

# Aspectos Matemáticos e Estatísticos da Lei de Mitscherlich

Tese apresentada e aprovada na IIa. Reunião Brasileira de Ciência do Solo, realizada em Campinas, Estado de São Paulo, de 11 a 23 de Julho de 1949.

**FREDERICO PIMENTEL GOMES**

Assistente e Livre-docente da cadeira de Matemática da Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz"

**EURÍPEDES MALAVOLTA**

Assistente da Secção de Química Agrícola da Escola Superior de Agricultura "Luiz de Queiroz"

## INDICE

1 — Introdução .....	194
2 — O problema a resolver .....	194
3 — O cálculo dos parâmetros da primeira aproximação de Mitscherlich .....	200
4 — Um exemplo de aplicação do método dos momentos .....	205
5 — Ainda o método dos momentos .....	211
6 — Um mau exemplo da literatura .....	212
7 — A técnica das experiências em vasos .....	215
8 — A interpretação dos resultados .....	218
9 — Comentários sobre as experiências em vasos .....	219
10 — Conclusões .....	221
11 — Abstract .....	223
12 — Bibliografia consultada .....	227

## 1 — INTRODUÇÃO

Este trabalho tem por fim discutir alguns aspectos da lei de MITSCHERLICH, aspectos êsses que nos parecem dignos de um estudo mais aprofundado.

Todos sabem que a lei de MITSCHERLICH tem contra si muitas objeções. Mas a seu favor há uma série enorme de pesquisas e de bons resultados obtidos em experiências em vasos ou no campo, inclusive algumas realizadas entre nós (1).

Os autores já abordaram o assunto em trabalho anterior (2). Aqui, porém, partirão de um ponto de vista mais geral, procurando encarar o problema de uma maneira bem de acôrdo com o rigor científico atual. Isso se faz necessário, pois a literatura sôbre o assunto, na sua maior parte esparsa em revistas agrônômicas alemãs, peca muito quanto ao rigor e está cheia de controvérsias violentas, nem sempre bem fundadas.

## 2 — O PROBLEMA A RESOLVER

Feita uma experiência de adubação com doses crescentes de um determinado adubo, obtém-se uma série de dados, como a do quadro seguinte, onde se supõem 4 repetições.

## PRODUÇÃO EM QUINTAIS-MÉTRICOS POR HECTARE

Quintais/ha P <sub>2</sub> O <sub>5</sub>	0	0,2	0,5	0,8	1,2
	20,5	22,0	24,0	27,1	27,9
	19,9	23,1	24,3	26,7	29,0
	20,0	21,9	26,4	26,2	28,3
	20,1	22,6	25,7	26,8	27,6
Médias	20,1	22,4	25,1	26,7	28,1

Esses dados podem ser representados em um gráfico. O problema a resolver consiste em interpolar uma curva que se adapte o melhor possível aos dados experimentais e que nos permita deduzir qual a quantidade de  $P_2O_5$  existente no solo à disposição da planta e qual a que se deve adicionar para obter o maior rendimento econômico possível. A curva em questão deve apresentar os seguintes característicos:

I — Deve adaptar-se, pelo menos razoavelmente, a qualquer experiência análoga com qualquer planta cultivada.

II — Sua equação deve depender de poucos parâmetros fáceis de determinar.

Ora, há inúmeras funções à nossa escolha capazes de satisfazer a essas condições. Poderíamos utilizar, por exemplo, a análise harmônica e obter uma função interpoladora do tipo

$$f(x) = \frac{a_0}{2} + a_1 \cos x + a_2 \cos 2x + \dots + a_n \cos nx + b_1 \sin x + b_2 \sin 2x + \dots + b_n \sin nx,$$

tal como se costuma fazer em numerosos problemas de engenharia. Esse processo foi utilizado por RIPPEL e MEYER (3) REDDIK e MILLER (4) dão os detalhes do cálculo algébrico.

Poderíamos também usar como função interpoladora uma série de polinômios de Legendre, o que também foi tentado por RIPPEL e MEYER (3). E poderíamos ainda considerar um polinômio de grau  $n$ :

$$P(x) = a_0 + a_1x + a_2x^2 + \dots + a_nx^n$$

e fazer sua interpolação pelos métodos estatísticos dados por FISHER (5, pp. 133-139) ou por RODRIGUES (6, pp. 363-366). Tal seria um procedimento mais de acôrdo com os conhecimentos modernos de Estatística e já preconizado em trabalhos antigos como os de FRÖHLICH (7) e o de PFEIFFER e outros (8).

A desvantagem, porém, desses e de outros métodos de interpolação está na arbitrariedade da função interpoladora. Essa arbitrariedade só pode ser levantada por estudos de natureza teórica, que nos levem a admitir como mais plausível um determinado tipo de função.

Ora, MITSCHERLICH (9) admitiu como razoável que, sendo  $y$  a produção da planta,  $x$  a quantidade fertilizante assimilável à sua disposição e  $A$  uma constante, teríamos:

$$(2,01) \quad \frac{dy}{dx} = k (A - y),$$

onde  $k$  é uma constante positiva.

A integração dessa equação, que foi discutida com detalhes no nosso trabalho anterior (2), nos dá como resultado :

$$- L (A - y) = K + k x,$$

onde  $K$  é a constante de integração e o símbolo  $L$  indica logaritmo natural ou neperiano. Fixado  $x = 0$ , é razoável admitir que temos  $y = 0$  e vem :

$$K = - LA.$$

Segue-se que :

$$L (A - y) = LA - kx.$$

Suporemos  $x$  sempre positivo ou nulo.

Mas a quantidade de fertilizante à disposição da planta compõe-se de uma quantidade  $b$  previamente existente no solo mais uma quantidade  $x'$  de fertilizante que lhe foi adicionada. Obtemos assim a equação :

$$L (A - y) = LA - k (b + x')$$

ou, mais simplesmente,

$$(2,02) \quad L (A - y) = LA - k (b + x).$$

Mas, como se sabe,

$$L (A - y) = \frac{\log (A - y)}{\log e}, \quad LA = \frac{\log A}{\log e},$$

onde a abreviatura  $\log$  indica logaritmo decimal e  $e$ , que vale aproximadamente 2,71828, é a base do sistema neperiano. Segue-se que temos em logaritmos decimais :

$$(2,03) \quad \log (A - y) = \log A - c (x + b),$$

onde  $c = k \cdot \log e \sim 0,4343 k$  é uma nova constante.

De (2,03) deduzimos logo que :

$$(2,04) \quad \log \left( 1 - \frac{y}{A} \right) = -c(x + b)$$

Daí tiramos facilmente :

$$(2,05) \quad y = A \left[ 1 - 10^{-c(x + b)} \right]$$

Como o segundo termo da expressão entre colchêtes é sempre negativo, segue-se que temos para qualquer valor de  $x$  (finito)  $y < A$ . Mas se  $x \rightarrow \infty$  vê-se logo que  $y \rightarrow A$ . O parâmetro  $A$  representa, portanto, uma produção máxima que seria atingida só para  $x = \infty$ .

Como temos sempre  $y < A$  para qualquer valor (finito) de  $x$ , resulta que  $A - y$  é positivo e portanto de (2,01) resul-

ta que temos sempre  $\frac{dy}{dx} > 0$ , isto é, que  $y$  é função cres-

cente de  $x$ , como se devia esperar. (2,01) nos mostra ainda que  $k$  (e portanto também  $c$ , que lhe é proporcional) mede o efeito do adubo sobre o aumento da produção. Por isso  $c$  recebeu a denominação de valor ou fator ou coeficiente de eficácia.

Vemos que a hipótese de MITSCHERLICH nos conduz à função de (2,05), cuja equação inclui apenas três parâmetros, todos três de significação objetiva relevante. Além disso numerosas experiências demonstram que na maioria dos casos essa função relativamente simples e com um número tão pequeno de parâmetros nos dá uma curva que se adapta razoavelmente bem aos dados obtidos com qualquer planta e em qualquer solo. E ainda a função supõe sempre uma produção máxima inatingível, o que é bem razoável.

Há, porém, como objeção mais importante, o fato seguinte. Verifica-se experimentalmente que, à medida que crescem as doses de adubo, cresce a produção até certo ponto, para logo começar a decrescer, chegando a anular-se quando a quantidade de adubo utilizada se torna excessiva. Ora, êsse fato importantíssimo não é considerado na equação (2,05), que não pode representá-lo. Essa objeção levou MITSCHERLICH a tomar (2,05) apenas como uma primeira aproximação da curva procurada e a adotar como uma segunda e mais perfeita aproximação a curva de equação.

$$(2,06) \quad y = A \left[ 1 - 10^{-c(x + b)} \right] 10^{-s x^2}$$

onde  $s$  é o "fator de prejuízo" ("Schädigungsfaktor", em alemão). A equação diferencial correspondente é:

$$(2,07) \quad \frac{\log e}{y} \cdot \frac{dy}{dx} = k \frac{10 - c(x + b)}{1 - 10 - c(x + b)} - 2sx.$$

Não podemos deixar de observar aqui que RUSSELL (10, p. 140) dá a equação (2,07) sob a forma

$$(2,08) \quad \frac{1}{y} \cdot \frac{dy}{dx} = c \frac{A - y}{y} - 2sx,$$

afirmando que (2,08) dá por integração (2,06). É fácil verificar o erro dessa afirmativa, pois a função dada em (2,06) absolutamente não satisfaz (2,08).

