

# Det är skillnad på kalk och kalk !!!

## Strukturkalk

Bränd kalk, CaO

Släckt kalk, Ca(OH)<sub>2</sub>

Kalkstensmjöl, CaCO<sub>3</sub>

möjligt pH

>12\*

>12\*

8

möjlig Ca-jon konc.

1000 mg/l vatten

1000 mg/l vatten

6 mg/l vatten

\*kortvarigt

**Reaktionerna i marken är snabbare och effektivare vid högre pH och högre Ca-koncentration**