

# QUÍMICA DOS FERTILIZANTES

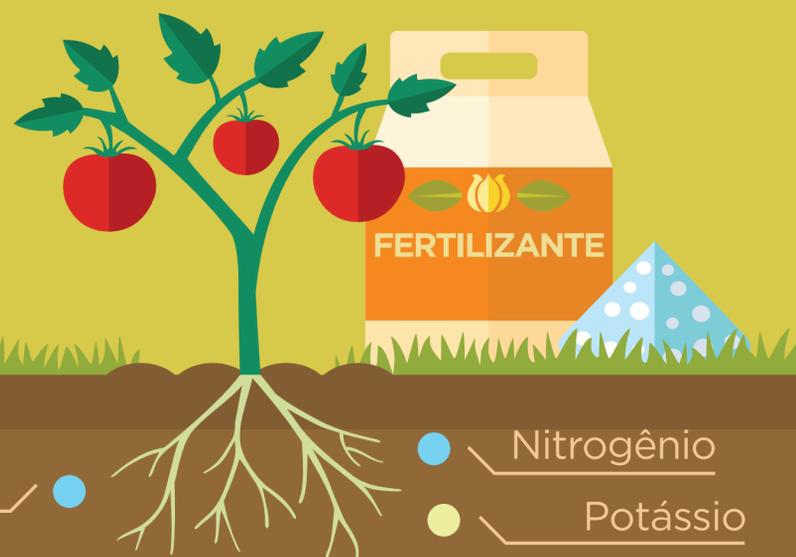
## FERTILIZANTES

Existem várias maneiras de se corrigir o solo e torná-lo próprio para a agricultura. Se adicionamos um material para repor nutrientes essenciais para o crescimento das plantas, ele é um fertilizante. Fertilizantes podem ser orgânicos ou inorgânicos, naturais ou sintéticos.



## INORGÂNICOS

Os nutrientes mais importantes (macronutrientes) são nitrogênio (N), fósforo (P) e potássio (K). Embora sejam elementos, são aplicados como compostos que contêm o elemento numa forma que possa ser absorvida pela planta. Outros nutrientes importantes são o cálcio (Ca), magnésio (Mg) e o enxofre (S). As plantas precisam também de outros elementos em pequenas quantidades em pequenas quantidades (micronutrientes).



7  
**N**  
nitrogênio  
14,0

15  
**P**  
fósforo  
31,0

19  
**K**  
potássio  
39,1

## ORGÂNICOS

Fertilizantes orgânicos são obtidos de resíduos animais e vegetais, como o esterco, restos de matadouros e resíduos de indústrias de óleos vegetais ou de cana de açúcar. Um processo que gera adubo orgânico é a compostagem. Nela, restos de comida, folhas e outra matéria orgânica são aproveitados como fertilizante após um longo período, no qual as moléculas da matéria orgânica são quebradas.



## QUESTÕES AMBIENTAIS

Se uma quantidade maior que a necessária de fertilizante é utilizada, ou ele é colocado na hora errada, os nutrientes podem não ser absorvidos. A água das chuvas leva o excesso de fertilizantes para os ambientes aquáticos, onde eles causam a proliferação de algas. Esse processo é chamado de eutrofização.

