

Chapitre 6 – Evolution spontanée d'un système chimique

Vocabulaire	
Réaction non totale	
Taux d'avancement	
Quotient réactionnel	
Constante d'équilibre	
Activité chimique	
Activités expérimentales	
AE 5A : Pile électrochimique cinétique _____	

Travail pour réviser ce chapitre	
<p>Je maîtrise le cours Je révise par le QCM du livre p.189</p>	 <input type="checkbox"/>  <input type="checkbox"/>  <input type="checkbox"/>  <input type="checkbox"/>
<p>Je maîtrise le principe du titrage les prérequis du cours Je visionne d'autres vidéos sur l'avancement réactionnel ici ou la vidéo de synthèse</p>	
<p>Je maîtrise le vocabulaire sur le dosage</p>	
<p>Fiche Méthode :</p> <p><input type="checkbox"/> AVANCEMENT ET REACTION CHIMIQUE</p> <p><input type="checkbox"/> OXYDO REDUCTION</p>	<p>Fiche Synthèse de connaissance :</p> <p><input type="checkbox"/> CALCUL DE QUANTITE DE MATIERE</p>
Bilan des savoirs faire	
<p>Je maîtrise les savoirs faire normalement acquis dans les classes précédentes : Calcul de q_{dm} Ecrire une équation bilan Déterminer le réactif limitant, calculer x_{max}</p>	<input type="checkbox"/>
<p>Je maîtrise ou je consolide des nouveaux savoir faire : Je sais exprimer calculer un quotient de réaction 29 30 32</p>	<input type="checkbox"/>
<p>Je sais déterminer le sens d'une réaction en comparant Q_r et K 32 41</p>	<input type="checkbox"/>
<p>Je sais déterminer les polarités d'une pile à partir des demie équations sur les électrodes 51</p>	<input type="checkbox"/>
<p>Je sais déterminer la durée de vie d'une pile ou la masse consommée à partir du courant débité 57 58</p>	<input type="checkbox"/>