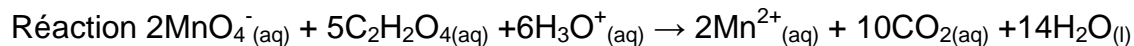


## Cinétique décoloration KMnO4

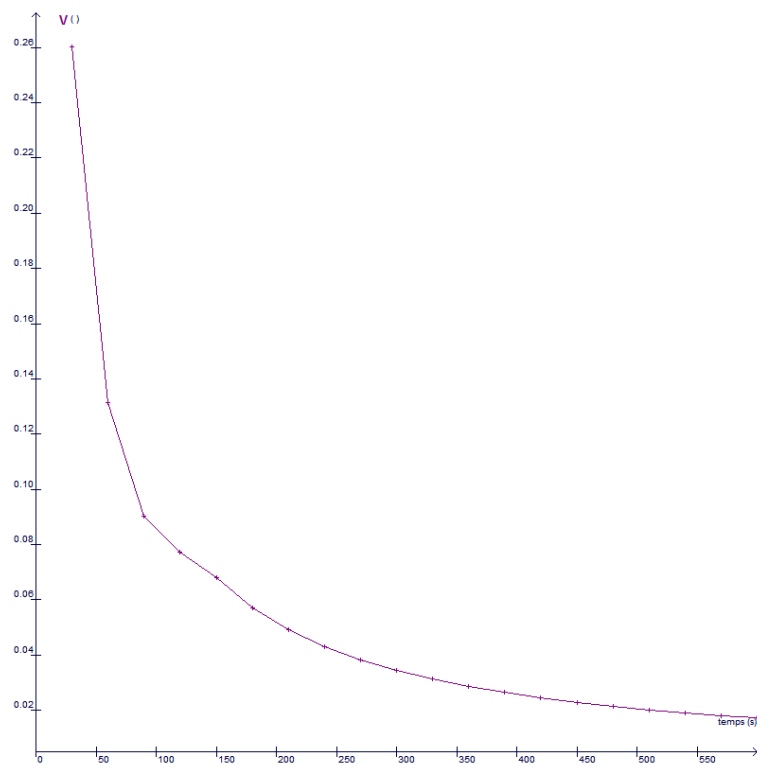
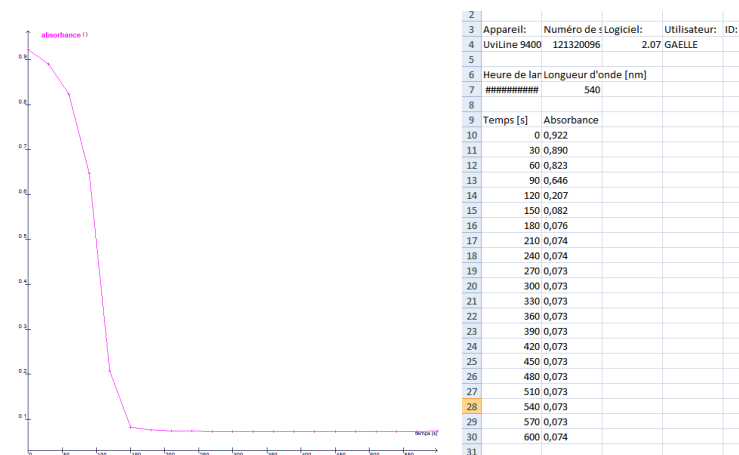
$\lambda = 540\text{nm}$ , on part de  $A = 2200 \times [\text{KMnO}_4]$

T = 10min, intervalle 30s



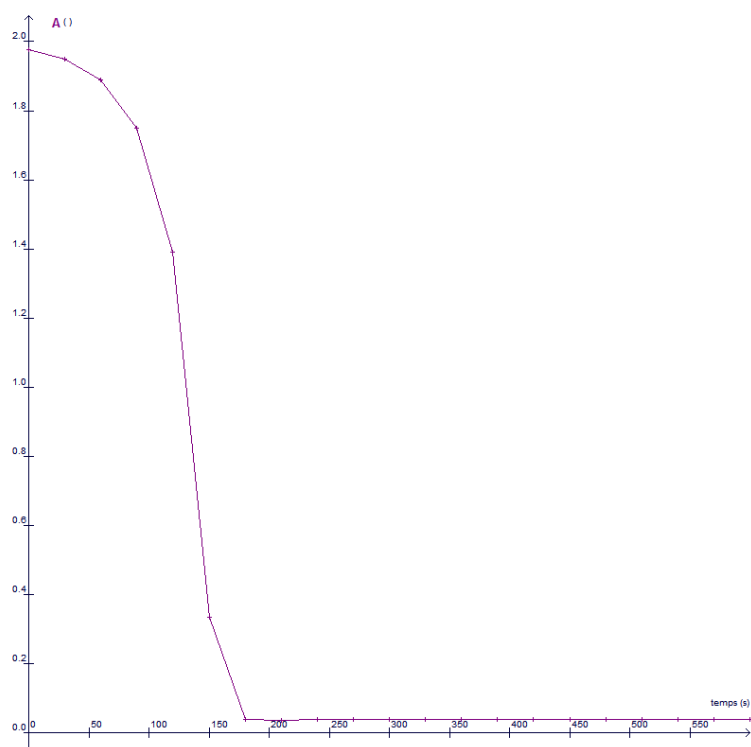
(ATTENTION, bien mettre de l'acide sulfurique pour éviter la coloration en marron)

