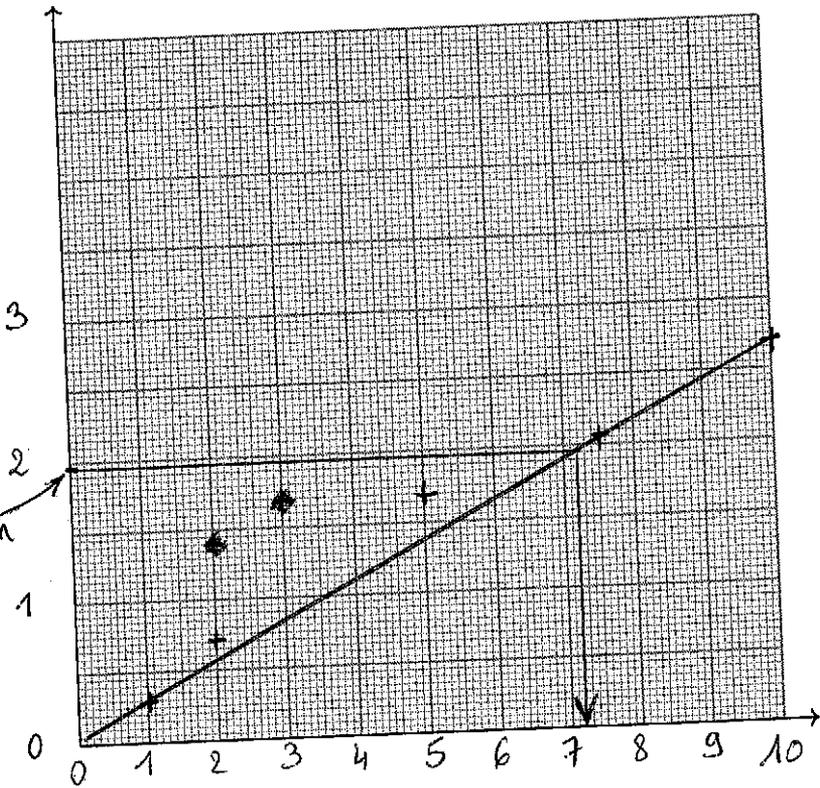


**Solution 2.7**

$C$ (mmol.L <sup>-1</sup> )	1.0	2.5	5.0	7.5	10.0
$\sigma$ (mS.cm <sup>-1</sup> )	0.27	0.68	1.33	2.04	2.70

Une solution  $S_0$  de chlorure de calcium a été diluée 100 fois. La conductivité de la solution fille diluée  $S$  est  $\sigma = 1.98$  mS.cm<sup>-1</sup>. Quelle est la concentration de la solution  $S_0$  ?

$\sigma$  (mS.cm<sup>-1</sup>)



$C$  (mmol.L<sup>-1</sup>)

$7.2 \times 10^{-3}$  mol.L<sup>-4</sup>

la droite d'étalonnage permet de déterminer la concentration de  $7,2 \times 10^{-3}$  mol/l pour la solution  $S$ . la solution est 100 fois plus concentrée donc elle vaut

$7,2 \times 10^{-2}$  mol.L<sup>-1</sup>