Esse erro aparentemente decorre de um estudo descuidado do artigo (11, p. 276) em que MITSCHERLICH apresentou sua segunda aproximação para a lei de eficácia. De fato, partindo da equação

$$(2,09) \quad y = A(1 - 10 - cx),$$

onde  $x$  está substituindo o  $x + b$  usual, obteve por derivação

$$(2,10) \quad \frac{dy}{dx} = c \cdot A \cdot 10 - cx \cdot L 10$$

$$\text{Mas} \quad L 10 = \frac{\log 10}{\log e} = \frac{1}{\log e}. \quad \text{Logo:}$$

$$\frac{dy}{dx} = c1 \cdot A \cdot 10 - cx = c1(A - y)$$

onde  $c1 = \frac{c}{\log e}$ . Daí resultou

$$(2,11) \quad \frac{1}{y} \cdot \frac{dy}{dx} = c1 \frac{A - y}{y}$$

Substituindo então  $y$  pelo seu valor dado em (2,09) MITSCHERLICH obteve enfim a equação

$$2,12) \quad \frac{1}{y} \frac{dy}{dx} = c1 \frac{10 - cx}{1 - 10 - cx} .$$

Considerou então mais um termo  $- 2k1 x$  nessa equação diferencial e escreveu :

$$\frac{1}{y} \frac{dy}{dx} = c1 \frac{10 - cx}{1 - 10 - cx} . - 2 k1 x ,$$

onde  $k1$  corresponde a  $\frac{s}{\log e}$ , na notação que utilizamos atrás. Da última equação foi que MITSCHERLICH obteve

$$\int \frac{dy}{y} = \int c1 \frac{10 - cx}{1 - 10 - cx} dx - \int 2 k1 x dx$$

Daí provém, depois de efetuada a integração, a equação

$$L y = L (1 - 10 - cx) - k1 x^2 + C.$$

Multiplicando-se tudo por  $\log e$  chega-se logo à igualdade

$$\log y = \log (1 - 10 - cx) - sx^2 + C,$$

de onde se obtém

$$y = 10C (1 - 10 - cx) 10^{-sx^2} ,$$

ou

$$y = A (1 - 10 - cx) 10^{-sx^2} .$$

Note-se que nesta equação  $A$  já não representa a produção máxima.

Ora, até (2,11) era indiferente escrever

$$\frac{1}{y} \frac{dy}{dx} = c1 \frac{A - y}{y}$$

ou

$$\frac{1}{y} \frac{dy}{dx} = c1 \frac{10-cx}{1-10-cx}$$

Juntando-se mais um termo  $- 2k1 x$  à segunda dessas equações, como fez MITSCHERLICH, automaticamente muda o valor de  $y$ , que passa a ser :

$$y = A. (1 - 10-cx) e^{-sx^2}$$

Portanto não é indiferente como supôs RUSSELL, acrescentar o novo termo a (2,11) ou (2,12).

E' bem verdade que (2,06) se adapta melhor que (2,05) aos dados colhidos em experiências de adubação. Mas tem o defeito de ser uma função muito mais complicada e com um parâmetro a mais. Além disso o efeito do fator  $10-sx^2$  só começa a aparecer para valores relativamente grandes de  $x$ , isto é, para adubações excessivamente pesadas. Por isso, excluídos os casos extremos, é sempre preferível utilizar a "primeira aproximação", expressa por (2,05).

### 3 — O CÁLCULO DOS PARÂMETROS DA PRIMEIRA

#### APROXIMAÇÃO DE MITSCHERLICH

Admitida a fórmula de MITSCHERLICH :

$$y = A [1 - 10^{-c(x + b)}]$$

suponhamos que dispomos dos dados de colheita  $y_i$  ( $= 1, 2, \dots, n$ ) correspondentes às doses de fertilizante  $x_i$  ( $i = 1, 2, \dots, n$ ) e que queremos calcular os parâmetros  $A$ ,  $b$ ,  $c$ , para esse caso. Um método que logo ocorre para realizar esse cálculo é o dos quadrados mínimos, que, aliás, é sugerido por NIKLAS e MILLER (12).

A aplicação desse método ao caso seria feita como se segue. Uma vez calculados os parâmetros procurados teremos para cada dose  $x_i$  de adubo uma produção observada  $y_i$  e uma produção calculada  $A [1 - 10^{-c(x_i + b)}]$ . Seja :

$$z = \sum_{i=1}^n \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\}^2$$

O método em estudo exige que tenhamos

$$\frac{\partial z}{\partial A} = \frac{\partial z}{\partial c} = \frac{\partial z}{\partial b} = 0.$$

Isso nos leva a tomar

$$(3.1) \left\{ \begin{array}{l} \sum_{i=1}^n \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] = 0 \\ \sum_{i=1}^n \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} 10^{-c x_i} (x_i + b) = 0 \\ \sum_{i=1}^n \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} 10^{-c x_i} = 0 \end{array} \right.$$

Com o auxílio dessas três equações devemos calcular  $A$ ,  $b$ ,  $c$ . Podemos facilmente demonstrar que o sistema anterior é equivalente ao seguinte:

$$(3.2) \left\{ \begin{array}{l} \sum \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} = 0 \\ \sum \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} 10^{-c x_i} (x_i + b) = 0 \\ \sum \left\{ y_i - A \left[ 1 - 10^{-c(x_i + b)} \right] \right\} 10^{-c x_i} = 0 \end{array} \right.$$

onde, como faremos daqui por diante, tôdas as somatórias são supostas de 1 a  $n$ .

Estas equações nos conduzem logo às seguintes:

$$(3.3) \left\{ \begin{array}{l} \sum y_i - nA + A \cdot 10^{-bc} \sum 10^{-c x_i} = 0 \\ \sum x_i y_i \cdot 10^{-c x_i} - A \sum x_i 10^{-c x_i} + A \cdot 10^{-bc} \sum 10^{-2c x_i} (x_i + b) = 0 \\ \sum y_i 10^{-c x_i} - A \sum 10^{-c x_i} + A \cdot 10^{-bc} \sum 10^{-2c x_i} = 0 \end{array} \right.$$

De (3,3) obtemos pela aplicação do teorema de Rouché a equação :

$$(3,4) \left| \begin{array}{ccc} \sum y_i & n & \sum 10^{-c} x_i \\ \sum x_i y_i 10^{-c} x_i & \sum x_i 10^{-c} x_i & \sum 10^{-2c} x_i x_i \\ \sum y_i 10^{-c} x_i & \sum 10^{-c} x_i & \sum 10^{-2c} x_i \end{array} \right| \neq 0$$

Esta última equação só encerra  $c$  como incógnita. Sua resolução pode ser obtida pelos métodos de aproximação da Álgebra. O processo é, porém, trabalhoso e demorado. Uma vez calculado  $c$ , a determinação de  $A$  e  $b$  a partir das equações (3,3) é simples e cômoda.

Poderíamos, porém, tentar o método dos momentos, também clássico na Estatística. Teríamos então de igualar os momentos de ordem 0, 1 e 2 obtidos com os dados observados com os momentos respectivos conseguidos a partir das produções calculadas. Chega-se assim às equações :

$$(3,5) \left\{ \begin{array}{l} \sum y_i = A \sum [1 - 10^{-c} (x_i + b)] \\ \sum x_i y_i = A \sum x_i [1 - 10^{-c} (x_i + b)] \\ \sum x_i^2 y_i = A \sum x_i^2 [1 - 10^{-c} (x_i + b)] \end{array} \right.$$

De (3,5) obtemos:

$$(3,6) \left\{ \begin{array}{l} \sum y_i = n A - A \cdot 10^{-bc} \sum 10^{-c} x_i \\ \sum x_i y_i = A \sum x_i - A \cdot 10^{-bc} \sum x_i 10^{-c} x_i \\ \sum x_i^2 y_i = A \sum x_i^2 - A \cdot 10^{-bc} \sum x_i^2 10^{-c} x_i \end{array} \right.$$

Pelo teorema de Rouché, conseguimos a equação seguinte, na qual foram eliminados  $A$  e  $b$ .

$$(3.7) \quad \begin{vmatrix} \sum y_i & n & \sum 10^{-c} x_i \\ \sum x_i y_i & \sum x_i & \sum x_i \cdot 10^{-c} x_i \\ \sum x_i^2 y_i & \sum x_i^2 & \sum x_i^2 10^{-c} x_i \end{vmatrix} = 0$$

Esta equação é notavelmente mais simples do que (3,4), pois todos os elementos das duas primeiras colunas são independentes de  $c$  e fáceis de calcular com os dados experimentais.