**Mélange n°1** : 2,5mL de KMnO4 à  $1.10^{-3}\text{mol/L}$  + 1mL H2SO4 à 10% et 2,5mL acide oxalique  $2.5.10^{-3}\text{mol/L}$



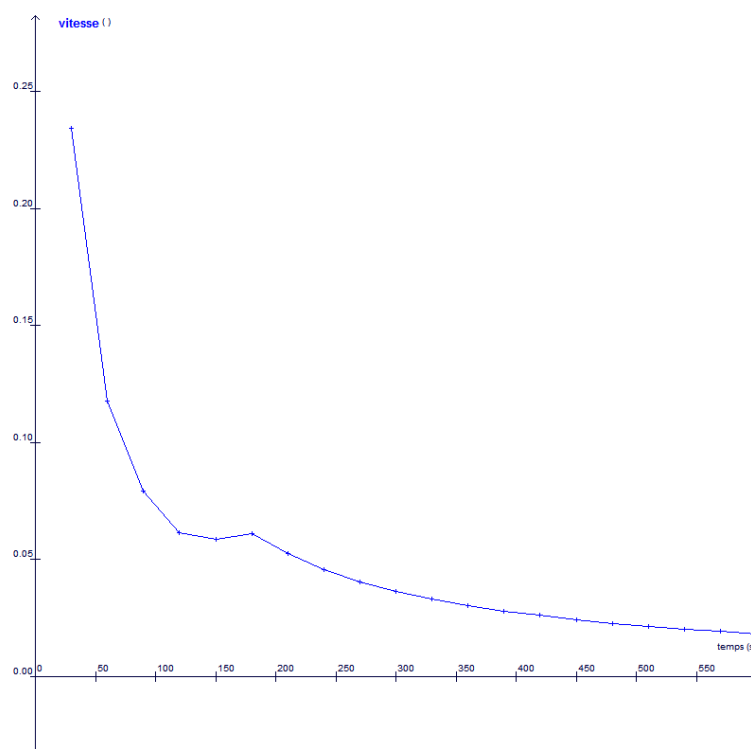
Vitesse disparition KMnO4

**Mélange n°2** : 2,5mL de  $\text{KMnO}_4$  à  $2 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$  + 1mL  $\text{H}_2\text{SO}_4$  à 10% et 2,5mL acide oxalique  $5 \cdot 10^{-3} \text{ mol/L}$



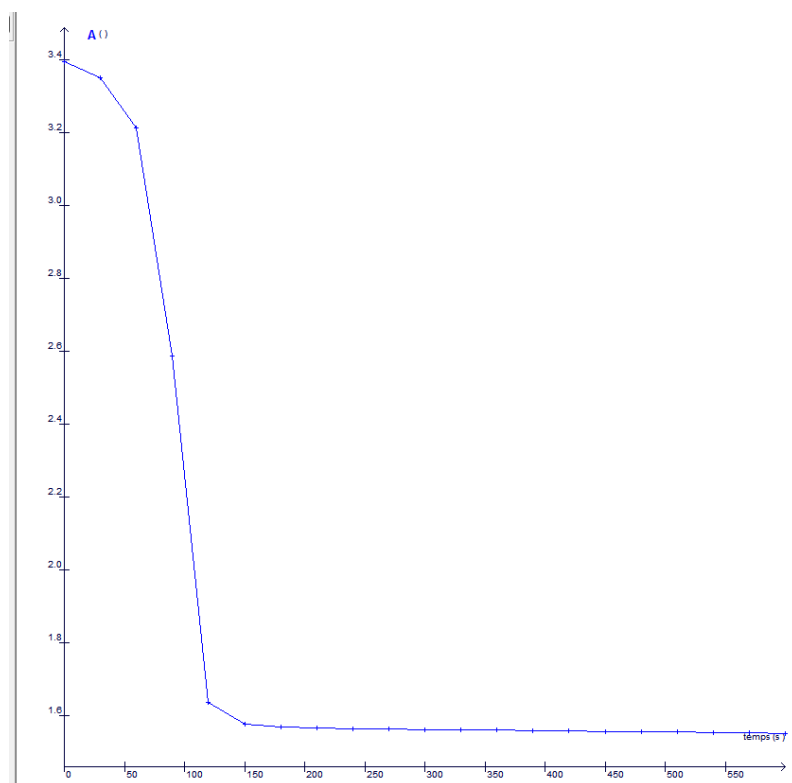
A	B
temps	A
s	
0.000	1.978
30.000	1.948
60.000	1.888
90.000	1.749
120.000	1.392
150.000	0.335
180.000	0.038
210.000	0.034
240.000	0.038
270.000	0.038
300.000	0.038
330.000	0.038
360.000	0.038
390.000	0.038
420.000	0.038
450.000	0.038
480.000	0.038
510.000	0.038
540.000	0.038
570.000	0.038
600.000	0.038

