**PRÓXIMA REUNIÃO 20/03**

Estrutura inicial:

Introdução: texto com explicação geral da ordem de execução do aplicativo

- Conversão de unidade **LÍLIAN**

- Interpretação dos resultados da análise de solo: químico / físico metodologia IAC **ALPINO**

- Legislação: Garantias mínimas (disponibilizar arquivos)

Calculo de garantias mínimas corretivos, fertilizantes, formulados, orgânicos **ACÁCIO**

- Correção da Fertilidade solo:

1) Calagem: 3 metodologias juntas para NC

Calcular a quantidade de calcário / custo efetivo **LÍLIAN**

2) Gessagem: NC gessagem 3 saídas

3) Fosfatagem

- Recomendação de Adubação

Soja, milho, cana,

1) NPK

2) micronutrientes

Cuidado com as transformações de unidade.

Descrever a importância da calagem e como entrar com a informação no aplicativo.

**Tabela 1.** Resultados da análise química para avaliação da fertilidade do solo - exemplo

|  |  |  |  |  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| **Prof.** | **P** | **S** | **K** | **Ca** | **Mg** | **Al** | **H+Al** | **SB** | **T** |
| **m** | **\_\_\_ mg dm-3 \_\_\_** | | **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ mmolc dm-3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | | | | | | |
| 0-0,2 | 5,0 | 6,0 | 0,6 | 8,0 | 4,0 | 2,0 | 20,0 | 12,6 | 32,6 |
| 0,2-0,4 | 5,0 | 13,0 | 0,4 | 11,0 | 6,0 | 3,0 | 20,0 | 17,4 | 37,4 |
|  | **V** | **m** | **B** | **Cu** | **Fe** | **Mn** | **Zn** | **M.O.** | **pH** |
|  | **\_\_\_\_ % \_\_\_\_** | | **\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ mmolc dm-3 \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_** | | | | | **g dm-3** | **CaCl2** |
| 0-0,2 | 39,0 | 14,0 | 0,22 | 0,7 | 14,0 | 32,2 | 0,6 | 10,0 | 4,9 |
| 0,2-0,4 | 47,0 | 15,0 | 0,24 | 0,6 | 11,0 | 29,9 | 0,3 | 9,0 | 4,7 |

fósforo (P), potássio (K), cálcio (Ca) e magnésio (Mg) extraídos por resina trocadora de íons e determinados respectivamente por colorimétrica, espectrofotômetro de emissão atômica e espectrofotômetro de absorção atômica para ambos últimos; alumínio trocável (Al) extraído com cloreto de potássio 1 mol L-1 e determinado pelo método colorimétrico; acidez potencial (H+Al) método SMP; enxofre (S) extraído com fosfato de cálcio 0,01 mol L-1 e determinado por turbidimetria; boro (B) determinação colorimétrica e extração com água quente; cobre (Cu), zinco (Zn), manganês (Mn) e ferro (Fe) determinados por espectrofotometria de absorção atômica e extraídos com DTPA; SB: soma de bases trocáveis; T: capacidade de troca de catiônica a pH 7; V: saturação por bases do solo; m: saturação por alumínio; matéria orgânica (M.O.) determinada por método colorimétrico e pH em CaCl2

**Será realizado exemplo para cana-de-açúcar**

**mt = 30 %**

**x = 3,5 cmolc dm-3 (deverá ser convertido)**

**Método da neutralização do Al3+ e da elevação dos teores de Ca2+ +Mg2+**

NC= [Y [Al3+ – (mt . t/100)] + X - (Ca2+ + Mg2+)]/10 – fator de conversão

Encontrando os parâmetros da equação:

Y- Determinado em função do P-rem ou % de argila, como no estado de SP essas analises não são rotina para fertilidade utilizaremos valor médio = 2

Para análises realizadas que possuam uma das duas informações deverá ser calculado segundo formula pag 47 (pdf).

mt- e X – valores tabelados pag 48

NC= [2[2-(30.14,6/100)]+35-(8+4)]/10

NC=2,3 t/ha

QC= muito importante salientar a diferença de NC

**Método da saturação por bases**

**V=60 %**

Encontrando os parâmetros da equação:

V- Determinado em função da cultura valor tabelado pag 59 (pdf)

NC= T (V2-V1)/10

NC= 32,6 (60-39)/1000 – fator de conversão

NC= 0,68 t/ha

QC=

* Para todos QC=NC x SC/100 x PF/10 x 100/PRNT
* Utilizar critérios para escolha do método: 3 critérios

**Poder de neutralização (PN) e reatividade (RE)**

PN= CaO(%)\*1,79 + MgO (%)\*2,48

RE= 0,2 x + 0,6 y + z

X: % do material retido na ABNT 20

Y: % do material retido na ABNT 50

Z: % do material que passa na ABNT 50

PRNT = PN\*RE/100