Também neste caso é fácil obter os valores de  $A$  e  $b$ , depois de terminado o cálculo de  $c$ , com o auxílio das equações (3,6). Aliás das duas primeiras tiramos logo:

$$A = \frac{\begin{vmatrix} \sum y_i & \sum 10^{-c} x_i \\ \sum x_i y_i & \sum x_i 10^{-c} x_i \end{vmatrix}}{\begin{vmatrix} n & \sum 10^{-c} x_i \\ \sum x_i & \sum x_i 10^{-c} x_i \end{vmatrix}}$$

e a primeira nos dá

$$b = \frac{1}{c} \log. \frac{A \sum 10^{-c} x_i}{n A - \sum y_i}$$

Vejamos um caso particular bastante frequente.

Fixemos  $x_1 = 0$ ,  $x_2 = p$ ,  $x_3 = 2p$ , ...,  $x_n = (n-1)p$  e teremos

$$\sum 10^{-c} x_i = \frac{1 - 10^{-ncp}}{1 - 10^{-cp}}$$

Esta fórmula, que se estabelece facilmente com o auxílio da teoria das progressões geométricas, nos dá por derivação em relação a  $-c$ :

$$\sum 10^{-c} x_i x_i = p \cdot \frac{(n-1) 10^{-(n+1)cp} - n 10^{-ncp} + 10^{-cp}}{(1 - 10^{-cp})^2}$$

$$\sum 10^{-c} x_i x_i^2 = \left[ \begin{array}{l} -(n-1)^2 10^{-(n+2)cp} + (2n^2 - 2n - 1) 10^{-(n+1)cp} - \\ - n^2 10^{-ncp} + 10^{-2cp} + 10^{-cp} \end{array} \right] \\ \times \frac{p^2}{(1 - 10^{-cp})^3}$$

As últimas três fórmulas substituídas em (3,7) nos dão uma equação de grau  $n + 2$  em  $10^{-cp}$ . Sua resolução em geral só será possível por processos numéricos de aproximação. Sendo  $k$  uma das raízes teremos:

$$10^{-cp} = k,$$

$$\dots c = \frac{\log \frac{1}{k}}{p}$$

Como  $p$  é positivo e  $c$  também deve ser positivo, é preciso que tenhamos  $\log \frac{1}{k} > 0$ ,  $\log \frac{1}{k} > 1$  e portanto  $0 < k < 1$ . Raízes que não satisfaçam a esta condição não nos podem convir.

Note o leitor que o que se denomina geralmente na literatura "método dos quadrados mínimos", tendo em vista a aplicação da função de MITSCHERLICH, está longe de ser realmente a aplicação do método dos quadrados mínimos. Com efeito, da função

obtém-se

$$y = A [1 - 10^{-c(x+b)}],$$

$$z = \log \frac{A}{A - y} = c(x + b).$$

Admite-se então um valor de  $A$  próximo das produções máximas observadas. Então para cada valor  $y_i$  calcula-se o va-

lor de  $z_i = \log \frac{A}{A - y_i}$ . Com os valores de  $z_i$  e  $x_i$  obtém-

se então pelos métodos correntes de interpolação a função

$$z = c(x + b).$$

Para cada valor de  $A$  obtém-se uma função desse tipo. Escolhe-se a que der uma interpolação mais precisa.

Os autores, como, por exemplo, SARAIVA (13, pp. 17-18), HOOVER e NORMAN (17, p. 333) e REINHOLD (26, p. 883), denominam o método que acabamos de expor de "método dos quadrados mínimos". É evidente o erro dessa denominação. Na realidade os autores não encontraram, em toda a literatura consultada, nenhuma aplicação do verdadeiro método dos quadrados mínimos. A exposição que desse método fizemos atrás, parece ser a primeira adaptação do referido método ao caso da interpolação com a função de MITSCHERLICH.

#### 4 — UM EXEMPLO DE APLICAÇÃO DO MÉTODO DOS MOMENTOS

Vejamos agora como se faz numericamente a determinação dos parâmetros. Utilizaremos para isso os dados publicados por SARAIVA (13, p. 25) referentes a uma experiência de adubação com potássio e reproduzidos a seguir. Cada um dos números representativos da produção obtida é média de 5 colheitas. Sob o ponto de vista estatístico, é sempre preferível utilizar na interpolação os dados originais e não médias. No caso vertente, porém, o resultado não é alterado pelo uso das médias. Pois o seu uso neste caso corresponde a dividir por 5 a primeira coluna do determinante de (3,7), o que não altera a equação.

Os dados em que nos baseamos foram os seguintes, referentes à colheita em gramas de aveia semeada em vasos de 20 cm de diâmetro (314 cm<sup>2</sup> de área).

Adubo por vaso (K <sub>2</sub> O	0	0,2	0,3	0,5	0,8	1,5
Colheitas observadas						
(Médias de 5 vasos)	30,0	72,7	80,5	89,6	94,3	92,1

Daí tiramos :

xi	yi	xi yi	xi <sup>2</sup> yi	xi <sup>2</sup>
0,0	30,0	—	—	—
0,2	72,7	14,54	2,908	0,04
0,3	80,5	24,15	7,245	0,09
0,5	89,6	44,80	22,400	0,25
0,8	94,3	75,44	60,352	0,64
1,5	92,1	137,15	207,225	2,25
$\Sigma$ 3,3	459,2	296,08	300,130	3,27

De acôrdo com (3,7) a equação a resolver será então

$$(4,1) \quad \begin{vmatrix} 459,2 & 6 & \sum 10^{-c} x_1 \\ 296,08 & 3,3 & \sum x_1 10^{-c} x_1 \\ 300,13 & 3,27 & \sum x_1^2 10^{-c} x_1 \end{vmatrix} = 0$$

Poderíamos iniciar o cálculo tomando como ponto de partida um valor qualquer como, por exemplo, o valor de  $c$  determinado por MITSCHERLICH para o caso do potássio. Esse valor é  $c = 0,93$  quando referido a quintais-métricos por hectare. Ora, nós sabemos que

$$\frac{dy}{dx} = k (A - y),$$

com  $(A - y)$  expresso em quintais por hectare.

Mas no caso vertente  $(A - y)$  aparece multiplicado por 314 (área do vaso) e por 100.000, que é o número de gramas em um quintal métrico, e dividido por 100.000.000, que é o número de centímetros quadrados em um hectare. Resulta que teremos

$$\frac{dy}{dx} = k' (A - y) 314 \cdot \frac{10^5}{10^8} = k' \cdot 0,314 (A - y)$$

Logo, devemos ter

$$k = k' \cdot 0,314$$

Multiplicando-se por  $L$  e  $= 0,4343$ , vem enfim

$$c = c' \cdot 0,314$$

Segue-se que temos

$$c' = \frac{0,93}{0,314} = 2,96$$

Em vez de partir desse valor nós preferimos, porém, partir do que foi determinado por SARAIVA (13) pelo método dado por KLETSCHKOWSKY e SHELESNOW (14). Esse valor, que foi  $c = 2,39$ , nos deu o cálculo seguinte :

$\log_{10} \frac{2,39xi}{10-2,39xi} = \log_{10} \frac{2,39xi}{10-2,39xi}$	$\log_{10} \frac{10-2,39xi}{10-2,39xi}$ (Preparado)	$10^{-2,39xi}$	$xi^{10-2,39xi}$	$xi^{2,10-2,39xi}$	$xi^3 10^{-2,39xi}$
0,000	0,000	1,00000	0,000000	0,0000000	0,000000000
— 0,478	1,522	0,33266	0,066532	0,0133064	0,00266128
— 0,717	1,283	0,19187	0,057561	0,0172683	0,00518049
— 1,195	2,805	0,06383	0,031915	0,0159575	0,00797875
— 1,912	2,088	0,01225	0,009800	0,0078400	0,00627200
— 3,585	4,415	0,00026	0,000390	0,0005850	0,00087750
$\Sigma$		1,60087	0,166198	0,0549572	0,02297002
Valores Aproximados		1,601	0,1662	0,05496	0,02297

(4,1) nos dá pela regra de SARRUS :

$$(4,2) \quad f(c) = - 22,247 \sum 10^{-cxi} + \\ + 299,2 \sum xi 10^{-cxi} - 261,12 \sum xi^2 10^{-cxi}$$

