

Hortensia

35 H^+ en Al^{3+}

36 - $[\text{H}^+] = 8 \times 10^{-6} \text{ mol L}^{-1}$

37 $\text{KAl}(\text{SO}_4)_2 \cdot 12 \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{K}^+ + \text{Al}^{3+} + 2 \text{SO}_4^{2-} + 12 \text{H}_2\text{O}$

38 - de molmassa van aluin = $39,10 + 26,98 + 2 \times 32,06 + 8 \times 16,00 + 12 \times 18,016 = 474,4 \text{ g}$
- massa-percentage Al = $(26,98 / 474,4) \times 100,0 \% = 5,687 \%$

39 Kalk is een base en zal de grond licht basisch maken. De hortensia's kunnen dan geen aluminium opnemen.