EXERCICE 46 p 35 (niveau 3-4)

La teinte de la solution de concentration inconnue diluée 100 fois est comprise entre celles de 52 et 53.

Calculons les concentrations de S2 et S3

Facteurs de dilution : pour S_2 : 20 ; pour S_3 : 10

$$C_{\text{m2}} = \frac{1,27}{20} = 6,35 \times 10^{-2} \text{ g.L}^{-1}$$
 ; $C_{\text{m3}} = \frac{1,27}{10} = 12,7 \times 10^{-2} \text{ g.L}^{-1}$

On peut donc encadrer la concentration C_m^\prime de la solution diluée 100 fois :

La concentration cherchée est donc 100 fois plus grande, en voici un encadrement :

$$6,35 \text{ g.L}^{-1} < C_{\text{m}} < 12,7 \text{ g.L}^{-1}$$