Para  $c = 2,39$  temos então

$$f(c) = - 22,247 \times 1,601 + 299,2 \times 0,1662 - 261,2 \times 0,05496 \\ = - 0,243786 \\ \dots f(c) \sim - 0,2438$$

Para conseguir um valor de  $c$  mais aproximado calculemos  $f'(c)$ . (4,9) nos dá

$$f'(c) = \left[ \begin{array}{l} - 22,247 \sum xi 10^{-cxi} + 299,2 \sum xi^2 10^{-cxi} \\ - 261,12 \sum xi^3 10^{-cxi} \end{array} \right] (-L 10)$$

Portanto temos

$$f'(c) = \left[ \begin{array}{l} - 22,247 \times 0,1662 + 299,2 \times 0,05496 \\ - 261,12 \times 0,02297 \end{array} \right] (-2,3) = \\ = - 15,52$$

Seja  $c' = c + \Delta c$  o valor que procuramos, tal que  $f(c') = 0$ . Temos pela fórmula de TAYLOR

$$f(c + \Delta c) = f(c) + \frac{\Delta c}{1} f'(c) + \frac{\Delta c^2}{2} f''(c) + \dots$$

Se  $\Delta c$  é pequeno podemos desprezar sem grande erro todos os termos do segundo membro a partir do terceiro. E fica

$$0 = f(c) + \Delta c f'(c),$$

$$\Delta c = - \frac{f(c)}{f'(c)} = - \frac{0,244}{- 15,522} = - 0,016$$

Logo temos

$$c' = c + \Delta c = 2,39 - 0,016 = 2,374.$$

Agora calculamos, de maneira análoga à que adotamos antes, o valor de  $f(c)$  para  $c = 2,374$ . Acharmos  $f(c) = 0,010380 \sim \sim 0,0104$ . Vê-se que êsse valor já é bem aproximado. Mas para obter a aproximação ainda maior sem precisar calcular  $f'(c)$  podemos proceder como se segue.

Quando  $c$  varia de 2,374 para 2,39  $f(c)$  varia de 0,01038 para - 0,2438. Logo, se a variação fôsse exatamente proporcional teríamos:

$$\begin{array}{r} 0,25418 \text{ ————— } 0,016 \\ 0,01038 \text{ ————— } x \end{array}$$

$$\therefore x = \frac{0,01038 \times 0,016}{0,25418} \sim 0,00065$$

Logo um valor mais exato de  $c$  será

$$c = 2,374 + 0,00065 = 2,37465 \sim 2,375$$

Para  $c = 2,375$  temos no nosso caso

$$\begin{aligned} \Sigma 10^{-c x_i} &\sim 1,6066, \quad \Sigma x_i 10^{-c x_i} \sim 0,16811, \\ \Sigma x_i^2 10^{-c x_i} &\sim 0,055756. \end{aligned}$$

Isso nos dá

$$f(c) = - 0,001067,$$

o que mostra que se trata de uma aproximação já muito boa.

Agora calculemos  $A$  e  $b$ .

$$A = \frac{\begin{vmatrix} 459,2 & 1,6066 \\ 296,08 & 0,16811 \end{vmatrix}}{\begin{vmatrix} 6 & 1,6066 \\ 3,3 & 0,16811 \end{vmatrix}} \sim 92,8$$

$$b = \frac{1}{2,375} \log \frac{92,8 \times 1,6066}{6 \times 92,8 - 459,2} \sim 0,077$$

A equação de MITSCHERLICH será portanto

$$y = 92,8 [1 - 10^{-2,375 (x + 0,077)}]$$

Com seu auxílio obtivemos os valores calculados indicados no quadro seguinte, onde figuram também os números obtidos por SARAIVA seguindo u'a marcha diferente da nossa.

x	0	0,2	0,3	0,5	0,8	1,5
y (Cálculo nosso)	31,9	72,4	81,0	88,8	92,0	92,8
y (Cálculo de Saraiva)	29,9	72,3	81,3	89,4	92,7	93,5
y (Observado)	30,0	72,7	80,5	89,6	94,3	92,1

Como se vê, em qualquer dos casos os valores calculados combinam bem com os observados. Entretanto o valor observado correspondente a  $x = 1,5$  parece indicar que já começou o efeito prejudicial do adubo, que já foi atingida a zona de depressão onde não é mais aplicável a primeira aproximação de MITSCHERLICH. Isso nos levou a excluir esse valor e a recalcular tudo. Obtivemos então  $c = 2,19$ ,  $A = 95,3$ ,  $b = 0,76$ . A equação será portanto

$$y = 95,3 [1 - 10^{-2,19 (0,076 + x)}],$$

equação que nos deu os valores calculados apresentados no quadro seguinte :

x	0	0,2	0,3	0,5	0,8
y (Novo cálculo)	30,3	71,6	81,0	90,1	94,1
y (Observado)	30,0	72,7	80,5	89,6	94,3

## 5 — AINDA O MÉTODO DOS MOMENTOS

A equação (3,7) pode ser resolvida por outro processo, frequentemente mais expedito e que nos permite tirar uma importante conclusão teórica.

Uma vez conhecidas as doses crescentes de adubo  $x_1, x_2, \dots, x_n$  e as produções correspondentes  $y_1, y_2, \dots, y_n$ , podemos substituir em (3,7) esses valores nas duas primeiras colunas, desenvolver o determinante em função dos elementos da 3a. coluna e obter uma equação

$$(5,1) \quad A \sum x_i^2 \cdot 10^{-c x_i} + B \sum x_i \cdot 10^{-c x_i} + C \sum 10^{-c x_i} = 0,$$

análoga a (4,2).

Suponhamos agora que todos os  $x_i$  ( $i = 1, 2, \dots, n$ ) são múltiplos de uma mesma quantidade  $q$  de adubo. Teremos então  $x_i = m_i q$ . Logo sendo  $z = 10^{-cq}$  temos  $10^{-cx_i} = z^{m_i}$ . E (5,1) nos dá

$$(5,2) \quad (Ax_1^2 + Bx_1 + C)z^{m_1} + (Ax_2^2 + Bx_2 + C)z^{m_2} + \dots + (Ax_n^2 + Bx_n + C)z^{m_n} = 0.$$

Basta substituir  $x_1, x_2, \dots, x_n$  nesta equação para obter uma equação algébrica em  $z$  que se resolverá pelos processos numéricos de aproximação pois, em geral, será de grau elevado. Como  $z = 10^{-cq}$ , só interessarão as raízes positivas de (5,2). Mas lá os coeficientes são todos valores de  $P(x) = Ax^2 + Bx + C$  para  $x = x_1, x_2, \dots, x_n$ . Sendo  $P(x)$  um trinômio do 2º grau ao darmos a  $x$  valores crescentes êle mudará de sinal no máximo duas vêzes. Logo (5,2) terá no máximo duas raízes positivas pois, como se sabe, o número de raízes positivas de uma equação não pode exceder o número de variações de sinal de seus coeficientes, suposta a equação devidamente ordenada, tal como acontece com a nossa. Mas é fácil verificar que  $c = 0$  é sempre uma solução para (3,7). Logo  $z = 10^0 = 1$  é sempre solução de (5,2), solução que não interessa, porém, pois corresponde a  $c = 0$ . Logo (5,2) nos dará no máximo uma raiz positiva  $z$  diferente de 1, com a qual calcularemos o valor de  $c$ :

$$\bar{z} = 10^{-cq}, \dots, c = \frac{-\log \bar{z}}{q} = \frac{\log \frac{1}{\bar{z}}}{q}.$$

Como  $c$  deve ser positivo, devemos ter  $\log \frac{1}{\bar{z}} > 0$ , logo  $\frac{1}{\bar{z}} > 1$ , e portanto  $0 < \bar{z} < 1$ .

## 6 — UM MAU EXEMPLO DA LITERATURA

Para esclarecer melhor o que expuzemos no capítulo anterior e também para mostrar os perigos que podem advir da aplicação indiscriminada da teoria de MITSCHERLICH veremos um exemplo fornecido por JORET (12, p. 180). Esse au-

tor fez experiências de adubação de trigo com nitrogênio e obteve os seguintes dados :

DADOS EM QUINTAIS-MÉTRICOS POR HECTARE

Doses de nitrogênio (xi)	0	0,45	0,60	0,75
Produção de trigo obtida (yi)	39,4	47,4	51,2	55,4

A produção da testemunha é média de 15 parcelas. As demais são médias de vinte parcelas. Em todos os casos — diz JORET — foi pequeno o erro experimental.

