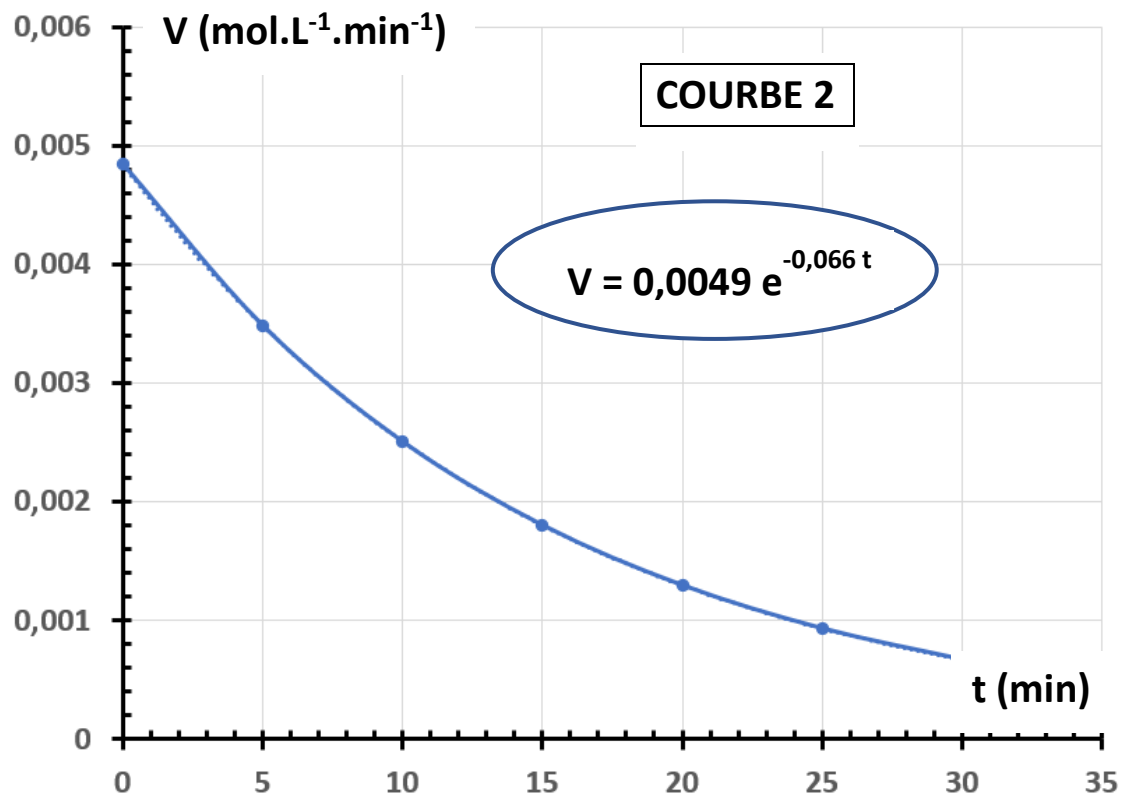
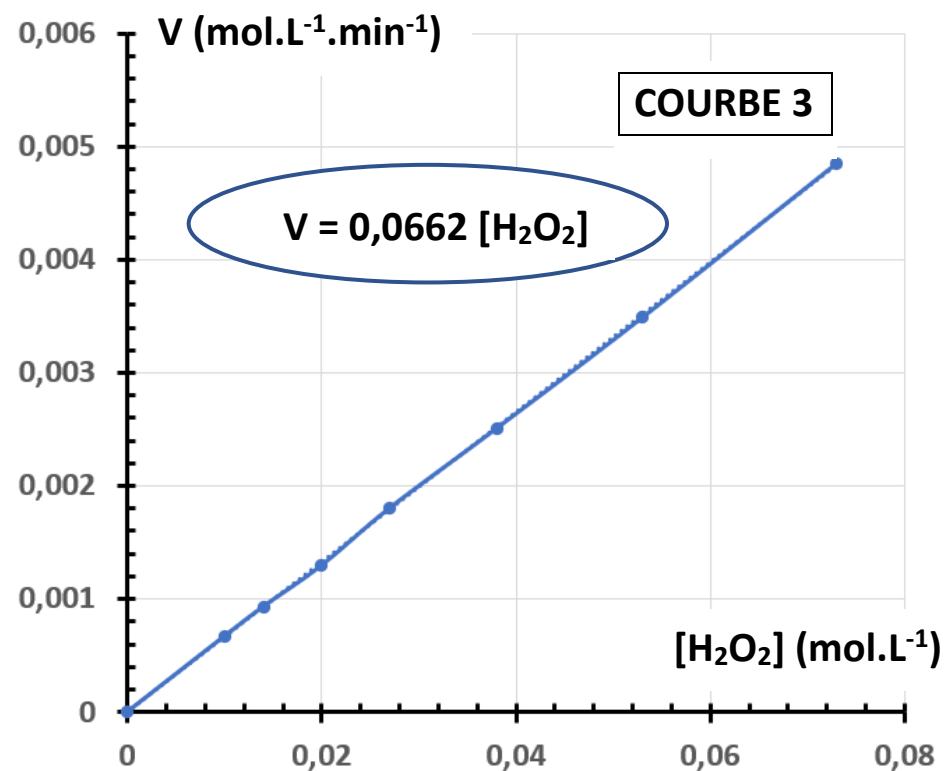


Variation de la vitesse de disparition du peroxyde d'hydrogène en fonction du temps



Variation de la vitesse de disparition du peroxyde d'hydrogène en fonction de la concentration



[H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>] (mol.L<sup>-1</sup>)

Variation de la concentration en peroxyde d'hydrogène en fonction du temps

$[H_2O_2] = 0,0735 e^{-0,066 t}$

COURBE 1

