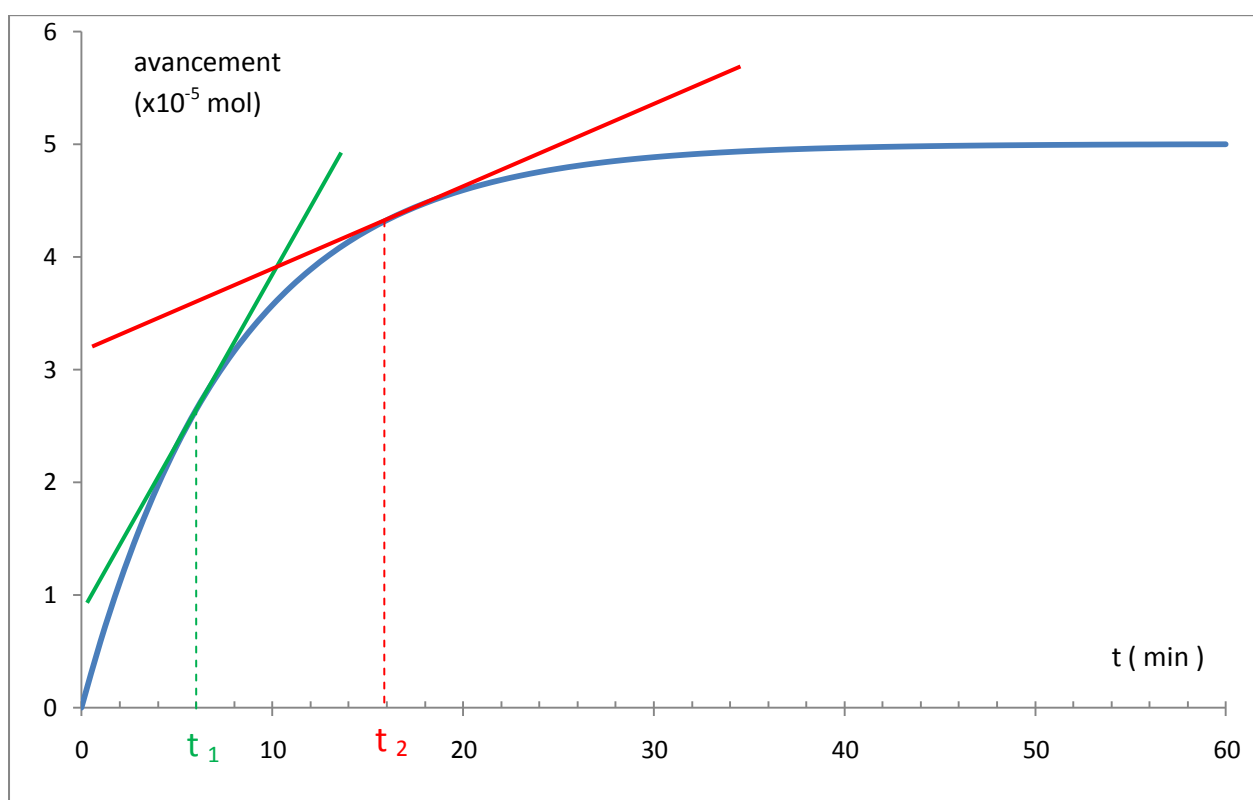


C'est une question classique qu'il faut absolument rédiger de manière rigoureuse.

$v(t) = \frac{1}{V} \frac{dx(t)}{dt}$. Comme le volume du mélange réactionnel est constant, v et $\frac{dx(t)}{dt}$ sont **deux grandeurs proportionnelles**.

$\frac{dx(t)}{dt}$ est la dérivée de la courbe $x(t)$. A une date donnée, **cette dérivée est égale au coefficient directeur de la tangente à la courbe à cette date**.

Je considère deux dates t_1 et t_2 telles que $t_1 < t_2$ et je trace les tangentes à la courbe en ces dates.



La tangente en t_1 est plus inclinée par rapport à l'axe des abscisses que la tangente en t_2 donc

si k_1 est le coefficient directeur en t_1 et k_2 le coefficient directeur en t_2 , alors $k_1 > k_2$. On en déduit donc que

$v_1 > v_2$. La vitesse de réaction diminue au cours du temps