}}{N^{m}}$$
(7.8)

Onde y $y = \frac{N^e}{N^m}$ é a fração de átomos de ferro que tem sido transformada em carbonetos épsilon . e agora a relação (VII.7) pode-se escrever como :

$$\frac{\Delta V}{V} = 3\frac{\Delta l}{l_o} = \frac{y(v^e - v^m) + (1 - y)(v^{fe} - v^m)}{v^m}$$
(7.9)

A fração de volume que se tem formado de carbetos Épsilon :

$$V_{E} = \frac{N^{e} v^{e}}{N^{m} v^{m}} = y \frac{v^{e}}{v^{m}}$$
(VII.10)

Se se tem presente (7.10) e pode derivar se que :

$$V_{E} = \frac{N^{e} v^{e}}{N^{m} v^{m}} = y \frac{v^{e}}{v^{m}} = \left\{ \frac{\left(3 \frac{\Delta l}{l_{o}} + 1\right) v^{m} - v^{fe}}{v^{e} - v^{fe}} \right\} \frac{v^{e}}{v^{m}}$$
(7.11)

Em a relação anterior Δ l/lo é obtido diretamente do registro do dilatómetro extrapolando ate o ponto de inflexão da curva , veja a figura 2.1,os valores de referencia P₁ e P₀ são obtidos de

esta forma como é indicado em a figura 2.1. Posteriormente se subtraí o valor P1 de Po.Os valores v^e , v^{fe} , v^m , assim como todos os α_i são obtidos da literatura[82]

$$v^{m} = 11.897 \text{ A}^{3}/\text{Fe}$$
 $\alpha_{m} = 11.5*10^{-6} \text{ C}^{-1}$
 $v^{fe} = 11.77 \text{ A}^{3}/\text{Fe}$ $\alpha_{fe} = 14.5*10^{-6} \text{ C}^{-1}$; $\alpha_{ar} = 23*10^{-6} \text{ C}^{-1}$;
 $v^{e} = 13.827 \text{ A}^{3}/\text{Fe}$ $\alpha_{E} = \alpha_{\theta} = 12.5*10^{-6} \text{ C}^{-1}$

Em a tabela seguinte se mostram os valores do parâmetro Q calculados para cada curva do registro dilatométrico para o primeiro processo. A fração de volume dos carbonetos Epsilon ε , Ve , se calcula usando a equação (7.11) e a fração de volume de Ferrita , V_{Fe} se calcula usando a relação (7.5). A fração de volume da martensita e da Austenita residual é em todos os casos: $V_{ar} = 0.04$; $V_m = 0.96$.

Como poderá apreciar se o parâmetro Q é aproximadamente \approx - 0.01 para o primeiro processo do revenido. Para o segundo processo do revenido (terceiro estado do revenido) o parâmetro Q = 0. Pois a seguinte reação se desenvolve durante o segundo processo:

$$\epsilon \rightarrow \theta', \ \alpha + \epsilon + \theta \rightarrow \alpha + \theta + \theta'$$

Onde θ e \tilde{a} os a Cementita e a Ferri ta respectivamente. A Cementita que se origina da decomposição dos carbonetos Épsilon se designa por θ' .Então

$$\alpha_0 = V_{fe}\alpha_{fe} + \alpha e V e + \alpha_{\theta} V_{\theta} e \quad \alpha_1 = V_{fe}\alpha_{fe} + V_{\theta}\alpha_{\theta} + \alpha_{\theta} V_{\theta} e$$

De esta forma $\Delta \alpha = \alpha_1 - \alpha_0 = \alpha_{\theta} V_{\theta} - V_c \alpha_c = 0$ devido a que Ve =V_{θ} e $\alpha_e = \alpha_{\theta}$ e por tanto Q = 0.Em resume :

Tabela A 7.1: Valores do parâmetro Q, para o primeiro processo.

β	$\Delta l/l_o \times 10^{-4}$	V _c (%)	$V_{fe}(\%)$	$\alpha_1 \times 10^{-6}$	$\alpha_0 \times_{10}^{-6}$	Q×10 ⁻²
5	-4.2	9.8	86.2	14.5	11.8	-1.3
10	-3.86	9.9	86.1	14.5	11.8	-1.6
15	-4.52	9.7	86.3	14.5	11.8	-1.3
20	-4.4	9.8	86.2	14.5	11.8	-1.1
30	-4.5	9.7	86.3	14.5	11.8	-1.1

E finalmente os valores dos residuals se mostram em a tabela A VII.2 Tabela A7.2: Processo I (I): E=117KJ/mol ; n =1; Ko= 2.99×10^{14} min⁻¹ ; Q=-0.01. Processo (II): E=206 KJ/mol; Ko= 9.5×10^{17} ; n=0.66; Q= 0.0; Res1=0.0

Process (I)				Process (II)		
β	T _{i,} K	Res1	Res2	T _{i,} K	Res2	
5	411.6	0.12	0.00018	584.3	-0.061	
10	418.9	0.124	-0.0035	593.5	-0.0627	
15	424.3	0.128	-0.00067	599.1	-0.063	
20	428.5	0.13	0.0028	603.1	-0.064	
30	432.4	0.13	-0.0027	608.8	-0.064	

$$RES_1 = \frac{Q}{n^2} \frac{RTi^2}{E}$$

$$RES_2 = 2\frac{RT_i}{E} * \left\{ 1 - \frac{1}{n^2} + nln\left[\frac{Ti^2RK(Ti)}{\beta E}\right] \right\}$$

PUC-Rio - Certificação Digital Nº 1011949/CA
(* Anexo 8 Haciendo una estimacion del parametro cf de Farjas *)

```
Clear[Ko, Cf, Ener];
\alpha_{\rm p} = 0.632;
Na = 6.02 * 10^{23};
Kb = 1.381 \times 10^{-23};
R = 0.00831;
Ener = 116.969;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
\beta 1 = 5;
\beta 2 = 10;
\beta 3 = 15;
\beta 4 = 20;
\beta 5 = 30;
T1 = 138.5;
T2 = 145.8;
T3 = 151.2;
T4 = 155.35;
T5 = 159.3;
rapienfria = {\beta1, \beta2, \beta3, \beta4, \beta5};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = {};
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; flujo = rapienfria[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, Log[flujo / Te^2]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
resul = NonlinearModelFit[listay,
    \frac{\text{Ener}}{R} * y + \text{Log}\left[\frac{R * Ko * Cf}{\text{Ener}}\right], \{\{Ko, 2.99184 * 10^{14}\}, \{Cf, 1.01\}\}, \{y\}\right]
Listasali = {};
Listasali = resul[{"BestFitParameters", "ANOVATable", "EstimatedVariance",
    "FitResiduals", "ParameterTable", "ParameterConfidenceIntervals",
    "ParameterConfidenceIntervalTable", "RSquared", "AdjustedRSquared"}]
tablaAnov = resul["ANOVATable"];
valorSS = tablaAnov[[1, 1, 3, 3]];
valorST = tablaAnov[[1, 1, 5, 3]];
Print["valordeR=", \sqrt{1 - \frac{valorSS}{valorST}}]
Listares = {};
Listares = Listasali[[4]]
ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
{411.65, 418.95, 424.35, 428.5, 432.45}
```

```
{{0.00242925, -10.4309}, {0.00238692, -9.77292},
{0.00235655, -9.39307}, {0.00233372, -9.12485}, {0.00231241, -8.73774}}
```



```
(* Anexo 8 b Processo II ,
Haciendo una estimacion del parametro cf de Farjas*)
Clear[Ko];
\alpha_{\rm p} = 0.632;
Na = 6.02 * 10^{23};
Kb = 1.381 * 10^{-23};
R = 0.00831;
Ener = 206.121;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
ß1 = 5;
\beta 2 = 10;
\beta 3 = 15;
\beta 4 = 20;
\beta 5 = 30;
T1 = 311.2;
T2 = 320.4;
T3 = 326;
T4 = 330;
T5 = 335.7;
rapienfria = {\beta1, \beta2, \beta3, \beta4, \beta5};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = {};
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; flujo = rapienfria[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, Log[flujo / Te^2]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
resul = NonlinearModelFit listay,
  -\frac{\text{Ener}}{R} * y + \text{Log}\left[\frac{R * Ko * Cf}{\text{Ener}}\right], \{\{Ko, 9.88979 * 10^{17}\}, \{Cf, 0.9\}\}, \{y\}\right]
Listasali = {};
Listasali = resul[{"BestFitParameters", "ANOVATable", "EstimatedVariance",
    "FitResiduals", "ParameterTable", "ParameterConfidenceIntervals",
    "ParameterConfidenceIntervalTable", "RSquared", "AdjustedRSquared"}]
tablaAnov = resul["ANOVATable"];
valorSS = tablaAnov[[1, 1, 3, 3]];
valorST = tablaAnov[[1, 1, 5, 3]];
Print\left["valordeR=", \sqrt{1 - \frac{valorss}{valorsT}}\right]
Listares = { };
Listares = Listasali[[4]]
ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
```

