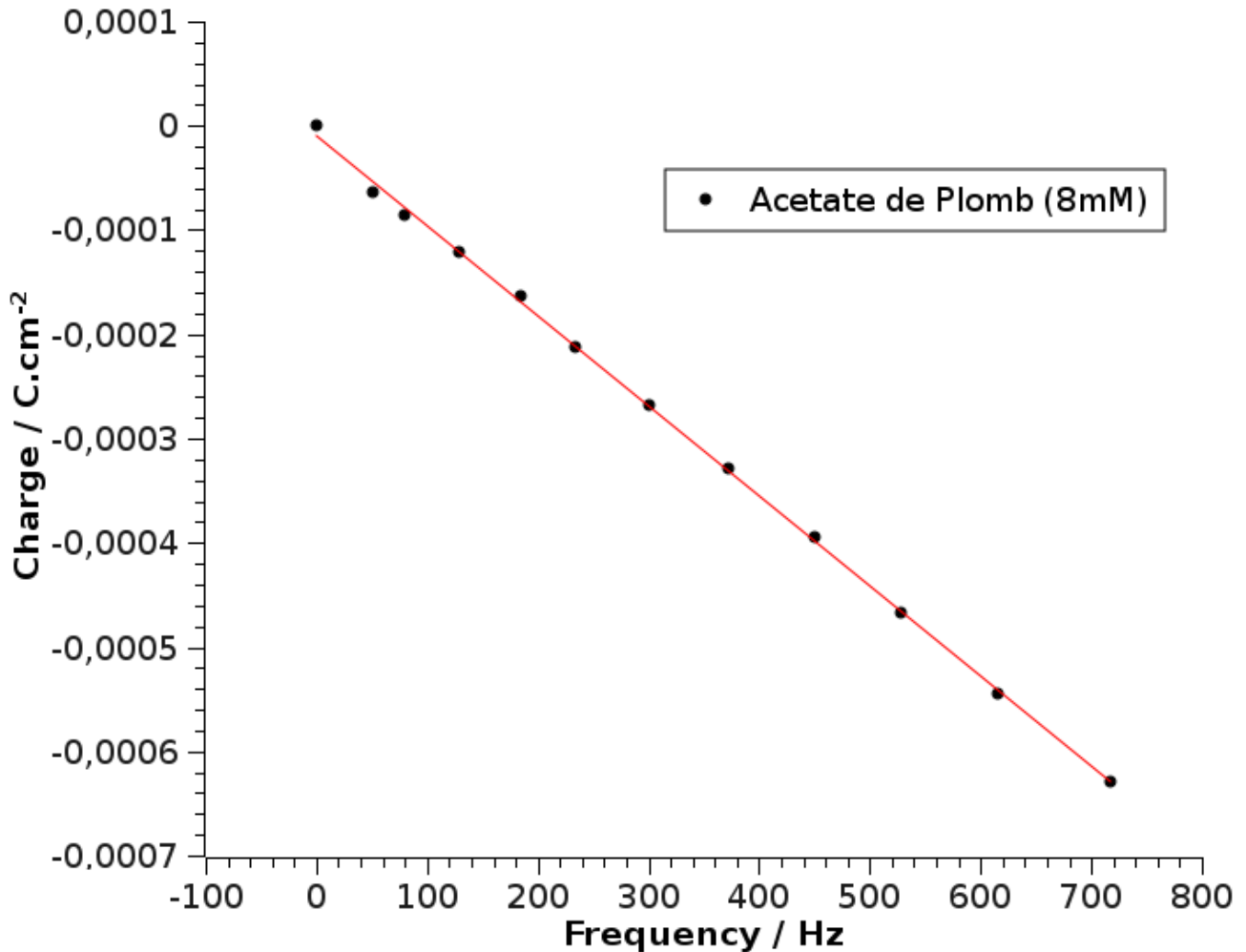


Calibration Quartz Or ($S=0.19635 \text{ cm}^2$)



$Y = Ax + B$ avec $A = -8,6369 \cdot 10^{-7} \text{ C.cm}^{-2} \cdot \text{Hz}^{-1}$

$S = 1 \text{ cm}^2$ (valeur logiciel par défaut)

Donc $A = -8,6369 \cdot 10^{-7} \text{ C.Hz}^{-1}$

La réaction de déposition du Pb implique 2 électrons ($2F = 2 \times 96450 \text{ C.mol}^{-1}$)

Soit $A = -4,4757 \cdot 10^{-12} \text{ mol.Hz}^{-1}$

La masse molaire du Pb est de $207,2 \text{ g.mol}^{-1}$

On a donc $A = -9,2738 \cdot 10^{-10} \text{ g.Hz}^{-1}$

$A = -\Delta m / \Delta \text{freq} = -0,927 \text{ ng.Hz}^{-1}$