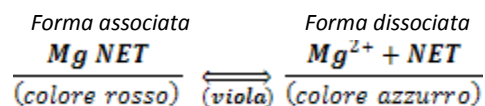
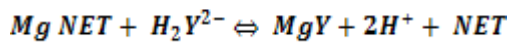


- Reazione dell'indicatore



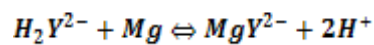
- Reazione durante la titolazione

Il complesso formato dal Magnesio con l'indicatore è meno stabile che quello formato con l'EDTA e quindi avviene la seguente reazione.



Calcoli

- Reazione da prendere in considerazione per il calcolo.



Tenendo conto che l'EDTA si combina con gli ioni metallici nel rapporto 1:1 indipendentemente dalla carica dello ione considerato la M_{campione} si calcola con la seguente formula:

1. $M_{\text{camp}} \times V_{\text{camp}} = M_{\text{tit}} \times V_{\text{tit}}$

2. Quindi:

$$M_{\text{camp}} = \frac{M_{\text{tit}} \times V_{\text{tit}}}{V_{\text{camp}}}$$

3. Per ottenere i g/l di Mg^{2+}

$$\text{g/l} = n^{\circ} \text{ moli}_{\text{litro}} \times Pa_{\text{Mg}}$$

4. Quindi:

$$\text{g/l} = M_{\text{campione}} \times V_{\text{campione}} \times Pa_{\text{Mg}}$$

5. Per ottenere i mg/l di Mg^{2+}

$$\text{Mg/l} = M_{\text{camp}} \times V_{\text{camp}} \times Pa_{\text{Mg}} \times 1000$$

Dove la M_{camp} è quella calcolata al p. 2, il V_{camp} è riferito ad un litro, il Pa_{Mg} è 24,312 U.M.A.,

moltiplicato per **1000** per passare dai g ai mg.