












Feuille de route CHI-5062



Cahier de savoirs et d'activités, OPTION SCIENCE Chimie, Éditions du Renouveau Pédagogique 2016

CHAPITRE 6 LES VITESSES DE RÉACTION

Notion	Théorie	Vidéos	Exercices	Fait
6.1 Qu'est-ce que la vitesse de réaction				
Introduction	p. 244 à 250	Introduction à la vitesse de réaction <i>Source : Yannick Laverdière</i> 	Test sur la mesure de la vitesse de réaction <i>Source : Allo Prof</i> 	<input type="checkbox"/>
Vitesse générale d'une réaction	p.250 à 252	Vitesse générale de réaction <i>Source : Yannick Laverdière</i> 	Test sur l'expression de la vitesse de réaction <i>Source : Allo Prof</i>  Pages 253 à 260 # 1-3-4-6-7-8-9-10-11-12	<input type="checkbox"/>
6.2 La théorie des collisions				
Théorie des collisions	p. 261 à 263		Test sur la théorie des collisions <i>Source : Allo Prof</i>  Pages 264-265 # 1-2	<input type="checkbox"/>
6.3 Les facteurs influant la vitesse de réaction				
La nature des réactifs	p. 266-267	Nature des réactifs <i>Source : Yannick Laverdière</i> 		<input type="checkbox"/>
La surface de contact des réactifs	p. 268	Surface de contact <i>Source : Yannick Laverdière</i> 		<input type="checkbox"/>








La concentration des réactifs	p.269	Concentration <i>Source : Yannick Laverdière</i>		<input type="checkbox"/>
La température du système	p. 270	Température <i>Source : Yannick Laverdière</i>		<input type="checkbox"/>
L'effet d'un catalyseur	p. 271 à 273	Catalyseur <i>Source : Yannick Laverdière</i>		<input type="checkbox"/>
Laboratoire 1 Facteurs qui influencent la vitesse de réaction (Se référer au Cahier de laboratoires)				<input type="checkbox"/>
Test sur les facteurs influant la vitesse de réaction <i>Source : Allo Prof</i>				
Pages 274 à 277 Tous sauf #7				

6.4 La loi de vitesse de réaction










La loi de vitesse de réaction	p. 278 à 281	Loi de vitesse de réaction <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test sur la loi de la vitesse <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>
Synthèse du chapitre 6				Pages 282 à 284 Tous		<input type="checkbox"/>
				Pages 287 à 293 Tous sauf # 2-3-4-10		<input type="checkbox"/>
				Pages 294 à 296 # 2-4-5		<input type="checkbox"/>
Pour les élèves de la formation à distance, faire l'activité notée 1 et l'envoyer à l'enseignant.						<input type="checkbox"/>










CHAPITRE 7 L'ÉTUDE QUALITATIVE DE L'ÉQUILIBRE

Notion	Théorie	Vidéos	Exercices	Fait		
7.1 Qu'est-ce que l'équilibre chimique ?						
Introduction	p. 298 à 302	Introduction <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test l'équilibre chimique <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>

			Pages 303 à 306 Tous sauf # 4-7-10		
Laboratoire 2 L'équilibre : la réaction réversible (Se référer au Cahier de laboratoires)				<input type="checkbox"/>	
7.2 L'effet de différents facteurs sur l'équilibre					
Les différents facteurs qui influencent l'équilibre	p. 307 à 317	<p>Équilibre et concentration <i>Source : Yannick Laverdière</i></p> <p>Équilibre et température <i>Source : Yannick Laverdière</i></p> <p>Équilibre et pression <i>Source : Yannick Laverdière</i></p> <p>Équilibre et catalyseur <i>Source : Yannick Laverdière</i></p>	   	<p>Test le principe de Le Châtelier <i>Source : Allo Prof</i></p>  <p>Pages 318 à 320 Tous</p>	<input type="checkbox"/>
Laboratoire 3 Le principe de Le Châtelier (Se référer au Cahier de laboratoires)				<input type="checkbox"/>	
7.3 Quelques applications de l'équilibre					
Les procédés industriels	p. 321 à 323		Page 324 Tous	<input type="checkbox"/>	
Synthèse du chapitre 7			Pages 327 à 331 Tous Pages 332 à 334 Tous sauf #2		

CHAPITRE 8 L'ÉTUDE QUANTITATIVE DE L'ÉTAT D'ÉQUILIBRE

Notion	Théorie	Vidéos	Exercices	Fait	
8.1 La loi d'action de masse et la constante d'équilibre					
Constante d'équilibre	p. 336 à 346	Introduction <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test La constante d'équilibre <i>Source : Allo Prof</i>  Pages 347 à 358 Tous sauf #10	<input type="checkbox"/>
		K_c vs K_p <i>Source : Yannick Laverdière</i>			
		Interprétation <i>Source : Yannick Laverdière</i>			
		K_c inverse <i>Source : Yannick Laverdière</i>			
		Effet de la température <i>Source : Yannick Laverdière</i>			
		Résolution de problèmes <i>Source : Yannick Laverdière</i>			
Pour les élèves de la formation à distance, faire l'activité notée 3 (# 1 à 25) et l'envoyer à l'enseignant.				<input type="checkbox"/>	
8.2 Les acides et les bases					
L'échelle de pH	p. 359	L'échelle de pH <i>Source : Yannick Laverdière</i>		<input type="checkbox"/>	
La théorie d'Arrhenius	p. 360	La théorie d'Arrhénius <i>Source : Yannick Laverdière</i>		<input type="checkbox"/>	

La théorie de Bronsted-Lowry	p. 361 à 363	La théorie de Bronsted-Lowry <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test Les théories des acides et des bases <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>
La constante d'ionisation de l'eau	p. 363-364	Keau et pOH <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test L'ionisation de l'eau <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>
La constante d'acidité et de basicité	p. 364 à 369	La constante d'acidité et de basicité <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test Les constantes d'acidité et de basicité <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>
Laboratoire 4 Constante de dissociation d'un acide (Se référer au Cahier de laboratoires)				Pages 370 à 378 Tous		<input type="checkbox"/>
8.3 Les solides peu solubles						
Constante de solubilité	p. 379 à 382	Kps <i>Source : Yannick Laverdière</i>		Test La constante du produit de solubilité <i>Source : Allo Prof</i>		<input type="checkbox"/>
Synthèse du chapitre 8				Pages 383 à 386 Tous Pages 389 à 394 Tous Pages 395 à 398 # 3-4-5 Pages 399 à 402 Tous		
Pour les élèves de la formation à distance, faire l'activité notée 4 (#1 à 23) et l'envoyer à l'enseignant.						<input type="checkbox"/>

