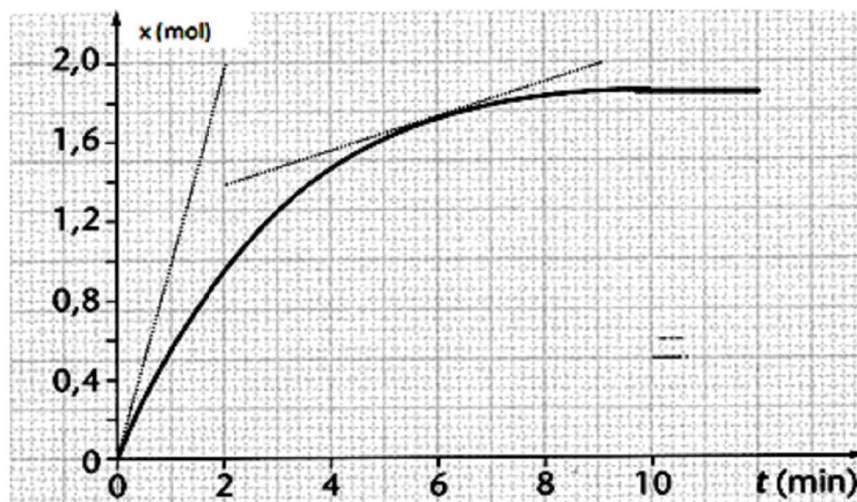




La courbe ci-dessous représente les variations de l'avancement  $x$  d'une transformation chimique se produisant en solution aqueuse, en fonction du temps. Le volume  $V$  du mélange réactionnel est constant.



1. Quel est l'avancement final de cette réaction ?  
.....  
.....
2. Définir le temps de demi-réaction  $t_{1/2}$  et le déterminer.  
.....  
.....  
.....  
.....
3. Calculer  $v_0$  la vitesse de réaction à l'instant de date  $t_0 = 0$  min et  $t=6$ min . Le volume  $V$  de solution est égal à 1,0 L et il est constant au cours de la transformation.  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....
4. Comment évolue la vitesse de réaction au cours du temps? Donner une interprétation de cette variation en envisageant un facteur cinétique  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....
5. Dessiner en bleu l'allure de la courbe si l'évolution s'effectuait dans un grand volume d'eau. Expliquer.  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....  
.....