Vitesse disparition  $\text{KMnO}_4$



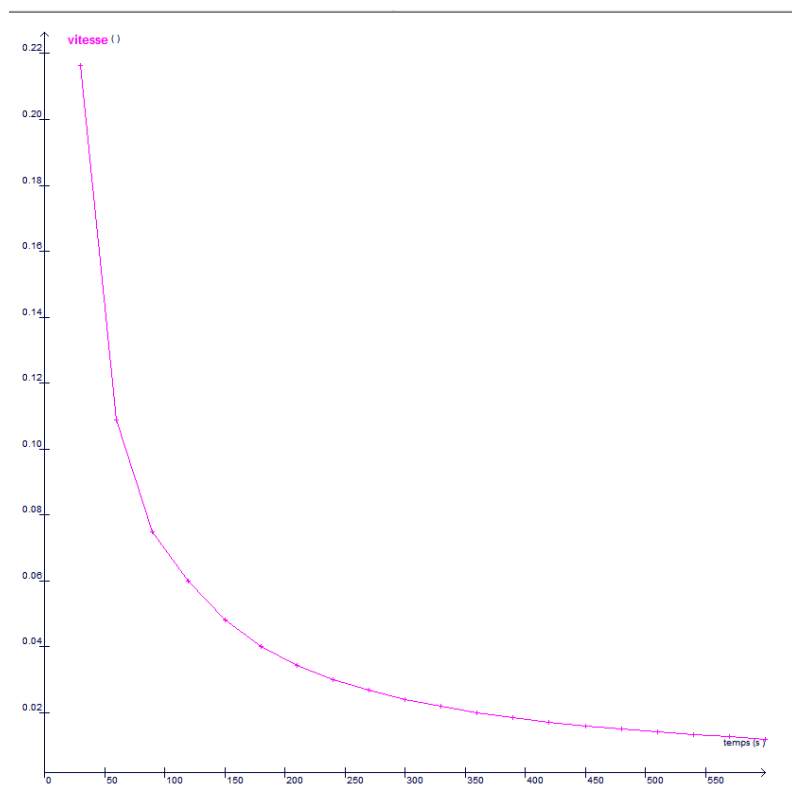
Si vous utilisez ce document merci de citer votre source :  
[https://sgenmidipy.fr/WORDPRESS\\_ITRF/](https://sgenmidipy.fr/WORDPRESS_ITRF/)

**Mélange n°3** : 2,5mL de  $\text{KMnO}_4$  à  $5 \cdot 10^{-3} \text{mol/L}$  + 1mL  $\text{H}_2\text{SO}_4$  à 10% et 2,5mL acide oxalique  $5 \cdot 10^{-3} \text{mol/L}$



A	B	
temps	A	
s		
0.000	3.396	
30.000	3.351	
60.000	3.213	
90.000	2.587	
120.000	1.637	
150.000	1.577	
180.000	1.570	
210.000	1.566	
240.000	1.565	
270.000	1.564	
300.000	1.563	
330.000	1.562	
360.000	1.561	
390.000	1.560	
420.000	1.559	
450.000	1.558	
480.000	1.557	
510.000	1.556	
540.000	1.555	
570.000	1.554	
600.000	1.553	

Vitesse disparition  $\text{KMnO}_4$



Si vous utilisez ce document merci de citer votre source :  
[https://sgenmidipy.fr/WORDPRESS\\_ITRF/](https://sgenmidipy.fr/WORDPRESS_ITRF/)