Com os dados de JORET obtivemos :

$$\begin{aligned} \sum y_i &= 193,4, \quad \sum x_i y_i = 93,600, \quad \sum x_i^2 y_i = 59,1930, \\ n &= 4, \quad \sum x_i = 1,80, \quad \sum x_i^2 = 1,1250 \end{aligned}$$

Fomos obrigados a usar as médias por êle apresentadas, pois não dá os dados originais. Aliás, seguindo a errônea praxe repetida em tôda a bibliografia do assunto, JORET também fez seus cálculos tomando por base as médias que reproduzimos acima.

De (3,7) obtemos então a equação

$$\begin{vmatrix} 193,4 & 4 & \sum 10^{-cx_1} \\ 93,6 & 1,8 & \sum x_1 10^{-cx_1} \\ 59,193 & 1,125 & \sum x_1^2 10^{-cx_1} \end{vmatrix} = 0$$

da qual resulta

$$- 1,242 \sum 10^{-cx_1} + 19,185 \sum x_1 10^{-cx_1} - 26,28 \sum x_1^2 10^{-cx_1} = 0$$

Seja agora  $q = 0,15$  e  $z = 10^{-0,15 c}$  e obtemos

$$\begin{aligned} - 1,242 (1 + z^3 + z^4 + z^5) + 19,185 (0,45 z^3 + 0,6 z^4 + 0,75 z^5) - \\ - 26,28 (0,2025 z^3 + 0,36 z^4 + 0,5625 z^5) = 0, \end{aligned}$$

ou ainda

$$f(z) = - 1,242 + 2,069 z^3 + 0,308 z^4 - 1,636 z^5 = 0.$$

Sabemos que uma raiz é  $z = 1$ . A outra raiz positiva verificámos ser, aproximadamente,  $\bar{z} = 1,17$ . Ora, nós sabemos que  $z$  deveria ser menor que 1. Isto indica logo uma anomalia. O valor de  $c$  correspondente é

$$c = \frac{-\log 1,17}{0,15} = -0,4546,$$

o que representa um absurdo, pois  $c$  deve ser positivo. O valor de  $A$  correspondente, calculado com auxílio de (3,8) é 25,92, o que também é evidentemente um absurdo, pois tal "produção máxima" é menor que qualquer das produções obtidas.

Note-se que, com auxílio do método mais simples discutido por nós em trabalho anterior (2) obtivemos com os dados de JORET  $c = -0,455$  e  $A = 26,05$ , valores que concordam muito bem com os obtidos pelo método dos momentos.

No entanto JORET determinou com êsses mesmos dados valores de  $c$  todos positivos e tendo como média 0,329.

Qual a marcha seguida por JORET ?

JORET considerou as equações

$$\begin{aligned} \log (A - y_1) &= \log A - c (x_1 + b), \\ \log (A - y_2) &= \log A - c (x_2 + b), \\ \log (A - y_3) &= \log A - c (x_3 + b), \\ \log (A - y_4) &= \log A - c (x_4 + b), \end{aligned}$$

em que os valores de  $x$  e  $y$  são os que figuram no quadro visto acima. Combinando três a três essas equações, JORET obteve 4 sistemas distintos de três equações a três incógnitas e a partir de cada um deles determinou os valores de  $A$ ,  $b$ ,  $c$ , por processo numérico que não explica bem qual foi. Os valores por êle obtidos por êsse método foram os seguintes :

Com $x_1, x_2, x_3$	62,5	1,08	0,409
Com $x_1, x_2, x_4$	67,0	1,15	0,330
Com $x_1, x_3, x_4$	72,7	1,06	0,319
Com $x_2, x_3, x_4$	91,2	0,76	0,261

Em nosso trabalho anterior (2) discutimos detalhadamente a resolução, por métodos algébricos, de sistemas de equações como os utilizados por JORET. O método que lá vimos exige

que os valores de  $x$  estejam em progressão aritmética e portanto só pode ser usado para o caso de tomarmos os dados referentes a  $x_2, x_3, x_4$ . Obtemos então

$$\begin{aligned}\log (A - y_2) &= \log A - c (0,45 + b) \\ \log (A - y_3) &= \log A - c (0,60 + b) \\ \log (A - y_4) &= \log A - c (0,75 + b) ,\end{aligned}$$

e daí se obtém seguindo a marcha já por nós examinada (2) :

$$A = \frac{y_3^2 - y_4 y_2}{2y_3 - (y_4 + y_2)} = \frac{(51,2)^2 - 47,4 \times 55,4}{2 \times 51,2 - (47,4 + 55,4)} = 11,3$$

O valor de  $c$  é  $-0,290$ .

Tais resultados são evidentemente absurdos. Aliás, êles já se deviam esperar pois, como demonstramos antes (2) para que se aplique a lei de MITSCHERLICH, devemos ter

$$2y_3 - (y_2 + y_4) > 0 ,$$

o que não acontece nesse caso.

A importância das experiências de JORET está no fato de que DEMOLON (16, pp. 269-270) as tomou como fundamentais nas suas considerações sobre o método de MITSCHERLICH.

## 7 — A TÉCNICA DAS EXPERIÊNCIAS EM VASOS

Tudo o que dissemos até aqui se aplica a experiências tanto em vasos como no campo. A experimentação em vasos apresenta, porém, certas particularidades que discutiremos agora.

Com a execução do método de MITSCHERLICH em vasos podemos controlar a ação de certos fatores cuja flutuação iria complicar o ensaio no campo. Assim é que conseguimos homogeneizar o meio e regularizar o importante fator água; trabalhando com um número certo de plantas por unidade de área facilmente protegêmo-las contra pragas, moléstias e intempéries.

Apesar do artificialismo relativo dessas condições tão cuidadosamente reguladas, a experiência em vasos, segundo DEMOLON (16, pp. 102-103), representa, em vista do que ficou escrito, um método auxiliar capaz de esclarecer o mecanismo de certos fenômenos, o modo de ação de vários fatores da pro-

dução, o valor cultural comparado dos adubos, servindo assim de guia à experimentação em pleno campo.

Nas experiências em questão usam-se os chamados vasos de MITSCHERLICH, cilíndricos, feitos de ferro esmaltado, brancos por fora e tendo 20 cm de diâmetro por 20 cm de profundidade; apresentam na base um orifício de drenagem com 8 cm de diâmetro, o qual é provido de uma calota metálica que o cobre quando em uso; os vasos descansam sobre coletores deslocáveis de 24 cm de diâmetro por 7 cm de profundidade, coletores êsses que recolhem as águas de drenagem. Para assegurar a posição ereta das plantas e protegê-las contra o vento, usam-se suportes de arames grosso galvanizado, mantidos verticalmente, graças a três anéis do mesmo material. O anel inferior se adapta sôbre o vaso e os outros são um pouco menores, de modo que os suportes podem ser colocados uns dentro dos outros.

Cada vaso é cheio com um quilo de terra tirada de uma profundidade de 0 a 20 cm; passa-se a terra por peneira de 1/4 de polegada de malha e mistura-se (ou não) com cinco quilos de areia lavada: tal diluição é feita só para a terra dos vasos onde se verificará a ação do fósforo e do potássio e tem por fim salientar a reação dêsses fertilizantes. Entretanto para solos fracos a diluição deve ser menor, como por exemplo, de uma parte de terra para duas de areia (perfazendo seis quilos) ou mesmo poderá ser dispensada em se tratando de solos de extrema pobreza.

O ensaio é feito com 4 repetições, usando-se ao todo 20 vasos como segue:

		adubação
a) Ação do nitrogênio		
4 vasos com 6 quilos de solo		P K (sem N)
4 vasos com 6 quilos de solo		P K N (completo)

b) Ação do fósforo e potássio		
4 vasos com	{ 1 kg. de terra	K N (sem P)
	{ 5 kg. de areia	
4 vasos com	{ 1 kg. de terra	P N (sem K)
	{ 5 kg. de areia	
4 vasos com	{ 1 kg. de terra	P K N (completo)
	{ 5 kg. de areia	

Os diversos adubos são adicionados da seguinte maneira :

- a) 1,1 g de N como  $\text{NH}_4\text{NO}_3$  em  $20\text{cm}^3$  de solução por vaso
- b) 1,5 g de  $\text{K}_2\text{O}$  como  $\text{K}_2\text{SO}_4$  em  $50\text{cm}^3$  de solução por vaso
- c) 1,0 g de  $\text{P}_2\text{O}_5$  como  $\text{Ca}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2 \cdot \text{H}_2\text{O}$  em  $50\text{cm}^3$  de solução por vaso
- d) 0,5 g de  $\text{NaCl}$  + 0,5 g de  $\text{MgSO}_4$  em  $5\text{cm}^3$  de solução por vaso
- e) 1,5 g de  $\text{CaCO}_3$  por vaso.