{584.35, 593.55, 599.15, 603.15, 608.85}

```
\{\{0.0017113, -11.1316\}, \{0.00168478, -10.4697\},\
 \{0.00166903, -10.083\}, \{0.00165796, -9.8086\}, \{0.00164244, -9.42195\}\}
FittedModel
                 31.3167-24804.y
\left\{ \left\{ \texttt{Ko} 
ightarrow \texttt{9.79972} 	imes \texttt{10}^{\texttt{17}} \texttt{, Cf} 
ightarrow \texttt{1.00915} 
ight\} \texttt{,} 
ight.
                          DF SS
                                                    MS
 Model
                                520.173
                                                    260.087
                          2
                                0.0000121801~4.06004 \times 10^{-6} , 4.06004 \times 10^{-6} ,
 Error
                          3
 Uncorrected Total
                          5
                                520.173
 Corrected Total
                          4
                                1.71133
 \{-0.00110045, 0.00287557, -0.0010261, -0.00120119, 0.000452166\},\
       Estimate
                           Standard Error t Statistic P-Value
                                                             0. \times 10^{-308}
       9.79972 \times 10^{17} 0.
 Ко
                                                \infty
                                                             1.61365 \times 10^{-9}
 Cf | 1.00915
                           0.000909361
                                                1109.74
 \{\{9.79972 \times 10^{17}, 9.79972 \times 10^{17}\}, \{1.00626, 1.01205\}\},\
                           Standard Error Confidence Interval
       Estimate
       9.79972 	imes 10^{17}
                                                \{9.79972 \times 10^{17}, 9.79972 \times 10^{17}\}, 1., 1.
                           0.
 Ко
 Cf
      1.00915
                           0.000909361
                                                \{1.00626, 1.01205\}
valordeR=0.999996
\{-0.00110045, 0.00287557, -0.0010261, -0.00120119, 0.000452166\}
0.003
0.002
0.001
                             2
                                         3
                                                     4
-0.001
```

• (* Anexo 9 Hallando a n Primer Proceso *)

Ene = 116.969`; R = 0.00831[;]; Ko = 2.85 * 10¹⁴; Tp = 428.5; β = 20; Cf = 1; Clear[n] $P[x_] := \frac{N[ExpIntegralE[2, x]]}{x}; Vx = \frac{Ene}{R Tp};$ $fl[n_] = -n (Ko Cf)^{n} \left(\frac{Ene}{R\beta}\right)^{n-1} P[Vx]^{n} Exp[-Vx] + \frac{(n-1) (\beta R) Exp[-Vx]}{Ene};$ $f2[x_{-}] = -\frac{\beta \operatorname{Ene} P[Vx]}{R \operatorname{Tp}^{2}};$ $flb[n_] = n \log[Ko Cf P[Vx]] + (n-1) \log\left[\frac{Ene}{R \beta}\right] + \log[n] - Vx;$ $f2b[n_] = Log\left[\frac{(\beta Ene) P[Vx]}{RTp^2} + \frac{(n-1) (\beta R) Exp[-Vx]}{Ene}\right];$ $Plot[{f1[x], f2[x]}, {x, 0.1, 6}, PlotRange \rightarrow All]$ $Plot[{flb[x], f2b[x]}, {x, 0.1, 6}, PlotRange \rightarrow All]$ FindRoot $-n (KoCf)^{n} \left(\frac{Ene}{R\beta}\right)^{n-1} P[Vx]^{n} Exp[-Vx] + \frac{(n-1) (\beta R) Exp[-Vx]}{Ene} = -\frac{\beta Ene P[Vx]}{RTp^{2}}, \{n, 1\}$ $FindRoot\left[n Log[Ko Cf P[Vx]] + (n-1) Log\left[\frac{Ene}{R R}\right] + Log[n] - Vx = 0$ $\operatorname{Log}\left[\frac{(\beta \operatorname{Ene}) \operatorname{P}[\operatorname{Vx}]}{\operatorname{R} \operatorname{Tp}^{2}} + \frac{(n-1) (\beta \operatorname{R}) \operatorname{Exp}[-\operatorname{Vx}]}{\operatorname{Ene}}\right], \{n, 1\}\right]$ 4.×10⁻¹⁸ $2.\times 10^{-18}$ 2 $-2. \times 10^{-18}$ $-4. \times 10^{-18}$

 $-6. \times 10^{-18}$

 $-8. \times 10^{-18}$



• (* Anexo 9 b Programa para calcular os erros de n ,atualiçado para β =5 Processo II*)

n = 0.66;Ene = 206.211; R = 0.00831; $Ko = 9.51 * 10^{17};$ Tp = 584.35; $\beta = 5;$ Cf = 1.00;DeltaT = 0.1; $\delta Ene = 0.2;$ N[ExpIntegralE[2, x]] P[x_] := -x $Vx = \frac{Ene}{R * Tp};$ deltan = $\left(n \star (\text{Ko} \star \text{Cf})^{n} \star \left(\frac{\text{Ene}}{\beta \star R}\right)^{n-1} \star \text{Exp}\left[-\text{Vx}\right] \star P\left[\text{Vx}\right]^{n} \star \frac{\text{Ene}}{R \star \text{Tp}^{2}} \star \left(\frac{n \star (P\left[\text{Vx}\right])^{-1} \star \text{Exp}\left[-\text{Vx}\right]}{\text{Vx}^{2}} + 1\right) + \frac{1}{2} +$ $\frac{\beta \star \operatorname{Exp}[-\operatorname{Vx}]}{\operatorname{Tp}^2} \star n + \frac{2 \star \beta \star \operatorname{Ene} \star \operatorname{P}[\operatorname{Vx}]}{\operatorname{R} \star \operatorname{Tp}^3} \right) /$ $\left(\left(\frac{\text{Ene}}{\beta * R}\right)^{n-1} * P[Vx]^{n} * Exp[-Vx] * (Ko * Cf)^{n} * \left(1 + Log\left[\left(\frac{Ko * Cf * Ene * P[Vx]}{\beta * R}\right)^{n}\right]\right) + \frac{1}{2}\right)\right)$ $\frac{\beta * R * Exp[-Vx]}{Ene} \end{pmatrix} * DeltaT + \left(\left((Ko * Cf)^{n} * \left(\frac{Ene}{\beta * R} \right)^{n-1} * Exp[-Vx] * \right) \right)$ $\mathbb{P}[\mathbb{V}\mathbb{x}]^{n} \star \left(\frac{n \star (n-1)}{\mathbb{E}ne} + \frac{n^{2} \star (\mathbb{P}[\mathbb{V}\mathbb{x}])^{-1} \star \mathbb{E}\mathbb{x}\mathbb{P}[-\mathbb{V}\mathbb{x}] \star \mathbb{R} \star \mathbb{T}\mathbb{p}}{\mathbb{E}ne^{\wedge}2} + \frac{n}{\mathbb{R} \star \mathbb{T}\mathbb{p}}\right) +$ $\frac{(n-1) * \beta * R * Exp[-Vx]}{Ene} * \left(\frac{1}{Ene} + \frac{1}{R * Tp}\right) + \frac{\beta * P[Vx]}{R * Tp^{2}} + \frac{\beta * Exp[-Vx]}{Ene * Tp} + \delta Ene \right) /$ $\left(\left(\frac{\operatorname{Ene}}{\beta \star R}\right)^{n-1} \star P[Vx]^{n} \star \operatorname{Exp}[-Vx] \star (\operatorname{Ko} \star \operatorname{Cf})^{n} \star \left(1 + \operatorname{Log}\left[\left(\frac{\operatorname{Ko} \star \operatorname{Cf} \star \operatorname{Ene} \star P[Vx]}{\beta \star R}\right)^{n}\right]\right) + \right)$ $\frac{\beta * R * Exp[-Vx]}{Ene} \right)$ n + deltan n - deltan 0.0444671 0.704467

