



Plan de travail sur la vitesse de réaction

COURS	THÉORIE
1-2	<p>Lab: définition vitesse réaction</p> <ul style="list-style-type: none"> - Graphique de la quantité de produits en fonction du temps. - Graphique de la quantité de réactifs en fonction du temps. - Calcul de la vitesse moyenne et de la vitesse instantanée d'une réaction. - Variation de la vitesse d'une réaction chimique.
3	<p>Lab: Influence de la concentration des réactifs.</p>
4	<p>Lab: Influence de la surface de contact des réactifs.</p> <p>Travail sur les laboratoires : Influence de la concentration des réactifs Influence de la surface de contact des réactifs.</p>
5	<p>Lab: Influence de la nature des réactifs.</p> <p>Travail sur les laboratoires : Influence de la surface de contact des réactifs. Influence de la nature des réactifs</p>
6	<p>Démo : Influence d'un catalyseur</p> <ul style="list-style-type: none"> - Théorie sur l'utilisation du catalyseur <p>Démo : Influence de la température (2006).</p> <p>Travail sur les laboratoires : définition vitesse réaction Influence de la concentration des réactifs Influence de la surface de contact des réactifs.</p>
7 à 9	<p>Théorie des collisions Graphique nombre de molécules vs E_k Influence des facteurs sur les graphiques</p> <p> Série 1</p> <p> Série 2 (Début)</p>

10	 Série 2 (Fin)
11	Test sur la vitesse de réaction.