O  $\text{CaCO}_3$ , que é o único adubo adicionado em estado sólido incorpora-se a todos os vasos; MITSCHERLICH não o usava, embora o recomendasse, porque a água de canalização do Instituto Agrônomo de Königsberg é rica de cal. O  $\text{NaCl}$  é adicionado a todos os vasos; tem por fim facilitar o aproveitamento do  $\text{K}_2\text{O}$ , que de outro modo atuaria deficientemente. O  $\text{MgSO}_4$ , também incorporado a todos os vasos, tem o objetivo de garantir culturas convenientes.

A mistura da terra com os adubos faz-se em bacias esmaltadas.

A adição do  $\text{CaCO}_3$  é feita em primeiro lugar. A seguir juntam-se as soluções apropriadas com auxílio duma pipeta, cujo jato é dirigido de modo a tornar a distribuição o mais uniforme possível. Então mistura-se tudo muito bem e transfere-se o solo adubado para o vaso respectivo, através de um grande funil de ferro esmaltado.

Comprime-se com as mãos a primeira camada (5 cm mais ou menos) de solo posta no vaso; o restante poderá ficar mais solto. Arranjam-se os vasos de tal modo que aqueles igualmente adubados não permaneçam adjacentes e muda-se a situação das diversas séries durante a experiência de modo a eliminar efeitos de sombra.

As sementes de aveia (*Avena sativa* L.) — que é a planta-reativo (—) escolhida por MITSCHERLICH — deverão ter sido anteriormente desinfetadas com Uspulam ou outro fungicida apropriado. Usa-se uma tábua de pequena espessura e provida de cinco filas de orifícios de 0,5cm de diâmetro e equidistantes para praticar no solo previamente umidecido 25 covetas de 0,5cm de diâmetro por 1,5cm de profundidade e afastadas entre si 3cm. Cada buraco recebe duas sementes com o embrião voltado para baixo e a seguir é fechado cui-

---

(—) Para países tropicais MITSCHERLICH recomenda, em lugar de aveia, arroz (*Oriza sativa* L.) ou sôrgo (*Andropogon sorghum*)

dadosamente. Enquanto os "seedlings" não emergem, umidece-se a terra ligeiramente uma ou duas vezes por dia, mantendo-se os vasos cobertos com esteiras de fôlhas (13, pág. 8) ou com os coletores (18).

O desbaste é feito 14 dias após a sementeira, deixando-se 35 plantas por vaso.

Verificada a germinação, regula-se o fator água como segue: na primeira semana os vasos deverão conservar 50% do poder de embebição da mistura terra mais areia, o que se consegue mediante pesagem diária e restituição de água evaporada; na 2a. semana, 80%, na 3a. 95%, na 4a. semana e seguintes, junta-se água até completa embebição, isto é, até começar a gotejar no coletor; esta água assim recolhida, deverá ser restituída ao vaso respectivo no dia seguinte fazendo-se depois a irrigação p. d. Aproximando-se a maturação diminui-se a quantidade de água, suspendendo-se totalmente as regas logo que os grãos deixem de "dar leite" (13, pág. 8) (8 dias antes da colheita, aproximadamente).

A colheita é feita como no método de HELLRIEGEL: cortam-se, com tesoura, as hastes ao nível do colo. Palha e grãos depois de sêcos ao ar são pesados separadamente. Somando-se o pêso da palha e o dos grãos sêcos tem-se a colheita total.

## 8 — A INTERPRETAÇÃO DOS RESULTADOS

A colheita média obtida nos vasos que receberam N P K representa o máximo que se pode obter mediante adição desses três elementos nas condições do ensaio. As colheitas médias com tratamentos sem N, sem P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> e sem K<sub>2</sub>O são calculados como percentagens da colheita máxima. Como exemplo usaremos os seguintes dados colhidos numa experiência de MELLO MORAES e COURY (1, pp. 450-451) :

Tratamento	Vasos cheios com	Colheita média (grãos)	% do máximo
N P K	terra e areia	66,75 g	100
N K	terra e areia	5,730 g	8,583
N P	terra e areia	42,375 g	63,393
N P K	terra	72,165 g	100
P K	terra	9,962 g	13,800

Para o fósforo tem-se  $c = 0,60$  e para o potássio em presença de sódio,  $c = 0,93$ . Consultando a tabela transcrita em nosso trabalho anterior (2) e interpolando, verificamos que a quantidade de  $P_2O_5$  que possibilita uma colheita igual a 8,583% da colheita máxima é 0,06486 quintais por hectare; para o  $K_2O$  achamos 0,46991 quintais por hectare. Com auxílio da tabela dada por DEMOLON (16, p. 277) e interpolando, verificamos que a quantidade de N correspondente a 13,8% é de 0,52916 quintais por hectare. Como na experiência a terra foi diluída a 1/6 e considerando que, segundo MITSCHERLICH, a planta extrai metade dos elementos nutritivos dos 20cm superficiais e outra metade dos 20cm logo abaixo, segue-se que as quantidades de elementos fertilizantes realmente existentes na terra do ensaio são:

$$\begin{aligned} 6 \times 2 \times 0,06486 &= 0,778 \text{ quintais de } P_2O_5/\text{ha} \\ 6 \times 2 \times 0,46991 &= 5,638 \text{ quintais de } K_2O/\text{ha} \\ 2 \times 0,52916 &= 1,058 \text{ quintais de N/ha} \end{aligned}$$

Voltando às tabelas verificamos que os 0,778 quintais de  $P_2O_5$  por hectare garantem 65,5% da colheita máxima. A quantidade de  $K_2O$  é tão grande que não figura na tabela e, por conseguinte, facultará 100% do máximo. Finalmente, 1,058 quintais de N/ha asseguram 25,718% do máximo de produção possível. Em conclusão: o terreno analisado necessita de uma adubação fosfatada de 2,20 — 0,778 = 1,422 quintais de  $P_2O_5$  por ha (—) dispensando adubação potássica. A necessidade de adubos nitrogenados é evidente: entretanto não trataremos deste ponto devido às contraindicações existentes a respeito da aplicação do método de MITSCHERLICH para o nitrogênio (10).

## 9 — COMENTÁRIOS SÔBRE AS EXPERIÊNCIAS EM VASOS

Uma das exigências que nem sempre se compreendem bem na técnica de experiências em vasos aconselhada por MITSCHER-

---

(—) 2,20 Qt de  $P_2O_5$  por ha facultam 95,2% da colheita máxima; admite-se êsse rendimento como muito vantajoso economicamente não sendo interessante a incorporação de quantidades maiores de  $P_2O_5$  pois os acréscimos nas colheitas seriam muito pequenos ("law of the diminishing returns").

LICH é a diluição da terra em estudo com areia. Procuremos demonstrar objetivamente a vantagem e até a necessidade dessa prática.

Admitida a função de MITSCHERLICH

$$(9,1) \quad y = A [1 - 10^{-c(x+b)}],$$

num vaso sem o adubo em questão temos  $x = 0$  e nos vasos adubados  $x = x_1$ .

Obtemos assim

$$y_0 = A [1 - 10^{-cb}]$$

$$y_1 = A [1 - 10^{-c(x_1 + b)}]$$

Logo temos

$$(9,2) \quad d = y_1 - y_0 = A \cdot 10^{-bc} [1 - 10^{-cx_1}].$$

E' preciso, porém, considerar o seguinte :

1 — A equação (9,1) só se aplica bem para doses não muito grandes de fertilizantes, isto é, para valores de  $b$  e  $x$  relativamente pequenos. Se o solo for muito rico, a função interpoladora será pouco apropriada e poderá, portanto, conduzir a resultados errôneos.

2 — A diferença  $y_1 - y_0$  diminui à medida que cresce  $b$ , tendendo para zero quando  $b \rightarrow \infty$ . Logo, para solos relativamente ricos essa diferença, que seria pequena, pode facilmente anular-se, e até tornar-se negativa devido à variação inerente a todo trabalho experimental.

Diluindo-se a terra com areia, na proporção de uma parte de terra para 6 de mistura, o valor de  $b$  passa a ser  $\frac{b}{6}$  e portanto vamos ter

$$d_1 = \bar{y}_1 - \bar{y}_0 = A \cdot 10^{-\frac{c \cdot b}{6}} \left[ 1 - 10^{-cx_1} \right]$$

Vê-se logo que

$$\frac{d_1}{d} = 10^{\frac{5}{6} bc}, \quad \therefore d_1 = 10^{\frac{5}{6} bc} d.$$

Logo, se tivermos, como na experiência que vimos atrás,  $b = 5,638$  quintais de  $K_2O$  e se tomarmos  $c = 0,93$ , como faz MITSCHERLICH, teremos

$$d1 = 10^{\frac{5}{6}} \cdot 5,638 \cdot 0,93 \quad d = 23413 d,$$

isto é, a nova diferença multiplicada por 23413! E como utilizaremos um meio mais pobre, a função de MITSCHERLICH nos dará uma interpolação mais precisa, mais digna de confiança.