0.615533

(* Anexo 10 Calculo Dos Erros en KO *)

```
In[1]:= Ene = 116.969;
        Cf = 1.0;
        \beta = 10;
        R = 0.00831;
        Ti = 418.95;
        deltaCf = 0.01;
        deltaEne = 0.2;
        deltaP = 5 * 10^{-19};
        ListaLefFTTeor = {};
        listLefFTexpS = {};
                    N[ExpIntegralE[2, \frac{\text{Ene}}{\text{R+T}}]]
        Pt[T_] = -
                                                    -;
                                   Ene
R*T
        Pt[Ti];
                              R * β
        valorKO = -
                      Cf * Ene * Pt[Ti]
        deltaKo2 = R * \beta * \left(\frac{deltaCf}{(Cf^{2}) Ene * Pt[Ti]} + \frac{deltaP}{(Pt[Ti]^{2}) * Ene * Cf} + \frac{deltaEne}{Cf * Pt[Ti] * Ene^{2}}\right)
        Print["Ko+\deltaKo2 = ", valorKO + deltaKo2]
        Print["Ko-\deltaKo2 = ", valorKO - deltaKo2]
Out[13]= 3.31005 \times 10^{14}
Out[14]= 8.09857 \times 10^{13}
       Ko + \delta Ko2 = 4.11991 \times 10^{14}
       Ko - \delta Ko2 = 2.50019 \times 10^{14}
```

• (* Anexo 10 b Calculo Dos Erros en KO *)

 $Ko - \delta Ko2 = 5.83209 \times 10^{17}$

```
deltaKo = \frac{R * \beta}{Pt[Ti]} * \left( \frac{deltaCf}{(Cf^2) * Ene} + \frac{deltaEne}{Cf * Ene^2} \right);
Print["Ko+\deltaKo = ", valorKO + deltaKo]
Print["Ko-\deltaKo = ", valorKO - deltaKo]
Ene = 206.211;
Cf = 1.0;
\beta = 30;
R = 0.00831;
Ti = 608.85;
deltaCf = 0.01;
deltaEne = 0.2;
deltaP = 5 * 10^{-22};
ListaLefFTTeor = {};
listLefFTexpS = {};
            N[ExpIntegralE[2, \frac{Ene}{P+T}]]
Pt[T_] = ---
                                             -;
                            Ene
                            R+T
Pt[Ti];
valorKO = \frac{R * \beta}{Cf * Ene * Pt[Ti]}
deltaKo2 = R * \beta * \left(\frac{deltaCf}{(Cf^2) Ene * Pt[Ti]} + \frac{deltaP}{(Pt[Ti]^2) * Ene * Cf} + \frac{deltaEne}{Cf * Pt[Ti] * Ene^2}\right)
Print["Ko+\deltaKo2 = ", valorKO + deltaKo2]
Print["Ko-\deltaKo2 = ", valorKO - deltaKo2]
1.05592 \times 10^{18}
4.72712 \times 10^{17}
Ko + \delta Ko2 = 1.52863 \times 10^{18}
```

PUC-Rio - Certificação Digital Nº 1011949/CA

Anexo 11

```
(*O programa usado para calcular no. Neste programa
       \alpha (T) é a função de interpolação obtida da data experimentai ,
      a mesma é diferente para cada taxa de aquecimento \beta *)
In[28]:= Ene = 116.969;
      Ko = 2.99184 * 10^{14};
      Cf = 1.0;
      \beta = 5;
      R = 0.00831;
ln[33]:= Listaexpft = {{370, 0.01651760622200371`}, {372, 0.02043987958258464`},
          {374, 0.025225522215615692`}, {376, 0.031046125340003616`},
          {378, 0.03810190930459556`}, {380, 0.046624631722749665`},
          {382, 0.056880022112787865`}, {384, 0.06916931528982617`},
          {386, 0.08382929198766287`}, {388, 0.10123003753123139`},
           \{ 390, \, 0.12176940521334956^{\,}\}, \, \{ 392, \, 0.14586294026377278^{\,}\}, \, \{ 394, \, 0.1739278227326989^{\,}\}, \,
          {396, 0.20635929206972237`}, {398, 0.2434981299979856`}, {400, 0.2855882535426786`},
          {402, 0.33272449952435434<sup>`</sup>}, {404, 0.3847924728116796<sup>`</sup>}, {406, 0.44140504078160203<sup>`</sup>},
          {408, 0.5018436741797023<sup>`</sup>}, {410, 0.5650169974865198<sup>`</sup>}, {412, 0.6294526878466693<sup>`</sup>},
          {414, 0.6933405814716751<sup>`</sup>}, {416, 0.754642170512299<sup>`</sup>}, {418, 0.8112721570151054<sup>`</sup>},
          {420, 0.8613401219962658<sup>`</sup>}, {422, 0.9034165591934372<sup>`</sup>}, {424, 0.9367643587650922<sup>`</sup>},
           {426, 0.9614660315452251`}, {428, 0.9783911188275345`}, {430, 0.9889923252021308`},
           {432, 0.9949813145170145`}, {434, 0.9979864940641315`}, {436, 0.9993027587390773`}};
      gflistexp = ListPlot[Listaexpft]
      α = Interpolation [Listaexpft]
      gfinterft = Plot[α[x], {x, 370.`, 436.`}]
      Show[gfinterft, gflistexp]
       10
       0.8
       0.6
Out[34]=
       0.4
       0.2
                        390
                380
                                400
                                        410
                                                420
                                                        430
Out[35]= InterpolatingFunction [ { { 370., 436. } } , <> ]
       1.0
       0.8
       0.6
Out[36]=
       0.4
       0.2
                380
                        390
                                400
                                        410
                                                420
                                                        430
```

```
1.0
        0.8
        0.6
Out[37]=
        0.4
        0.2
                    380
                              390
                                       400
                                                 410
                                                           420
                                                                    430
\ln[38]:= fnte[T_] = 1 - \alpha[T];
        derivadafnt [T_] = \partial_T (fnte[T]);
        LefTFTTeor [T_, no_] = \left(-\text{derivadafnt}[T] * \frac{\beta}{K_0} * \text{Exp}\left[\frac{\text{Ene}}{R * T}\right]\right) \wedge \left(\frac{1}{n_0}\right)
Out[40]= 1.67121 \times 10^{-14\frac{1}{no}} (e^{14075.7/T} InterpolatingFunction [{{370., 436.}}, <>] [T])^{\frac{1}{no}}
In[41]:= Listaexp = { };
         Do[Listaexp = AppendTo[Listaexp, {T, fnte[T]}], {T, 370, 436, 2}]
In[43]:= ajuste = NonlinearModelFit [Listaexp, LefTFTTeor[T, no], {{no, 0.5}}, {T}]
        Listasali = {};
        Listasali = ajuste [{"BestFitParameters", "ANOVATable", "EstimatedVariance",
```

```
"FitResiduals", "ParameterTable", "ParameterConfidenceIntervals",
"ParameterConfidenceIntervalTable", "RSquared", "AdjustedRSquared"}]
```

Out[43]= FittedModel

 $1.68459 \times 10^{-14} \left(e^{14075.7/T} \text{InterpolatingFunction}[\{\{370., 436.\}\}, <>][T] \right)^{0.999749}$

		DF	SS	MS
	Model	1	14.8838	14.8838
Out[45]= $\left\{ \{ no \rightarrow 1.00025 \} \right\}$	Error	33	$4.75437 imes 10^{-6}$	1.44072×10^{-7} ,
	Uncorrected Total	34	14.8838	
	Corrected Total	33	4.71203	

1.44072 × 10⁻⁷, {-0.0018203, 0.00050081, -0.000428471, -0.000391476, -0.00035212, -0.000310149, -0.000265375, -0.000217722, -0.000167283, -0.000114383, -0.0000596717, -4.2072 × 10⁻⁶, 0.0000504468, 0.000102146, 0.000148132, 0.000185079, 0.000209271, 0.00021696, 0.000204945, 0.000171386, 0.000116764, 0.0000448067, -0.0000369459, -0.000117398, -0.000183372, -0.000222449, -0.000226709, -0.000196155, -0.000140031, -0.0000746016, -0.0000174813, 0.0000191555, 0.0000327884, -0.0000958284},

	Estimate	Standard Error	t Statistic	P-Value	
no	1.00025	0.000319933	3126.44	7.21434×10^{-9}	
	Estimate	Standard Error	Confidenc	e Interval	1]
no	1.00025	0.000319933	{0.9996, 1	.0009}	⊥·

