

# TOMATE BRS ZAMIR

## Recomendação de adubação segundo curva de absorção

Quantidade de adubo para cada 1000 plantas/kg/por quinzena (Macronutrientes)

Quantidade de adubo para cada 1000 plantas/gr/por quinzena (Micronutrientes)

Fazer análise de solo para adubação de base

Usar micronutrientes via adubação foliar e/ou fertirrigação

Acompanhar o desenvolvimento para possíveis correções para mais ou para menos

*Pode-se usar outros adubos desde que mantidas as proporções dos elementos químicos*

QUINZENA APÓS TRANSPLANTIO	MAP	NITRATO DE CÁLCIO	CLORETO DE POTÁSSIO	SULFATO DE MAGNÉSIO	BORAX	FERRO QUELATIZADO	SULFATO DE MANGANÊS	SULFATO DE ZINCO
1ª	3 kg	1 kg	1 kg	2 kg	10 gr	25 gr	5 gr	45 gr
2ª	3 kg	2 kg	2 kg	2 kg	30 gr	50 gr	10 gr	45 gr
3ª	3 kg	4 kg	3 kg	2 kg	80 gr	100 gr	21 gr	45 gr
4ª	3 kg	7 kg	4 kg	2 kg	180 gr	200 gr	40 gr	45 gr
5ª	3 kg	11 kg	6 kg	2 kg	230 gr	300 gr	60 gr	45 gr
6ª	4 kg	15 kg	6 kg	2 kg	170 gr	450 gr	40 gr	45 gr
7ª	3 kg	18 kg	9 kg	2 kg	80 gr	450 gr	20 gr	45 gr
8ª	3 kg	20 kg	9 kg	2 kg	30 gr	350 gr	5 gr	45 gr
9ª	3 kg	19 kg	9 kg	2 kg	10 gr	200 gr	5 gr	45 gr
10ª	3 kg	15 kg	7 kg	2 kg	10 gr	100 gr	0 gr	45 gr

Considerando:

- MAP: 48% de P<sub>2</sub>O<sub>5</sub> e 11% de N
- Nitrato de Cálcio: 15% de N e 19% de Ca
- KCl: 60 % de K<sub>2</sub>O
- Sulfato de Magnésio: 9%Mg e 12%S
- Borax: 11% de Boro
- Fe quelatizado: 6% de Fe
- Sulfato de Mn 26% de Mn:
- Sulfato de Zn: 20% de Zn

Compatibilidades entre fertilizantes e corretivos

Adubos Orgânicos	COMPATÍVEIS: Podem ser misturados
<b>C</b> Nitrato de Sódio	<b>C</b>
<b>C</b> Nitrato de Potássio	<b>C</b>
<b>C</b> Nitrocálcio	<b>C</b>
<b>C</b> Nitrato de Amônio	<b>C</b>
<b>C</b> Sulfato de Amônio	<b>C</b>
<b>C</b> Uréia	<b>C</b>
<b>C</b> Farinha de Ossos	<b>C</b>
<b>C</b> Fosfatos Naturais	<b>C</b>
<b>C</b> Superfosfato Simples	<b>C</b>
<b>C</b> Superfosfato Triplo	<b>C</b>
<b>C</b> MAP	<b>C</b>
<b>C</b> DAP	<b>C</b>
<b>C</b> Escórias	<b>C</b>
<b>C</b> Termofosfato	<b>C</b>
<b>C</b> Cloreto de Potássio	<b>C</b>
<b>C</b> Sulfato de Potássio	<b>C</b>
<b>C</b> Sulfato de Potássio e Magnésio	<b>C</b>
<b>C</b> Cal Virgem, Hidratada, Calcários Calcinados	<b>C</b>
<b>C</b> Calcários	<b>C</b>
<b>CI</b> Nitrato de Sódio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Nitrato de Potássio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Nitrocálcio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Nitrato de Amônio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Sulfato de Amônio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Uréia	<b>CI</b>
<b>CI</b> Farinha de Ossos	<b>CI</b>
<b>CI</b> Fosfatos Naturais	<b>CI</b>
<b>CI</b> Superfosfato Simples	<b>CI</b>
<b>CI</b> Superfosfato Triplo	<b>CI</b>
<b>CI</b> MAP	<b>CI</b>
<b>CI</b> DAP	<b>CI</b>
<b>CI</b> Escórias	<b>CI</b>
<b>CI</b> Termofosfato	<b>CI</b>
<b>CI</b> Cloreto de Potássio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Sulfato de Potássio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Sulfato de Potássio e Magnésio	<b>CI</b>
<b>CI</b> Cal Virgem, Hidratada, Calcários Calcinados	<b>CI</b>
<b>CI</b> Calcários	<b>CI</b>
<b>I</b> Nitrato de Sódio	<b>I</b>
<b>I</b> Nitrato de Potássio	<b>I</b>
<b>I</b> Nitrocálcio	<b>I</b>
<b>I</b> Nitrato de Amônio	<b>I</b>
<b>I</b> Sulfato de Amônio	<b>I</b>
<b>I</b> Uréia	<b>I</b>
<b>I</b> Farinha de Ossos	<b>I</b>
<b>I</b> Fosfatos Naturais	<b>I</b>
<b>I</b> Superfosfato Simples	<b>I</b>
<b>I</b> Superfosfato Triplo	<b>I</b>
<b>I</b> MAP	<b>I</b>
<b>I</b> DAP	<b>I</b>
<b>I</b> Escórias	<b>I</b>
<b>I</b> Termofosfato	<b>I</b>
<b>I</b> Cloreto de Potássio	<b>I</b>
<b>I</b> Sulfato de Potássio	<b>I</b>
<b>I</b> Sulfato de Potássio e Magnésio	<b>I</b>
<b>I</b> Cal Virgem, Hidratada, Calcários Calcinados	<b>I</b>
<b>I</b> Calcários	<b>I</b>

Fonte: LOPES, 1989.

Obs: Dependendo de certas características da Uréia, do Nitrato de Amônio e do teor de Cloreto de Sódio no Cloreto de Potássio, as misturas podem apresentar certo grau de incompatibilidade.