

Programme de colle	Semaine 6	PCSI
<p><u>Notions et contenu :</u></p> <p>Chapitre 4-Evolution temporelle d'un système chimique en transformation chimique. cas ou le réacteur est fermé et de composition uniforme.</p> <ul style="list-style-type: none"> -Vitesse de disparition – vitesse de formation et vitesse de réaction dans le cas d'une transformation modélisée par une réaction unique pour un système fermé. -Le facteur cinétique concentration des réactifs-notion d'ordre de réaction (ordre initial- ordre courant-loi cinétique de Van-t Hoff- réaction d'ordre 0,1,2-expression de $t_{1/2}$ dans chaque cas) -Le facteur cinétique température (constante de vitesse k- loi d'Arrhénus) -catalyse 		
<p><u>Capacités:</u></p> <ul style="list-style-type: none"> -Savoir donner les formules de définition des différentes vitesses (formation, disparition –réaction...) et faire un calcul de vitesse. -Savoir exploiter des données pour déterminer l'ordre d'une réaction –savoir utiliser la calculatrice pour effectuer les linéarisations si nécessaires. -connaître et appliquer les différentes méthodes de détermination d'un ordre de réaction. -connaître les différentes catalyses 		
<p><u>Remarque :</u></p> <ul style="list-style-type: none"> -Question de cours sur le chapitre -Exercices d'application : mettre un exercice de recherche ou vérification d'ordre 0,1 ou 2. 		