Anexo 12(*calculodeEFriedmanlprocesom7.nb*)

```
\ln[1]:= R = 0.00831;
      TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
      \phi 1 = 5;
      \phi 2 = 10;
      φ3 = 15;
      \phi 4 = 20;
      \phi 5 = 30;
      T1 = 138.5;
      T2 = 145.8;
      T3 = 151.2;
      T4 = 155.35;
      T5 = 159.3
      vdyi1 = 4.431 * 10 ^ - 6;
      vdyi2 = 4.95 * 10 ^ - 6;
      vdyi3 = 4.463 * 10 ^ - 6;
      vdyi4 = 4.494 * 10 ^ - 6;
      vdyi5 = 4.95 * 10 ^ - 6;
      rapienfria = \{\phi_1, \phi_2, \phi_3, \phi_4, \phi_5\};
      valoresdeyie = {vdyi1, vdyi2, vdyi3, vdyi4, vdyi5};
      listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
      TemperaturaKelvin = {};
      Do[ti = listatepgradCent[[i]];
       TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
       {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
      TemperaturaKelvin
      listay = {};
      Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; valordey = valoresdeyie[[i]];
       listay = AppendTo[listay, {Te^-1, -Log[rapienfria[[i]] * valordey]}],
       {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
      listay
      resul = NonlinearModelFit[listay, a + b * x, {a, b}, {x}]
      l = Normal[resul]
      NonlinearModelFit[listay, a + b * x, {a, b}, {x}]
      Print["Pendiente =", " ", pend = 1[[2, 1]]]
      Print["intercepto =", " ", Interc = 1[[1]]]
      Print["Energiaactiva=", " ", Energiaactiva1 = pend * R]
Out[12]= 159.3
Out[23]= {411.65, 418.95, 424.35, 428.5, 432.45}
Out[26]= { \{0.00242925, 10.7174\}, \{0.00238692, 9.91354\}, 
        {0.00235655, 9.61164}, {0.00233372, 9.31704}, {0.00231241, 8.81493}}
                     -26.602 + 15347.1 \,\mathrm{x}
Out[27]= FittedModel
Out[28]= -26.602 + 15 347.1 x
                     -26.602 + 15347.1 \, x
Out[29]= FittedModel
```



```
DF SS
                                                   MS
        Model
                               2
                                    470.002
                                                   235.001
                                    0.0330961 \quad 0.011032 \ , \ {}^{\{0.00223905, \ 0.00089751\}, \ 0.999883, \ }
Out[37]= { Error
                               3
                               5
        Uncorrected Total
                                    470.036
        Corrected Total
                               4
                                    2.01548
                                            Estimate Standard Error Confidence Interval
        0.99993, {-9.82844, 13.405}, a
                                           -26.602 2.70663
                                                                           \{-35.2157, -17.9883\}
                                        b 15347.1 1144.88
                                                                           \{11703.5, 18990.6\}
In[38]:= lm = LinearModelFit [listay, x, x]
      listasalida = {};
      listasalida = lm[{"AdjustedRSquared", "RSquared", "FitResiduals"}]
      \sqrt{\text{listasalida}[2]}
      Listares = {};
      Listares = listasalida[[3]]
      ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
      listasalida2 = {};
      listasalida2 = lm[{"FitResiduals",
           "SinglePredictionConfidenceIntervalTable ", "ParameterConfidenceRegion "}];
      errors = listasalida2[[1]]
      tablasimpledeintecnf = listasalida2[[2]]
      Observed = {}
      Do[Observed = AppendTo[Observed, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 1]]], {i, 2, 6}]
      Observed
      predicted = {};
      Do[predicted = AppendTo[predicted, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 2]]], {i, 2, 6}]
      predicted
      gplaj = Plot[lm[x], {x, 0.0024292481476982874, 0.0023124060585038735`}];
      ci = {}
      Do[ci = AppendTo[ci, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 4]]], {i, 2, 6}]
      ci
      (xval = First /@listay; predicted = Transpose [{xval, predicted}];
       lowerCI = Transpose [{xval, First /@ci}]; upperCI = Transpose [{xval, Last /@ci}]);
      gfrs = ListPlot[{listay, predicted, lowerCI, upperCI}, Joined → {False, True, True, True},
        PlotStyle \rightarrow \{Automatic, Automatic, Dashing[\{0.05^{,} 0.05^{,}], Dashing[\{0.05^{,} 0.05^{,}\}]\}\}
      Show[gfrs, gplaj, AxesLabel -> {Ti^-1, LnBetayi}]
                     -26.602 + 15347.1 \,\mathrm{x}
Out[38]= FittedModel
\label{eq:output} \begin{array}{l} \text{Out}[40]= \{ \texttt{0.978105} \,, \, \texttt{0.983579} \,, \, \{\texttt{0.0376074} \,, \, -\texttt{0.116685} \,, \, \texttt{0.0475738} \,, \, \texttt{0.103236} \,, \, -\texttt{0.0717323} \, \} \, \} \end{array}
```

```
Out[41]= 0.991756
```

Out[43]= {0.0376074, -0.116685, 0.0475738, 0.103236, -0.0717323}





	Observed	Predicted	Standard Error	Confidence Interval		
	10.7174	10.6798	0.137326	{10.2428, 11.1169}		
Out[48]_	9.91354	10.0302	0.118072	{9.65447, 10.406}		
000[40]-	9.61164	9.56407	0.115355	{9.19695, 9.93118}		
	9.31704	9.2138	0.12009	{8.83162, 9.59598}		
	8.81493	8.88666	0.129214	{8.47544, 9.29787}		
Out[49]=	{ }					
Out[51]=	51]= {10.7174, 9.91354, 9.61164, 9.31704, 8.81493}					

Out[54]= {10.6798, 10.0302, 9.56407, 9.2138, 8.88666}





```
Processo II
```

```
R = 0.00831;
TgKelvin[x_] := 273.15 + x;
\phi 1 = 5;
\phi 2 = 10;
\phi 3 = 15;
\phi 4 = 20;
\phi 5 = 30;
T1 = 311.2;
T2 = 320.4;
T3 = 326;
T4 = 330;
T5 = 335.5
vdyi1 = 5.083 * 10 ^ - 6;
vdyi2 = 5.606 * 10 ^ - 6;
vdyi3 = 5.349 * 10 ^ - 6;
vdyi4 = 4.822 * 10 ^ - 6;
vdyi5 = 4.736 * 10 ^ - 6;
rapienfria = \{\phi_1, \phi_2, \phi_3, \phi_4, \phi_5\};
valoresdeyie = {vdyi1, vdyi2, vdyi3, vdyi4, vdyi5};
listatepgradCent = {T1, T2, T3, T4, T5};
TemperaturaKelvin = { };
Do[ti = listatepgradCent[[i]];
 TemperaturaKelvin = AppendTo[TemperaturaKelvin, TgKelvin[ti]],
 {i, 1, Length[listatepgradCent]}]
TemperaturaKelvin
listay = {};
Do[Te = TemperaturaKelvin[[i]]; valordey = valoresdeyie[[i]];
 listay = AppendTo[listay, {Te^-1, -Log[rapienfria[[i]] * valordey]}],
 {i, 1, Length[TemperaturaKelvin]}]
listay
resul = NonlinearModelFit[listay, a + b * x, {a, b}, {x}]
1 = Normal [resul]
NonlinearModelFit [listay, a + b * x, {a, b}, {x}]
Print["Pendiente =", " ", pend = 1[[2, 1]]]
Print["intercepto =", " ", Interc = 1[[1]]]
Print["Energiaactiva=", " ", Energiaactiva1 = pend * R]
335.5
{584.35, 593.55, 599.15, 603.15, 608.65}
\{\{0.0017113, 10.5802\}, \{0.00168478, 9.78909\}, \}
 {0.00166903, 9.43055}, {0.00165796, 9.24659}, {0.00164298, 8.85912}}
               -31.8238 + 24745.8 x
FittedModel
- 31.8238 + 24745.8 x
               -31.8238 + 24745.8 x
FittedModel
```

