

**للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : [Talamid.ma](http://Talamid.ma)**

7- Vérifier que la valeur de l'avancement final de la réaction est

.....

.....

.....

8- Définir le temps de demi-réaction  $t_{1/2}$  et déterminer sa valeur.

.....

.....

.....

.....

.....

9- *Quelle est la durée nécessaire à l'achèvement de la réaction ?*

.....

10- Calculer la vitesse volumique de cette réaction à  $t = 8 \text{ min}$

.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....
.....	.....

11- Sachant que la vitesse volumique à l'instant  $t_0 = 0 \text{ s}$ , est :  $v_0 = 60.10^{-3} \text{ mol.L}^{-1}.\text{min}^{-1}$  ;  
D'après les résultats obtenus, Expliquer pourquoi la vitesse diminue au cours de la réaction.

.....

.....

12- Calculer la masse de zinc qui a disparu à l'instant  $t = 2 \text{ min}$ .

.....

.....

.....

.....

13- En gardant les concentrations initiales des réactifs, et on augmente la température de mélange réactionnel à  $40^\circ\text{C}$ , Tracer sur la figure ci-dessus la nouvelle évolution de  $[\text{H}_3\text{O}^+] = f(t)$ .  
Expliquer l'effet de la température sur la vitesse de la réaction au niveau microscopique.

.....

.....