

Se è stato utilizzato il metodo 10.3:

$$\text{Zn \%} = [(X_c - X_b) \times V \times 2D] / (M \times 10^4)$$

dove:

Zn è la quantità di zinco (Zn) espressa in percentuale del concime

X_c è la concentrazione della soluzione campione (6.2) in µg/ml

X_b è la concentrazione della soluzione della prova in bianco (7.1), in µg/ml

V è il volume dell'estratto ottenuto secondo il metodo 10.1 o 10.2 in ml

D è il fattore corrispondente alla diluizione effettuata al punto 6.2

M è la massa del campione prelevato secondo il metodo 10.1 o 10.2 in grammi

Calcolo del fattore di diluizione D: se (a₁), (a₂), (a₃), ... (a_i) ed (a) sono le aliquote e (v₁), (v₂), (v₃), ... e (v_i) e (100) i volumi in ml corrispondenti alle loro diluizioni rispettive, il fattore di diluizione D sarà uguale a:

$$D = (v_1/a_1) \times (v_2/a_2) \times (v_3/a_3) \times \dots \times (v_i/a_i) \times (100/a).$$