Pendiente = 24745.8 intercepto = -31.8238 Energiaactiva= 205.638

```
ajuste[x_] := Interc + pend * x
Gf1 = Plot[ajuste[x], {x, 0.0017113031573543255, 0.0016429803663846217}]
Gf2 = ListPlot[listay, PlotStyle -> PointSize [0.02], AxesLabel -> {Ti^-1, LnBetayi}]
Show[Gf1, Gf2, AxesLabel -> {Ti^-1, LnBetayi}]
NonlinearModelFit [listay, a + bx, {a, b}, {x}] [
 {"ANOVATable", "ParameterPValues", "AdjustedRSquared", "RSquared",
  "ParameterTStatistics", "ParameterConfidenceIntervalTable"}]
   10.5
   10.0
   9.5
           0.00166 0.00167
                          0.00168 0.00169
                                         0.00170
                                                 0.00171
   LnBetayi
   10.5
   10.0
   9.5
                                                     1
          0.00166 0.00167 0.00168 0.00169 0.00170 0.00171 Ti
   LnBetayi
   10.5
   10.0
   9.5
          0.00166 0.00167 0.00168 0.00169 0.00170 0.00171 <sub>Ti</sub>
```

```
DF SS
                                       MS
 Model
                      2
                           460.671
                                       230.335
Error
                      3
                           0.0140447 0.00468157 '
 Uncorrected Total
                      5
                          460.685
 Corrected Total
                      4
                           1.69722
 {0.000700773, 0.000320283}, 0.999949, 0.99997, {-14.5722, 18.9613},
                Standard Error Confidence Interval
     Estimate
     -31.8238 2.18387
                                 {-38.7739, -24.8738}
 а
    24745.8
                1305.07
                                 {20 592.5, 28 899.1}
 b
lm = LinearModelFit [listay, x, x]
listasalida = {};
listasalida = lm[{"AdjustedRSquared", "RSquared", "FitResiduals"}]
\sqrt{\text{listasalida}[2]}
Listares = {};
Listares = listasalida[[3]]
ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.04]}]
listasalida2 = {};
listasalida2 = lm[{"FitResiduals",
    "SinglePredictionConfidenceIntervalTable ", "ParameterConfidenceRegion "}];
errors = listasalida2[[1]]
tablasimpledeintecnf = listasalida2[[2]]
Observed = {}
Do[Observed = AppendTo[Observed, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 1]]], {i, 2, 6}]
Observed
predicted = {};
Do[predicted = AppendTo[predicted, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 2]]], {i, 2, 6}]
predicted
gplaj = Plot[lm[x], {x, 0.0017113031573543255, 0.0016429803663846217}];
ci = {}
Do[ci = AppendTo[ci, tablasimpledeintecnf[[1, 1, i, 4]]], {i, 2, 6}]
ci
(xval = First /@listay; predicted = Transpose [{xval, predicted}];
 lowerCI = Transpose [{xval, First /@ci}]; upperCI = Transpose [{xval, Last /@ci}]);
gfrs = ListPlot[{listay, predicted, lowerCI, upperCI}, Joined → {False, True, True, True},
  PlotStyle \rightarrow \{Automatic, Automatic, Dashing[\{0.05^{,} 0.05^{,}], Dashing[\{0.05^{,} 0.05^{,}\}]\}\}
Show[gfrs, gplaj, AxesLabel -> {Ti^-1, LnBetayi}]
             -31.8238 + 24745.8 x
FittedModel
```

 $\{0.988966, 0.991725, \{0.0564464, -0.0782511, -0.0471187, 0.0428255, 0.0260978\}\}$

0.995854

 $\{0.0564464, -0.0782511, -0.0471187, 0.0428255, 0.0260978\}$



 $\{0.0564464, -0.0782511, -0.0471187, 0.0428255, 0.0260978\}$

Observed	Predicted	Standard Error	Confidence Interval
10.5802	10.5237	0.0899403	{10.2375, 10.81}
9.78909	9.86734	0.0764576	{9.62402, 10.1107}
9.43055	9.47767	0.0751508	{9.23851, 9.71683}
9.24659	9.20376	0.0775495	{8.95697, 9.45056}
8.85912	8.83302	0.084702	{8.56346, 9.10258}
{ }			

 $\{10.5802, 9.78909, 9.43055, 9.24659, 8.85912\}$





```
dTdq1 = 0.382727;
dTdq2 = 0.81325;
dTdq3 = 1.29671;
dTdq4 = 1.85862;
dTdq5 = 2.52029;
dTdq6 = 3.33453;
dTdq7 = 4.38734;
\xi 1 = 0.1;
\xi 2 = 0.2;
\xi 3 = 0.3;
\xi 4 = 0.4;
\xi 5 = 0.5;
\xi 6 = 0.6;
\xi 7 = 0.7;
Listadedtdq = {dTdq1, dTdq2, dTdq3, dTdq4, dTdq5, dTdq6, dTdq7}
ListadeFraT = \{\xi 1, \xi 2, \xi 3, \xi 4, \xi 5, \xi 6, \xi 7\}
Listatrabajo = {};
Do Listatrabajo =
  AppendTo [Listatrabajo, {Log[Listadedtdq[[i]]], Log[Log[\frac{1}{1 - \text{ListadeFrat}[[i]]}]}],
 {i, 1, Length[ListadeFraT]}
Listatrabajo
ListPlot[Listatrabajo]
resul =
 NonlinearModelFit [Listatrabajo, interc + pendt * x, {{interc, -0.1}, {pendt, 3}}, {x}]
Listasali = {};
Listasali = resul[{"BestFitParameters", "ANOVATable", "EstimatedVariance",
    "FitResiduals", "ParameterTable", "ParameterConfidenceIntervals",
    "ParameterConfidenceIntervalTable ", "RSquared", "AdjustedRSquared"}]
tablaAnov = resul["ANOVATable"];
valorSS = tablaAnov[[1, 1, 3, 3]];
valorST = tablaAnov[[1, 1, 5, 3]];
Print["valordeR=", \sqrt{1 - \frac{valorSS}{valorST}}]
Listares = {};
Listares = Listasali[[4]]
ListPlot[Listares, PlotStyle → {Hue[0.5], PointSize[0.02]}]
{0.382727, 0.81325, 1.29671, 1.85862, 2.52029, 3.33453, 4.38734}
\{0.1, 0.2, 0.3, 0.4, 0.5, 0.6, 0.7\}
\{ \{ -0.960433, -2.25037 \}, \{ -0.206717, -1.49994 \}, \}
 \{0.25983, -1.03093\}, \{0.619834, -0.671727\},
 \{0.924374, -0.366513\}, \{1.20433, -0.0874216\}, \{1.47872, 0.185627\}\}
```



varK valon varK

valon

Anexo 14 a Dilatação Relativa, Processo I

β = 5

Т	l(T)
387.871	0.0000359
395.631	0.0000718
400.636	0.0001077
404.554	0.0001436
407.942	0.0001795
411.089	0.0002154
414.214	0.0002513
417.787	0.0002872
421.823	0.0003231
430	0.000359

valor de L1= $(\delta l/l)_{finl} = 0.000359$

 $\beta = 10$

Т	l(T)
395.028	0.0000364
403.72	0.0000728
408.264	0.0001092
412.329	0.0001456
415.846	0.000182
419.113	0.0002184
422.358	0.0002548
425.861	0.0002912
430.263	0.0003276
439	0.000364

valor de L1= $(\delta l/l)_{\,\text{finl}}$ =0.000364

β = 15

Т	l(T)
399.335	0.0000394
407.553	0.0000788
412.858	0.0001182
417.013	0.0001576
420.609	0.000197
423.949	0.0002364
427.268	0.0002758
430.851	0.0003152
435.355	0.0003546
444.4	0.000394

valor de L1= $(\delta l/l)_{finl} = 0.000394$

 $\beta = 20$

Т	l(T)
402.447	0.0000412
410.791	0.0000824
416.18	0.0001236
420.4	0.0001648
424.053	0.000206
427.447	0.0002472
430.819	0.0002884
434.461	0.0003296
439.039	0.0003708
447	0.000412

valor de L1= $(\delta l/l)_{fin1} = 0.000412$

β = 30

Т	l(T)
406.914	0.0000418
415.442	0.0000836
420.95	0.0001254
425.266	0.0001672
429.001	0.000209
432.473	0.0002508
435.924	0.0002926
439.65	0.0003344
444.335	0.0003762
454	0.000418

valor de L1= $(\delta l/l)_{fin1} = 0.000418$

Anexo 14 b Dilatação Relativa, Processo II

β = 5

Т	l(T)
543	0.0000515
555.74	0.000103
564.355	0.0001545
571.13	0.000206
577.15	0.0002575
582.75	0.000309
587.97	0.0003605
593.89	0.000412
601.36	0.0004635
611	0.000515

valor de L1= $(\delta l/l)_{finl} = 0.000515$

 $\beta = 10$

Т	l(T)
550.49	0.0000529
564.14	0.0001058
573.015	0.0001587
579.995	0.0002116
586.06	0.0002645
591.72	0.0003174
597.36	0.0003703
603.465	0.0004232
611.175	0.0004761
623	0.000529

valor de L1= $(\delta l/l)_{\,\text{finl}}$ =0.000529

β =	- 1	.5
-----	-----	----

Т	l(T) 2	
555.28	0.000054	
569.17	0.000108	
578.2	0.000162	
585.31	0.000216	
591.485	0.00027	
597.245	0.000324	
602.98	0.000378	
609.21	0.000432	
617.06	0.000486	
627	0.00054	
valor de L1=	$(\delta l/l)_{finl}$	=0.00054

