

24 1. La courbe tracée est une droite qui passe par l'origine. La conductivité σ et la concentration c sont proportionnelles. La loi de Kohlrausch est vérifiée.

2. La solution est diluée avant la mesure pour correspondre à la courbe étalon et parce que la loi de Kohlrausch n'est valide que pour des concentrations supérieures à $10^{-2} \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

3. La concentration en quantité de matière de soluté est déterminée graphiquement :

$$c = 9,7 \text{ mmol} \cdot \text{L}^{-1}.$$

La solution initiale est 1 000 fois plus concentrée, donc $c_s = 9,7 \text{ mol} \cdot \text{L}^{-1}$.