Quanto a quantidade ótima de fertilizante, MITSCHERLICH admitia que seria tal que proporcionasse uma colheita igual a 95% de  $A$ . Essa porcentagem é, porém, evidentemente arbitrária e deve variar com o preço da colheita obtida. Em trabalho anterior (2) os autores propuzeram que a quantidade  $x$  ideal de fertilizante a ser acrescentado ao solo fosse dada pela equação

$$\log \frac{ft \log e}{s c} = \log A - c (x + b),$$

onde, além das letras usuais, temos  $t$  indicando o preço de um quintal-métrico de fertilizante,  $s$  representando o custo de igual quantidade da produção obtida e  $f$ , que é uma constante que terá um valor maior que um a ser determinado experimentalmente.

## 10 — CONCLUSÕES

### I — A interpolação com a lei de MITSCHERLICH

$$y = A [1 - 10^{-c} (x + b)]$$

pode ser feita pela teoria dos quadrados mínimos, mas é conseguida com maior facilidade pelo método dos momentos.

II — Ao fazer a interpolação é preciso que o operador se assegure da possibilidade da aplicação criteriosa da lei de MITSCHERLICH ao caso em estudo.

III — Os métodos aproximados de interpolação, principalmente se utilizados sem devidos cuidados, podem conduzir a resultados absolutamente ilusórios.

IV — Entre os métodos de uso condenável incluímos o que se utiliza da equação

$$z = \log \frac{A}{A - y} = c (x + b),$$

calculando  $z$  com um valor mais ou menos arbitrário dado a  $A$  e obtendo a seguir  $c$  e  $b$  pelos métodos usuais de correlação. Tal método supõe implicitamente a possibilidade de uma estimativa prévia de  $A$ , possibilidade que só existe nos casos em que a lei de MITSCHERLICH se aplica com precisão. O exemplo de JORET nos mostra claramente que isso nem sempre se dá e que a escolha mais ou menos arbitrária de uma estimativa para  $A$  pode conduzir a resultados inteiramente ilusórios. Com efeito no referido exemplo o operador seria conduzido a tomar para  $A$  um valor próximo da produção máxima obtida (55,4) e aplicaria inocentemente a lei de MITSCHERLICH a êsse caso em que ela não é aplicável. O cálculo algébrico, porém, pelos métodos por nós indicados nos mostra imediatamente a impropriedade do uso da lei nesse caso.

V — A diluição da terra com areia é aconselhável nas experiências em vasos, afim de permitir a aplicação segura da lei de MITSCHERLICH.

Nas experiências de campo, onde isso não é possível, a aplicação dessa lei pode ser, portanto, indevida. Nelas será imprescindível a verificação, pelo método dos momentos ou pelo método dos quadrados mínimos, de que é lícita a aplicação da lei de MITSCHERLICH. Quanto mais rico fôr o solo, mais suspeita será a sua aplicação a experiência de campo.

VI — O exemplo de JORET nos mostra a necessidade de uma crítica judiciosa de toda a bibliografia sobre o assunto, bibliografia essa quase toda fundada em métodos grosseiros de interpolação, em cálculos apenas baseados em médias, em dados cuja interpretação estatística é falha ou ausente.

VII — O método de MITSCHERLICH será de valor, sem dúvida, como método auxiliar no estudo da necessidade de adubação dos nossos solos. Para aplicá-lo com critério entre nós torna-se necessário, porém, estabelecer uma sólida base experimental para sua utilização.

## 11 — ABSTRACT

This paper deals with some mathematical and statistical problems related to MITSCHERLICH's theory of plant growth.

When an experiment is made data are collected which give the amount ( $x_i$ ) of fertilizer used and the corresponding yield ( $y_i$ ) of the crop. What is required is to get a function  $y = f(x)$  that interpolates the data obtained. That function must:

1 — Fit reasonably well any similar experiment with any cultivated plant.

2 — Have only a few parameters easy to compute with the experimental data.

RIPPEL and MEYER (3) tried to use FOURIER series and also the series of LEGENDRE polynomials as interpolation functions. FRÖHLICH (7) and PFEIFFER (8) tried polynomials. But all such functions are arbitrary. It is only with theoretical considerations that such arbitrariness may be avoided. That is why MITSCHERLICH's formula is generally thought to be much better than other interpolation functions. MITSCHERLICH started from the differential equation

$$(10.1) \quad \frac{dy}{dx} = k(A - y),$$

where  $k$  and  $A$  are positive constants,  $x$  is the amount of fertilizer used and  $y$  is the yield produced. The solution of that equation, obtained by integration, is

$$(10.2) \quad y = A [1 - 10^{-c(x+b)}]$$

where  $A$  is the maximum production obtainable with the fertilizer in study,  $c = k \log e$ , where  $e$  is the basis of the NAPIE-

RIAN system of logarithms, and  $b$  is the amount of fertilizer available in the soil. So MITSCHERLICH's interpolation function depends only on three parameters. Besides that it was shown by numerous experiments that that function fits very well any data obtained with any cultivated plant except when excessively large amounts of fertilizers are used. For the last case MITSCHERLICH got a second approach formula

$$(10.3) \quad y = A [1 - 10^{-c(x+b)}] 10^{-sx^2},$$

where we have a fourth parameter  $s$  called "factor of injury". The corresponding differential equation is

$$\frac{\log e}{y} \cdot \frac{dy}{dx} = c \frac{10^{-c(x+b)}}{1 - 10^{-c(x+b)}} - 2sx.$$

We must note here that RUSSEL (10, p. 140) says that the corresponding differential equation is

$$\frac{1}{y} \cdot \frac{dy}{dx} = c \frac{A - y}{y} - 2sx.$$

It is easy to see that this is not right and, by reading one of MITSCHERLICH's articles (11, p. 276), to discover that the source of error was a careless study of that article.

The authors showed in another paper (2) a good method for fitting MITSCHERLICH's first approach formula, a method based on the differential equation

$$\frac{dy}{dx} = k(A - y)$$

and already used, with a few minor changes, by HANKINS (27).

In this paper the authors discuss the fitting of MITSCHERLICH's first approach formula with the aid of the method of least squares and PEARSON's method of moments. By the first method we get the equations

$$(10.4) \left\{ \begin{aligned} \sum_{i=1}^n y_i - nA + A \cdot 10^{-bc} \sum_{i=1}^n 10^{-cx_i} &= 0 \\ \sum_{i=1}^n x_i y_i 10^{-cx_i} - A \sum_{i=1}^n x_i 10^{-cx_i} + A \cdot 10^{-bc} \sum_{i=1}^n 10^{-2cx_i} x_i &= 0 \\ \sum_{i=1}^n y_i 10^{-cx_i} - A \sum_{i=1}^n 10^{-cx_i} + A \cdot 10^{-bc} \sum_{i=1}^n 10^{-2cx_i} &= 0 \end{aligned} \right.$$

From these equations we get by ROUCHE's theorem

$$(10.5) \begin{vmatrix} \sum y_i & n & \sum 10^{-cx_i} \\ \sum x_i y_i 10^{-cx_i} & \sum x_i 10^{-cx_i} & \sum 10^{-2cx_i} x_i \\ \sum y_i 10^{-cx_i} & \sum 10^{-cx_i} & \sum 10^{-2cx_i} \end{vmatrix} = 0.$$

Generally this equation in  $c$  can be solved only by methods of numerical approximation. When  $c$  is obtained it is easy to compute  $A$  and  $b$  with the aid of equations (10.4).

With the use of the method of moments we obtain the equations

$$(10.6) \left\{ \begin{aligned} \sum y_i &= nA - A \cdot 10^{-bc} \sum 10^{cx_i} \\ \sum x_i y_i &= A \sum x_i - A \cdot 10^{-bc} \sum x_i 10^{-cx_i} \\ \sum x_i^2 y_i &= A \sum x_i^2 - A \cdot 10^{-bc} \sum x_i^2 10^{-cx_i} \end{aligned} \right.$$

from which we get

$$(10.7) \begin{vmatrix} \sum y_i & n & \sum 10^{-cx_i} \\ \sum x_i y_i & \sum x_i & \sum x_i 10^{-cx_i} \\ \sum x_i^2 y_i & \sum x_i^2 & \sum x_i^2 10^{-cx_i} \end{vmatrix}$$

Equation (10.7) is much simpler than (10.5). From it we compute  $c$ . The authors prove that besides  $c = 0$  there is only one other real value of  $c$  satisfying (10.7). When this value is obtained it is easy to compute

$$A = \frac{\begin{vmatrix} \sum y_i & \sum 10^{-cx_i} \\ \sum x_i y_i & \sum x_i 10^{-cx_i} \end{vmatrix}}{\begin{vmatrix} n & \sum 10^{-cx_i} \\ \sum x_i & \sum x_i 10^{-cx_i} \end{vmatrix}}$$

$$b = \frac{1}{c} \log \frac{A \sum 10^{-cx_i}}{n A - \sum y_i}$$

The authors show that the so-called "method of least squares" as applied to the interpolation of MITSCHERLICH's first approach formula is not the true method of least squares. It is probable that the authors' is the first exposition of the true method of least squares applied to the interpolation of MITSCHERLICH's function.