<i>β</i> = 20		
Т	l(T)	
558.73	0.0000588	
572.79	0.0001176	
581.935	0.0001764	
589.135	0.0002352	
595.39	0.000294	
601.225	0.0003528	
607.04	0.0004116	
613.345	0.0004704	
621.305	0.0005292	
631.4	0.000588	
valor de L1=	$(\delta l/l)_{\rm finl}$	=0.000588

β = 30

Т	l(T)
563.67	0.0000601
577.975	0.0001202
587.28	0.0001803
594.61	0.0002404
600.98	0.0003005
606.925	0.0003606
612.84	0.0004207
619.275	0.0004808
627.385	0.0005409
639	0.000601

valor de L1= $(\delta l/l)_{fin1} = 0.000601$

- Anexo 15 Version CHT a TTT(* e necesario ter processadas as listas das fracT Vs B antes de comenzar,ListaFTVST[q] *)
- Armando (beta T)

```
ListaBT[0.1] = {};
ListaBT[0.2] = {};
ListaBT[0.3] = {};
ListaBT[0.4] = {};
ListaBT[0.5] = {};
ListaBT[0.6] = {};
ListaBT[0.7] = {};
ListaBT[0.8] = {};
ListaBT[0.9] = {};
ListaBTp[0.1] = {};
ListaBTp[0.2] = {};
ListaBTp[0.3] = {};
ListaBTp[0.4] = {};
ListaBTp[0.5] = {};
ListaBTp[0.6] = {};
ListaBTp[0.7] = {};
ListaBTp[0.8] = {};
ListaBTp[0.9] = {};
(* Este grupo esta llenando las listas BT para cada fracion transformada*)
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 1, If[z >= 0.9, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.9] = AppendTo[ListaBTp[0.9], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.9] = AppendTo[ListaBT[0.9],
     {-ListaBTp[0.9][[i, 2]], ListaBTp[0.9][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.9]]}];
```

Do [

```
Clear[z];
ListaprovBT[q] = {};
Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
If[z < 0.9, If[z >= 0.8, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]],
{i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];
menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.8] = AppendTo[ListaBTp[0.8], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.8] = AppendTo[ListaBT[0.8],
```

Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];

```
{-ListaBTp[0.8][[i, 2]], ListaBTp[0.8][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.8]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.8, If[z >= 0.7, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.7] = AppendTo[ListaBTp[0.7], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.7] = AppendTo[ListaBT[0.7],
    {-ListaBTp[0.7][[i, 2]], ListaBTp[0.7][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.7]]};
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.7, If[z >= 0.6, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.6] = AppendTo[ListaBTp[0.6], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.6] = AppendTo[ListaBT[0.6],
     {-ListaBTp[0.6][[i, 2]], ListaBTp[0.6][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.6]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.6, If[z >= 0.5, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.5] = AppendTo[ListaBTp[0.5], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.5] = AppendTo[ListaBT[0.5],
    {-ListaBTp[0.5][[i, 2]], ListaBTp[0.5][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.5]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.5, If[z >= 0.4, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.4] = AppendTo[ListaBTp[0.4], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.4] = AppendTo[ListaBT[0.4],
    {-ListaBTp[0.4][[i, 2]], ListaBTp[0.4][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.4]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
```

```
If[z < 0.4, If[z >= 0.3, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.3] = AppendTo[ListaBTp[0.3], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.3] = AppendTo[ListaBT[0.3],
     {-ListaBTp[0.3][[i, 2]], ListaBTp[0.3][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.3]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.3, If[z >= 0.2, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]]
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.2] = AppendTo[ListaBTp[0.2], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.2] = AppendTo[ListaBT[0.2],
     {-ListaBTp[0.2][[i, 2]], ListaBTp[0.2][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.2]]}];
Do [
 Clear[z];
 ListaprovBT[q] = {};
 Do[z := ListaFTVST[q][[i, 2]];
  If[z < 0.2, If[z >= 0.1, ListaprovBT[q] = AppendTo[ListaprovBT[q], ListaFTVST[q][[i]]]]],
  {i, 1, Length[ListaFTVST[q]]}; Lo = Sort[ListaprovBT[q], #1[[2]] < #2[[2]] &];</pre>
 menorL = Lo[[1]]; ListaBTp[0.1] = AppendTo[ListaBTp[0.1], {menorL, q}], {q, 5, 30, 5}]
Do[ListaBT[0.1] = AppendTo[ListaBT[0.1],
     {-ListaBTp[0.1][[i, 2]], ListaBTp[0.1][[i, 1, 1]]}], {i, 1, Length[ListaBTp[0.1]]}];
ListPlot [{ListaBT[0.9], ListaBT[0.8], ListaBT[0.7], ListaBT[0.6], ListaBT[0.5],
  ListaBT[0.4], ListaBT[0.3], ListaBT[0.2], ListaBT[0.1]}, PlotStyle → PointSize[0.01],
 AxesLabel \rightarrow \{ "\beta, ( \circ K \min^{-1}) ", "T, (K) " \}, \text{ Joined } \rightarrow \text{True}, \text{PlotMarkers} \rightarrow \text{Automatic} \}
ListamemofqT = {};
Do[ListamemofqT = AppendTo[ListamemofqT, ListaBT[val{]}, {val{, 0.1, 0.6, 0.1}}
Do[ListamemofqT = AppendTo[ListamemofqT, ListaBT[val5]], {val5, 0.8, 0.9, 0.1}]
ListamemofqT >> "D:\\Jorge\\Tesis\\noisotermico\\modelar los
   parametros cineticos\\modelandoAISI1050farjas\\QvsTPafijPro1.nb"
```

```
ListagfqT[0.7] = {{2., 403.906}, {2.5, 406.37}, {3., 408.4050000000003}, {3.5, 410.141},
   \{4., 411.657\}, \{4.5, 413.003\}, \{5., 414.214\}, \{5.5, 415.315\}, \{6., 416.326\},
   {6.5, 417.26}, <i>{7., 418.129}, <i>{7.5, 418.94}, <i>{8., 419.702}, {8.5, 420.42},
   {9., 421.1}, {9.5, 421.744}, {10., 422.358}, {10.5, 422.943}, {11., 423.502},
   {11.5, 424.038}, {12., 424.552}, {12.5, 425.046}, {13., 425.522}, {13.5, 425.981},
   \{14., 426.424\}, \{14.5, 426.853\}, \{15., 427.2680000000003\}, \{15.5, 427.67\},
   {16., 428.06}, {16.5, 428.438}, {17., 428.806}, {17.5, 429.164}, {18.`, 429.512`},
   {18.5, 429.851}, {19., 430.182}, {19.5, 430.504}, {20., 430.819}, {20.5, 431.127},
   {21., 431.427}, {21.5, 431.721}, {22.`, 432.009`}, {22.5, 432.29}, {23., 432.566},
   \{23.5, 432.835\}, \{24., 433.1\}, \{24.5, 433.359\}, \{25., 433.614\}, \{25.5, 433.864\},
   {26.`, 434.109`}, {26.5, 434.349}, {27., 434.586}, {27.5, 434.818}, {28., 435.047},
   {28.5, 435.271}, {29., 435.492}, {29.5, 435.71}, {30.`, 435.924`}};
ListamemofqTr = {};
ListamemofqTr = << "D:\\Jorge\\Tesis\\noisotermico\\modelar los
     parametros cineticos/\modelandoAISI1050farjas/\QvsTPafijPro1.nb";
ListamemofqTr = AppendTo[ListamemofqTr, ListagfqT[0.7]];
ListagfqT[0.1] = ListamemofqTr[[1]];
ListagfqT[0.2] = ListamemofqTr[[2]];
ListagfqT[0.3] = ListamemofqTr[[3]];
ListagfqT[0.4] = ListamemofqTr[[4]];
ListagfqT[0.5] = ListamemofqTr[[5]];
ListagfqT[0.6] = ListamemofqTr[[6]];
ListagfqT[0.8] = ListamemofqTr[[7]];
ListagfqT[0.9] = ListamemofqTr[[8]];
ListagfqT[0.7] = ListamemofqTr[[9]];
ListPlot [{ListagfqT[0.1], ListagfqT[0.2], ListagfqT[0.3], ListagfqT[0.4],
  ListagfqT[0.5], ListagfqT[0.6], ListagfqT[0.7], ListagfqT[0.8`], ListagfqT[0.9]}]
                          ......
                 440
                        430
```



```
Do [
 funTenq[val\xi] = Interpolation[ListagfqT[val\xi], Method \rightarrow "Spline"],
 {val$, 0.1, 0.6, 0.1}]
Do [
 funTenq[val\xi] = Interpolation[ListagfqT[val\xi], Method \rightarrow "Spline"],
 {valξ, 0.8, 0.9, 0.1}]
funTenq[0.7] = Interpolation[ListagfqT[0.7], Method → "Spline"];
Do[ListagfTtiem[val{] = {};
 Do[ListagfTtiem[val \xi] =
   AppendTo[ListagfTtiem[val$], {funTenq[val$]'[x], funTenq[val$][x]}],
  {x, funTeng[val$][[1, 1, 1]], funTeng[val$][[1, 1, 2]], 0.1}], {val$, 0.1, 0.6, 0.1}]
Do[ListagfTtiem[val{] = {};
 Do[ListagfTtiem[val \xi] =
   AppendTo[ListagfTtiem[val$], {funTenq[val$]'[x], funTenq[val$][x]}],
  {x, funTenq[val5][[1, 1, 1]], funTenq[val5][[1, 1, 2]], 0.1}], {val5, 0.8, 0.9, 0.1}]
ListagfTtiem[0.7] = {};
Do[ListagfTtiem[0.7] =
  AppendTo[ListagfTtiem[0.7], {funTenq[0.7]'[x], funTenq[0.7][x]}],
 {x, funTenq[0.7][[1, 1, 1]], funTenq[0.7][[1, 1, 2]], 0.1}]
ListPlot[{ListagfTtiem[0.1], ListagfTtiem[0.2], ListagfTtiem[0.3],
  ListagfTtiem[0.4], ListagfTtiem[0.5], ListagfTtiem[0.6], ListagfTtiem[0.7],
  ListagfTtiem [0.8], ListagfTtiem [0.9]}, AxesLabel \rightarrow {"Tempo (min)", "T(K)"}]
ListamemofTTiempo = {};
Do[ListamemofTTiempo = AppendTo[ListamemofTTiempo, ListagfTtiem[val{]},
 {val $\xi$, 0.1, 0.7, 0.1}]
Do[ListamemofTTiempo = AppendTo[ListamemofTTiempo, ListagfTtiem[val §]],
 {val$, 0.8, 0.9, 0.1}]
ListamemofTTiempo >> "D:\\Jorge\\Tesis\\noisotermico\\modelar los parametros
   cineticos\\modelandoAISI1050farjas\\TvsTiemPafijPro1menpunt.nb"
```



