

<b>Note :</b>     
-----------------------------------

## Khôlles semaine 4 Novembre

**ELEVE :**

QUESTIONS DE COURS susceptibles d'être posées	Note /6
<p><b>Attention : les questions de cours sont à préparer à l'avance chez soi.</b></p> <p><input type="checkbox"/> Bilan de matière instantané dans un RCPA pour trouver l'expression du temps de passage en fonction de la constante de vitesse <math>k</math> et des concentrations en entrée et en sortie. (On considèrera la réaction <math>A \rightarrow B</math>, d'ordre 1 par rapport à A)</p> <p><input type="checkbox"/> Influence de la température sur la vitesse de réaction ; loi d'Arrhénius</p> <p><input type="checkbox"/> Technique expérimentale : la recristallisation. Montage, principe, mise en œuvre.</p>	
EXERCICES susceptibles d'être posés	Note /14
<p><input type="checkbox"/> Exercices sur le chapitre TF3 : Cinétique en milieu fermé. Approche en milieu ouvert.</p>	

CE QU'IL FAUT SAVOIR FAIRE...	Acquis	Non acquis
<b>Chap. TF3 : Cinétique chimique en milieu fermé</b>		
<input type="checkbox"/> Savoir réaliser une régression linéaire à la calculatrice		
<input type="checkbox"/> Savoir intégrer une équation différentielle si on s'est ramené à un ordre global de 0, 1 ou 2.		
<input type="checkbox"/> Savoir simplifier la loi de vitesse dans le cas de la dégénérescence de l'ordre ou des proportions stoechiométriques		
<input type="checkbox"/> Savoir utiliser les méthodes : vitesses initiales, méthode différentielle, méthode intégrale, méthode des temps de demi-réaction : toutes ces méthodes ont été vues en cours/TD		
<input type="checkbox"/> Connaître la loi d'Arrhénius ; savoir l'utiliser		
<input type="checkbox"/> Savoir raisonner sur un système ouvert : le RCPA. Temps de passage, taux de conversion.		

Points positifs :

A améliorer :