Afterwards the authors criticize JORET's (15) interpretation of experimental data obtained by him in France. They show by several methods of computation that MITSCHERLICH's function cannot be applied to JORET's data. The method of moments applied to them gives  $c = -0,4546$ , that is, a negative value, and  $A = 25,92$ , that is a "maximum production" less than any observed yield. The authors could not explain how JORET, with his data, could obtain a positive mean value 0,329 for  $c$  because JORET only says that his computations were made by numerical methods of approximation. JO-

RET's mistakes are important because DEMOLON (16) took his experiments and computations as fundamental ones in his discussion on MITSCHERLICH's theory.

The authors discuss too the MITSCHERLICH's pot experiment method, showing how data thus obtained are interpreted. They criticize MITSCHERLICH's rule of using as optimum of fertilizer the amount sufficient to produce a yield equal to 95% of A. Of course the optimum amount of fertilizer for a given soil and crop must change with the price of manures and the price of the yield produced. They remember that in another paper (2) they presented a formula for computing the optimum amount  $x$  of fertilizer to be used. That formula is

$$\log \frac{ft. 0.4343}{s c} = \log A - c (x + b),$$

where  $t$  is the price of one hundred kilograms of fertilizer,  $s$  is the price of an equal amount of the crop yield and  $f$  is a constant greater than one to be experimentally fixed.

## 12 — BIBLIOGRAFIA CONSULTADA

- 1 — MELLO MORAES, J. e Tufi COURY — Refertilização dos solos. Anais do 1o. Congresso Brasileiro de Agronomia, vol. 1, pp. 435-453. Piracicaba. 1940.
- 2 — PIMENTEL GOMES, Frederico e Eurípedes MALAVOLTA — Considerações Matemáticas sôbre a Lei de Mitscherlich. Piracicaba. 1949.
- 3 — RIPPEL, A. e R. MEYER — Ertragsgesetz gegen Wirkungsgesetz. Zeitschrift für Pflanzenernährung, Düngung und Bodenkunde, pp. 1-24, vol. XIV, parte científica. Berlin. 1929.
- 4 — REDDICK, H. W. e F. H. MILLER — Advanced Mathematics for Engineers. John Wiley & Sons. Nova York. 1938.
- 5 — FISHER, R. A. — Statistical Methods for Research Workers. Oliver and Boyd. Londres. 1932.
- 6 — RODRIGUES, Milton da Silva — Elementos de Estatística Geral. S. Paulo. 1934.
- 7 — FRÖHLICH, Otto — Über die von E. A. Mitscherlich ausgeführte mathematische Behandlung seiner Vegetationsversuche, insbesondere über den mathematischen Ausdruck des Setzes vom Minimum. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 42, pp. 425-428. 1912.

- 8 — PFEIFFER, Th., E. BLANCK e M. FLÜGEL — Wasser und Licht als Vegetationsfaktoren und ihre Beziehungen zum Gesetze vom Minimum. Die landwirtschaftlichen Versuchs — Stationen, vol. LXXVI. Berlim. 1912.
- 9 — MITSCHERLICH, Eilh. Alfred — Die Bestimmung des Düngerbedürfnisses des Bodens. Paul Parey. Berlim. 3a. edição. 1930.
- 10 — RUSSELL, E. John — Soil conditions and Plant Growth. Longmans, Green and Co. Londres. 7a. edição. 1942.
- 11 — MITSCHERLICH, Eilh. Alfred — Die zweite Annäherung des Wirkungsgesetzes der Wachstumsfaktoren. Zeitschrift für Pflanzenernährung, Düngung und Bodenkunde, vol. XII, parte científica, pp. 273-282. Berlim. 1928.
- 12 — NIKLAS, H. e M. MILLER — Bemerkungen zu den Beweisverfahren der Konstanz der Wirkungsfaktoren. Zeitschrift für Pflanzenernährung, Düngung und Bodenkunde, vol. XV, parte científica, pp. 193-196. Berlim. 1930.
- 13 — SARAIVA, Mario, Admar LOPES DA CRUZ e Carlos DEL NEGRO — Contribuição para o estudo dos métodos de Mitscherlich, Wiessmann e Neubauer. Rio de Janeiro. 1937.
- 14 — KLETSCHOWSKY, W. M. e P. A. SHELESNOW — Ueber Verschiebungen der Wirkungsfaktoren von Stickstoff und Phosphoräure. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. LXXIV, fasc. 3, pp. 353-404. Berlim. 1931.
- 15 — JORET, Georges — Recherches sur les Sols de Limons de la Picardie et leur État Actuel de Fertilité. 2.a parte, IX. Annales Agronomiques, pp. 178-185. Paris. 1932.
- 16 — DEMOLON, Albert — Croissance des Végétaux Cultivés. Dunod. Paris. 3a. edição, 1946.
- 17 — HOOVER, C. Dale e A. G. NORMAN — Applicability of the Mitscherlich Method to the Determination of Available Phosphate in some Iowa Soils. Soil Science, vol. 53, pp. 329-340. Baltimore. 1942.
- 18 — VANDECAVEYE, S. C. — Diagnostic Techniques for Soils and Crops. The American Potash Institute. Washington, D. C. 1948.
- 19 — MOULTON, Forest Ray — Liebig and after Liebig — The Science Press Printing Company, Lancaster, Pennsylvania. 1942.
- 20 — MELLO MORAES, J. — Determinação da necessidade de adubação — método de Mitscherlich. Apostila. Piracicaba. 1947.

- 21 — MITSCHERLICH, Eilh. Alfred — Die pflanzenphysiologische Lösung der chemischen Bodenanalyse. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 58, pp. 601-617. Berlim. 1923.
- 22 — BAULE, B. — Zu Mitscherlichs Gesetz der physiologischen Beziehungen. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 51, pp. 363-385.
- 23 — MITSCHERLICH, Eilh. Alfred — Zum Gesetz des Minimum. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 42, pp. 423-424. Berlim. 1912.
- 24 — GÜNTHER, E. e K. SEIDEL — Düngungsversuche nach Mitscherlich an Schimmelpilzen und Sprosspilzen. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 65, pp. 109-181. Berlim. 1927.
- 25 — REINHOLD, Joh. — Mitscherlich Verfahren zur Bestimmung des Düngerghaltes des Bodens. Landwirtschaftliche Jahrbücher, vol. 65, pp. 877-892. Berlim. 1927.
- 26 — HANKINS, O. G. e Harry W. TITUS — Growth, Fattening, and Meat Production. Yearbook of Agriculture, 1939, pp. 450-468. Washington, D. C.
- 27 — OLSEN, S. R. e B. T. SHAW — Chemical, Mitscherlich, and Neubauer Methods for Determining Available Potassium in Relation to Crop Response to Potash Fertilization Journal of the American Society of Agronomy, vol. 35, pp. 1-9. Geneva, N. Y. 1943.
- 28 — WILLCOX, O. W. — Interpretation of Olsen and Shaw's Field tests by the Mitscherlich — Baule Theorem and the Universal Yield Diagram. Journal of the American Society of Agronomy, vol. 35, pp. 454-459. Geneva, N. Y. 1943.
- 29 — MITSCHERLICH, Eilh. Alfred e W. U. BEHRENS — Zur Formulierung des Ertragsgesetzes. Zeitschrift für Pflanzenernährung, Düngung und Bodenkunde, vol. XV, parte científica, pp. 94-101. Berlim. 1930.
- 30 — MAGISTAD, O. C. — A Comparison of Mitscherlich Trials on Hawaiian Soils in Germany and in the Territory of Hawaii. Journal of the American Society of Agronomy, vol. 30, pp. 692-698. Geneva, N. Y. 1938.
- 31 — RAUTERBERG, E. — Über die Beziehung zwischen Wachstumfaktor und Ertrag unter besonderer Berücksichtigung der Berechnung der Konstanten A und c in der logarithmischen Gleichung von Mitscherlich. Bodenkunde und Pflanzenernährung, vol. 14, pp. 10-28. Berlim. 1939.
- 32 — BOTELHO DA COSTA, J. V. — Valor e limitação da lei do efeito dos fatores de crescimento. Anais do Instituto Superior de Agronomia, vol. XIV, pp. 131-135. Lisboa. 1943.