Anexo 16 Método A1

Considerando que $P_{0=}(\delta I/I)_0 e P_{1=}(\delta I/I)_1$ dependem da temperatura, como é mostrado na fig (3.2) e diferenciando a equação (3.1) com relação a T obtêm-se :

$$\frac{d\xi}{dT} = \frac{d}{dT} [(P - Po)(P1 - Po)^{-1}] =$$

$$= \frac{d(P - Po)}{dT} (P1 - Po)^{-1} + (P - Po)\frac{d}{dT}(P1 - Po)^{-1} =$$

$$= \left\{ \frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right\} (P1 - Po)^{-1} + (P - Po) \left\{ -1(P1 - Po)^{-2} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \right\} \Rightarrow$$

$$\frac{d\xi}{dT} = \frac{1}{P1 - Po} \left\{ \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) - \frac{P - Po}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \right\}$$
(3.7)

E diferenciando novamente a equação (3.7) respeito a T teremos (Anexo 2, eq. (A.2.6)):

$$\frac{d^{2}\xi}{dT^{2}} = \frac{1}{P1 - Po} \left\{ \frac{d^{2}P}{dT^{2}} - \frac{2}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right) + \frac{2}{(P1 - Po)^{2}} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT} \right)^{2} \left(P - Po \right) \right\}$$

$$(3.8)$$

Quando T=Ti ; $\left|\frac{dP}{dT}\right|_{Ti}$ é máximo e P não é muito grande pois $P \in [Po, P1]$ e por esta razão $\left|\left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right)\left(\frac{P-Po}{P1-Po}\right)\right|_{Ti} \ll \left|\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right|_{Ti}$ o ultimo termino nas equações (7) e (8) podem ser desprezado. Alem disso em T=Ti , $\left(\frac{d^2P}{dT^2}\right)_{Ti} = \mathbf{0}$, então a equação (3.8) se transforma em :

$$\left(\frac{d^2\xi}{dT^2}\right)_{Ti} = -\frac{2}{(P1 - Po)^2} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) \left(\frac{dP}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) = -\frac{2}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) \left(\frac{d\xi}{dT}\right)_{Ti}$$

Que pode ser escrita como:

$$\left(\frac{d^2\xi}{dT^2}\right)_{Ti} = -\mathcal{C}(T) \left(\frac{d\xi}{dT}\right)_{Ti} \quad \text{onde:} \quad \mathcal{C}(T) = \frac{2}{P1 - Po} \left(\frac{dP1}{dT} - \frac{dPo}{dT}\right) \quad (3.9)$$

Lembrando que: $\beta = \frac{dT}{dt}$; podemos escrever:

$$\frac{d\xi}{dT} = \boldsymbol{\beta}^{-1} \frac{d\xi}{dt} \qquad e \qquad \qquad \frac{d^2\xi}{dT^2} = \boldsymbol{\beta}^{-2} \frac{d^2\xi}{dt^2} \qquad (3.10)$$

Usando agora a equação (3.4): $\boldsymbol{\xi} = \mathbf{1} - \boldsymbol{exp}(-\boldsymbol{\theta})^n$

$$\frac{d\xi}{dt} = exp(-\theta^{n})\theta^{n-1}n\frac{d\theta}{dt} \qquad e$$

$$\frac{d^{2}\xi}{dt^{2}} = \left(\frac{d\theta}{dt}\right)^{2}exp(-\theta^{n})\left\{-n^{2}\theta^{2n-2} + n(n-1)\theta^{n-2}\right\} + n\theta^{n-1}exp(-\theta^{n})\frac{d^{2}\theta}{dt^{2}}$$
(3.11).

Substituindo (11) em (10) e o resultado em (9), obtém se a equação diferencial :

$$\left(\theta \frac{d^2\theta}{dT^2}\right)_{Ti} - \left[n(\theta^n - 1) + 1\right] \left(\frac{d\theta}{dT}\right)_{Ti}^2 = -C(T)\theta \left(\frac{d\theta}{dT}\right)_{Ti}$$
(3.12)

Como n esta compreendido no intervalo (1,4), e como na faixa de trabalho onde , $\boldsymbol{\xi}$, sofreu câmbios significativos(perto do ponto de inflexão, onde (d\xi/dT) é máxima), $\theta \approx$ 1, então é possível fazer a seguinte aproximação para $\theta^n = exp(n \ln(\theta))$ que pode ser desenvolvido na serie de potencias :

$$exp(u) = 1 + \frac{u}{1!} + \frac{u^2}{2!} + \frac{u^3}{3!} \qquad \Rightarrow \theta^n = exp(n \ln(\theta)) = 1 + \frac{n \ln \theta}{1!} + \frac{(n \ln \theta)^2}{2!} + \frac{(n \ln \theta)^3}{3!} + \dots$$

Fazendo uso desta aproximação e substituindo a equação (3.6) em a equação (3.12) e como RT/E <<1,desprezando as potencias superiores de RT/E, depois de algumas simplificações (Ver Anexo 3) se obtém[17] [48]:

$$ln\frac{Ti^2}{\beta} = ln\frac{E}{RK_0} + \frac{E}{RT} + RES_{1+}RES_2$$
(3.13)

$$ES_1 = \frac{Q}{n^2} \frac{RTi^2}{E} \quad , \qquad RES_2 = 2\frac{RT_i}{E} * \left\{ 1 - \frac{1}{n^2} + nln\left[\frac{Ti^2RK(Ti)}{\beta E}\right] \right\} \quad e$$

$$Q(Ti) = 2 \left(\frac{\frac{dP_1}{dT} - \frac{dP_0}{dT}}{P_1 - P_0} \right)_{Ti}$$

Para uma transformação que envolve nucleação e crescimento e assumindo que os núcleos da nova fase ficam aleatoriamente distribuídos, Avrami,M [22,69,70], obteve a equação:

$$\boldsymbol{\xi} = \mathbf{1} - \boldsymbol{exp}[-\boldsymbol{v}_{ext}] \tag{3.14}$$

Onde V_{ext} é o volume total por unidade de volume no tempo t desprezando a sobreposição dos grãos em crescimento:

$$\boldsymbol{v}_{ext} = \int_0^t N(\tau) \boldsymbol{v}(t,\tau) \, d\tau \tag{3.15}$$

Onde $N(\tau)$ é a velocidade da nucleação por unidade de volume e V(t) é o volume transformado por um único núcleo, que há nascido em o tempo τ , durante o tempo t:

$$\boldsymbol{\nu}(\boldsymbol{z},\boldsymbol{t}) = \boldsymbol{\sigma} \left(\int_{\tau}^{t} \boldsymbol{G}(\boldsymbol{z}) \, \boldsymbol{d} \boldsymbol{z} \right)^{m} \tag{3.16}$$

Onde σ é um fator de forma (por exemplo, $\sigma = 4/3 \pi$ para um gão esférico), G(z) é a velocidade de crescimento e m depende do mecanismo de crescimento (por exemplo, m = 3 para um crescimento em três dimensiones).

