

## LISTA: DERIVADAS PARCIAIS

01) Em cada caso, encontre  $F_x(x, y)$  e  $F_y(x, y)$  se:

(a)  $F(x, y) = 6x + 3y - 7$ ; (b)  $F(x, y) = xy^2 + x^2y^3 + x^3y^4$ ; (c)  $F(x, y) = (x+2y)^{10} \cdot (2x+y)^9$ ;

(d)  $F(x, y) = \frac{2x-3y}{x^2+y^2}$ ; (e)  $F(x, y) = x \sin y + y \sin x + xy$ ; (f)  $F(x, y) = (x^2 + y^2)^{-1/2}$ ;

(g)  $F(x, y) = e^{y/x} \cdot \ln\left(\frac{x^2}{y}\right)$ ; (h)  $F(x, y) = x \cosh y + y \sinh x$ ; (i)  $F(x, y) = x^y$ ;

02) Em cada caso, encontre  $F_x(x, y, z)$ ,  $F_y(x, y, z)$  e  $F_z(x, y, z)$  se:

(a)  $F(x, y, z) = 2x^2 + 3y^2 + 4z^2$ ; (b)  $F(x, y, z) = xy^2z + x^2yz + xyz^2$ ; (c)  $F(x, y, z) = 2^{xyz}$ ;

(d)  $F(x, y, z) = \sec(x+yz)$ ; (e)  $F(x, y, z) = \arctg(xyz)$ ; (f)  $F(x, y, z) = z^{xy}$ ;

03) Em cada caso, encontre  $\frac{\partial u}{\partial x_i}$ ,  $1 \leq i \leq n$ , se:

(a)  $u(x_1, \dots, x_i, \dots, x_n) = \cos(x_1 + \dots + x_i + \dots + x_n)$ ;

(b)  $u(x_1, x_2, \dots, x_i, \dots, x_n) = \left(\sum_{k=1}^n x_k\right)^{1/p}$ ,  $p$  inteiro positivo;

04) Em cada caso, considere que a equação dada define a variável dependente  $z$  como uma função das duas variáveis independentes  $x$  e  $y$ . Então, use derivação implícita para encontrar  $\frac{\partial z}{\partial x}$  e  $\frac{\partial z}{\partial y}$ , onde elas existam.

(a)  $xy + z^3x - 2yz = 0$ ; (b)  $yz + x \ln y = z^2$ ;

05) Em cada caso, use o Teorema Fundamental do Cálculo, devido à Leibniz (1646-1716) e à Newton (1643-1727) para encontrar  $F_x(x, y)$  e  $F_y(x, y)$  se:

(a)  $F(x, y) = \int_y^x e^{\cos t} dt$ ;

(b)  $F(x, y) = \int_x^y \ln \sin t dt$ ;

06) Seja  $u(x, y) = \sin \frac{x}{y} + \ln \frac{y}{x}$ ; Mostre que:  $y \frac{\partial u}{\partial y} + x \frac{\partial u}{\partial x} = 0$ ;

07) Seja  $u(x, y, z) = x^2y + y^2z + z^2x$ ; Verifique se:  $\frac{\partial u}{\partial x} + \frac{\partial u}{\partial y} + \frac{\partial u}{\partial z} = (x+y+z)^2$ ;

08) A lei dos gases para uma massa fixa  $m$  de um gás ideal à temperatura absoluta  $T$ , pressão  $P$  e volume  $V$  é  $PV = mRT$ , onde  $R$  é uma constante específica do gás. Então, mostre que:

(a)  $\frac{\partial P}{\partial V} \cdot \frac{\partial V}{\partial T} \cdot \frac{\partial T}{\partial P} = -1$ ;

(b)  $T \cdot \frac{\partial P}{\partial T} \cdot \frac{\partial V}{\partial T} = mR$ ;