

## Exercice 2 (Bonus)

Il est possible de réaliser une mesure quantitative à partir d'une échelle de teinte. Pour cela on met un chiffre sur l'intensité de la couleur d'une solution : l'absorbance notée  $A$ . Plus la couleur de la solution est intense, plus l'absorbance est élevée.

On réalise des mesures d'absorbance pour chacune des solutions préparées à partir de la boisson isotonique :

<b>Concentration <math>C_m</math> (g/l)</b>	40	20	10	5,0
<b>Absorbance <math>A</math></b>	8,0	4,0	2,0	1,0

9. REA

Tracer la courbe représentant l'absorbance des solutions (en ordonnée) en fonction de leur concentration (en abscisse).

10. ANA-RAI

Une mesure d'absorbance de la solution  $S_2$  donne  $A = 3,8$ . En déduire la concentration massique de la solution  $S_2$ .

11. VAL

Ce résultat est-il en accord avec celui des question 6 et 8 ?

12. ANA-RAI

Quelle serait l'absorbance d'une solution de concentration  $C_m = 0 \text{ g/L}$  ?