Na maior parte das situações praticas é possível assumir uma dependência do tipo de Arrhenius da temperatura para N(z) e G(z) [1]:

$$N = Noexp[-\frac{EN}{KbT}] \qquad e \qquad G = Goexp[-\frac{EG}{KbT}] \qquad (3.17)$$

Só é possível escrever a equação de velocidade de uma reação na forma da equação (3.2) para o caso iso-cinético, o que é equivalente quando os parâmetros cinéticos não dependem do tempo ou da temperatura. De um modo simultâneo a mesma equação pode ser aplicada a uma reação não isotérmica quando a taxa de transformação depende só da temperatura e não da historia térmica [71,72,73].Esta condição é satisfeita especialmente na saturação de sítios para a nucleação , quando a nucleação ocorre antes do crescimento dos cristais[11] ou para a situação iso-cinética , especialmente quando N e G possuem a mesma energia de ativação [55].
Para uma velocidade de aquecimento constante $\beta = \frac{dT}{dt} = Cte$ e substituindo a equação (3.17) na equação (3.16):

$$v(\tau, t) = \sigma \left(\int_{\tau}^{t} G(z) \, dz \right)^{m} = \sigma \left(\int_{\tau}^{t} Go \, exp \, \left(-\frac{E}{KbT} \right) dz \right)^{m}$$
(3.18)

E como $\beta = \frac{dT}{dz} = cte \Rightarrow T = To + \beta z$, se usamos esta relação na equação (3.18):

$$\nu(\tau, t) = \frac{\sigma G o^m}{\beta^m} \left(\int_{T_o}^T exp \left(-\frac{E}{K_b T} \right) dT \right)^m$$
(3.19)

E esta integral é a mesma que aparece em o anexo 1 (A.1.3), tomando o resultado (A.1.9):

$$\boldsymbol{v}(\boldsymbol{\tau},\boldsymbol{t}) = \frac{\sigma G o^m}{\beta^m} \left\{ T \int_1^\infty \frac{exp\left(-\frac{E}{KbT}\mu\right)}{\mu^2} d\mu - To \int_1^\infty \frac{exp\left(-\frac{E}{KbT}\mu\right)}{\mu^2} d\mu \right\}^m$$
(3.20)

Depois de multiplicar e dividir cada somando na eq. (3.20) por K/E:

$$\boldsymbol{v}(\boldsymbol{\tau},\boldsymbol{t}) = \boldsymbol{\sigma} \left(\frac{GoE}{K\beta}\right)^m \left(\frac{\int_1^{\infty} \frac{exp\left(-\frac{E}{KbT}\mu\right)}{\mu^2} d\mu}{\frac{E}{KbT}} - \frac{\int_1^{\infty} \frac{exp\left(-\frac{E}{KbT}\mu\right)}{\mu^2} d\mu}{\frac{E}{KbTo}}\right)^m$$
(3.21)

Usando a definição (A.1.7):

$$E_2(x) = \int_1^\infty \frac{exp(-xy)}{y^2} dy$$
 y tomando $x = \frac{E}{KbT} = \frac{E}{RT}$, lembrando que R = NaKb onde

Na é o numero de Avogadro e R a constante universal dos gases. Agora as unidades de E são ($Kj mol^{-1}$).

$$\boldsymbol{\nu}(\boldsymbol{\tau}, \boldsymbol{t}) = \boldsymbol{\sigma} \left(\frac{GoE}{K\beta}\right)^m \left(\frac{E_2(\boldsymbol{x})}{\boldsymbol{x}} - \frac{E_2(\boldsymbol{x}_0)}{\boldsymbol{x}_0}\right)^m \tag{3.22}$$

Definindo :

$$P(x) = \frac{E_{2(x)}}{x} = \int_{x}^{\infty} \frac{exp(-u)}{u^2} du$$
(3.23)

O volume transformado de um só núcleo, equação (3.22), se pode escrever:

$$\boldsymbol{\nu}(\boldsymbol{\tau}, \boldsymbol{t}) = \boldsymbol{\sigma} \left(\frac{GoE}{K\beta}\right)^m \left[\boldsymbol{P} \left(\frac{Eg}{RT}\right) - \boldsymbol{P} \left(\frac{Eg}{RTo}\right) \right]^m \tag{3.24}$$

E a fração de volume estendido, V $_{ext}$, pode ser calculado substituindo as equações (3.17) e (3.24) na equação (3.15).

$$V_{ext} = \int_0^t N(\tau) v(z,\tau) \, d\tau = \int_0^t Noexp(-\frac{En}{RT'}) \, \sigma\left(\frac{GoE}{K\beta}\right)^m \left[P\left(\frac{Eg}{RT}\right) - P\left(\frac{Eg}{RT'}\right)\right]^m d\tau$$
(3.25)

$$E \operatorname{como} \beta = \frac{dT'}{d\tau} = cte \Rightarrow T' = To + \beta\tau, dT' = \beta d\tau \ e \ alem \ y = \frac{Eg}{RT} \ ; w = \frac{Eg}{RT'} \Rightarrow$$

$$dw = -\frac{Eg}{RT'^2} dT' \qquad (3.26).$$

Substituindo (3.26) na equação (3.25) se obtém:

$$V_{ext} = -\frac{No\sigma Go^m}{\beta} \left(\frac{Eg}{\beta R}\right)^m \int_0^t exp \left(-\frac{En}{RT'} \frac{Eg}{Eg}\right) (P(y) - P(w))^m \frac{R{T'}^2}{Eg} dw$$
(3.27)

Multiplicando e dividindo a Eq. (3.27) por Eg/R.

$$V_{ext} = -\frac{No\sigma Go^m}{\beta} \left(\frac{Eg}{\beta R}\right)^m \frac{Eg}{R} \int_0^t exp \left(-\frac{En}{RT'} \frac{Eg}{Eg}\right) (P(y) - P(w))^m \frac{dw}{\frac{Eg^2}{R^2{T'}^2}}$$
(3.28)

$$V_{ext} = No\sigma Go^m \left(\frac{Eg}{R\beta}\right)^{m+1} \int_w^\infty exp \left(-\frac{En}{Eg}w'\right) \frac{1}{{w'}^2} (P(y) - P(w'))^m dw'$$
(3.29)

Esta integral pode ser analiticamente resolvida se Em=Eg. Neste caso:

$$\frac{dP(w')}{dw'} = -\frac{exp(-w')}{w'^2}$$

Então a equação (3.29) pode-se escrever como:

$$V_{ext} = No\sigma Go^m \left(\frac{Eg}{R\beta}\right)^{m+1} \int_w^\infty -dP(w')(P(y) - P(w'))^m$$

$$V_{ext} = \frac{No\sigma Go^m}{m+1} \left(\frac{Eg}{R\beta}\right)^{m+1} P(y)^{m+1} = \left[Ko\frac{E}{R\beta}P(\frac{E}{RT})\right]^{m+1}$$
(330)

Assumindo que $P(\infty) = 0$ e **K**a

$$Ko = \left(\frac{No\sigma Go^m}{m+1}\right)^{\frac{1}{m+1}}$$
(3.31)

Esta ultima relação, intuitivamente se sugere que:

$$K = \left(\frac{\sigma N G^m}{m+1}\right)^{\frac{1}{m+1}} \tag{3.32}$$

Substituindo na eq.(32) a eq. (17) :

$$K = \left(\frac{No\sigma Go^{m}}{m+1}\right)^{\frac{1}{m+1}} exp\left(-\frac{E}{RT}\right) \quad \text{Onde} \quad E = \frac{En+mEg}{m+1}$$
(3.33)

Substituindo a equação (3.30) em a equação (3.14):

$$\xi = 1 - exp\left\{-\left[Ko\frac{E}{R\beta}P(\frac{E}{RT})\right]^{m+1}\right\}$$
(3.34)