

Anexo 2

Para realizar la conversión de unidades de dosis de Ca(OH)_2 (mL g^{-1} de suelo) a CaCO_3 (g kg^{-1} de suelo), se tuvo en cuenta la concentración de la solución de Ca(OH)_2 (0,015 M, según Liu et al., 2005) y la masa de suelo seco empleado. En la Tabla S2 se indican los resultados finales de la conversión para los volúmenes adicionados.

A continuación, se da un ejemplo para 2 mL:

$$2 \text{ mL Ca(OH)}_2 \times \frac{0,015 \text{ mol Ca(OH)}_2}{1000 \text{ mL}} \times \frac{1 \text{ mol Ca}}{1 \text{ mol Ca(OH)}_2} \times \frac{1 \text{ mol CaCO}_3}{1 \text{ mol Ca}} \\ \times \frac{100 \text{ g CaCO}_3}{1 \text{ mol CaCO}_3} \times \frac{1}{25 \text{ g suelo}} \times \frac{1000 \text{ g}}{1 \text{ kg}} = \frac{0,12 \text{ g CaCO}_3}{\text{kg suelo}}$$

Tabla S2. Equivalencias unidades de volumen de hidróxido de calcio 0,015 M en 25 g de suelo y dosis de CaCO_3 en g kg^{-1} de suelo.

Ca(OH)_2 0,015 M, mL	CaCO_3, g kg^{-1} de suelo
2	0,12
4	0,24
8	0,48
16	0,96
32	1,92
64	3,84