

## حل التمرين 06

1. الكتلة المولية للكلوروفيل :

$$M = 55M(C) + 72M(H) + 4M(N) + 5M(O) + M(Mg)$$

$$M = 892 \text{ g.mol}^{-1}$$

النسبة الكتيلية للعناصر:

$$\%C = \frac{55M(C)}{M} \times 100 = 74\% \quad \%H = \frac{74M(H)}{M} \times 100 = 8,30\%$$

$$\%N = 6,27\% \quad \%O = 8,96\% \quad \%Mg = 2,70\%$$

2. 1kg من الخس يحتوي على 1,8g من الكلوروفيل.

$$30 \text{ من الخس تحتوي على } 1,8 \times \frac{30}{1000} \text{ g من الكلوروفيل.}$$

كتلة المغنيسيوم في 30g من الخس :

$$m(Mg) = 1,8 \times \frac{30}{1000} \times \% (Mg)$$

$$m(Mg) = 1,45 \text{ mg}$$