

La liste des XR6 est à la fin du cahier coop Données & Rapports (C D&R), à la page 48. Avant de débiter, apporter les corrections mentionnées dans le C D&R aux pp 49 et 50.

CONTRÔLE 1 : 10 périodes				
Pér	Lecture livre	Vidéos	XR6 Recom	Facult.
P1	plan de cours	<b>Acheter les manuels de cours, les cahiers coop et le sarrau.</b>		
P2	L1 Ch1 Sec 1, pp 9-13	<b>1-Loi des gaz parfaits</b>	p28-29 1.1 à 1.5	-
P3	L1 Ch1 Sec 2 et 3, p13-15	<b>2-Pressions partielles (Loi de Dalton) 3-Distribution des Ecin de Boltzmann 4-Évaporation en contenant ouvert</b>	1.6 à 1.11	-
P4	L1 Ch2 Sec 1 p31 3 <sup>e</sup> par.- p32 fin 2 <sup>e</sup> par.) Sec 2.1-2.2 fin p34	<b>5-Pression de vapeur d'équilibre (tension de vapeur) 6-Degré d'humidité</b>	p45, 2.2, 2.3	2.1a,b,e,
P5	L1 Ch2 Sec 2.3 et 2.4 p35 à 39	<b>7-Courbes d'équilibre et domaines L-G 8-Température d'ébullition</b>	2.5 à 2.9	2.4, 2.10
P6	L1 Ch2, Sec 3 à 5.2 p39 à 43	<b>9- Courbes d'équilibre S,L,G – Diagr. de phases</b>	2.12, 2.13	2.14, 2.15
P7	Cahier Données & Rapports (D & R) pp 34-36	<b>10- Solutions : Concentration et masse volumique 11- Calculs de dilution</b>	D & R p 37, XR6 1 à 8	-
P8	L1 Ch4, Sec 1 et 2 p73-77	<b>12-Unités de composition quantitative des solutions</b>	p108, 4.1 à 4.7, 4.9	4.8, 4.10 à 4.12
P9- 10	L1 Ch4 Sec 3 à 3.2 p77-81	<b>13-Solutions idéales 14-Loi de Raoult</b>	4.13 et 4.14 a et b + D&R p 39	-

CONTRÔLE 2 : 14 périodes				
Pér	Lecture livres	Vidéos	XR6 Recom.	Facult.
P1	L1, Ch4, Sec 5 à 5.3, p89 à 98	15-Propriétés colligatives : généralités (5:56) 16-Prop. Coll. : Abaiss. de Pvap d'équilibre (9:37)	L1, 4.19, 4.20	
P2	L1, Ch4, Sec 5.4, p98 à 100	17-Prop.Coll. : Élévation de Tébullition (9:13) 18-Prop.Coll. : Abaissement de Tcongélation (8 :42) 19-Prop. Coll. : Pression osmotique (II) (12:46)	L1, 4.21-4.25	
P3/ 4	L1, Ch4, 6.1, 6.2	<b>Inexistants</b> 20-Électrolytes forts et faibles 21-Propriétés colligatives des électrolytes	L1, 4.27, 4.28	
P5	L2, Ch.5, Sections 1 à 4, p.187 à 193	22-Cinétique chimique – Introduction (5:16) 23-Cinétique chimique – Définitions (14:47) 24-Déterm. expérimentale des vitesses de rxn (4:42) 25-Facteurs influençant les vitesses de rxn (7:55)	L2, 5.1, <del>5.2</del> , 5.3	
P6	L2, Ch.5, Sections 5.1, p.193 à 196	26-Expr. de vitesse : ordres partiels et global (14min) 27-Déterm. des ordres - étude des vitesses init. (10min)	L2, 5.4, 5.5	
P7	L2, Ch.5, Section 5.2.1, p.196 à 201 Section 5.2.3, p.205 à 207	28-Équations de vit. différentielle et intégrée : ordre 1 et 2 (19min) <b>(temps de demi-réaction et cas à plus d'un réactif)</b> 29-Tableaux réactionnels ou stœchio. (14min)	L2, 5.6, 5.7, 5.8, <del>5.9</del> , 5.10	5.12 à 5.18
P8	L2, Ch.5, p.207 à 213, Sect 5.3.1 à 5.3.4,	30-Mécanismes réactionnels (17min)	L2, 5.19 à 5.22	5.27, 5.28, 5.30, 5.33
P9	L2, Ch.5, Sections 6.1, 6.2, 6.3.1, p.215 à 223	31-Influence de la T sur k (Loi d'Arrhénius) (14 min) 32-Profil d'énergie d'une réaction (14 min)	L2, 5.24-5.26, 5.29, 5.32	
P10	L2, Ch.5, Sec 8, Sec 6.3.2 p.223- 225 et 229-232	33-Catalyseur (8 min) 34-Relation entre ctes de vitesse et d'équilibre (6min)		
P11	L2, Ch.1, Sections 5, 6.1, 6.2 et 6.3, p.22 à 33	35-Rxns homogènes en ph. gaz. en équilibre (15min) 36-Rxns homogènes en ph. liq. en équilibre (5 min) 37-Réaction hétérogènes (6 min)	L2, 1.9, 1.10, 1.11, 1.12, 1.14	13,15,18,20,21a, 23,25,27,28
P12	L2, Ch.1, Section 7, p.33 à 35	38-Utilisation de K et Q pour prédire le sens de rxn (16min)	L2, 1.16, 1.17, 1.19, 1.22, 1.24, 1.26	
P13	L2, Ch.1,	39-Principe de Le Chatelier (6 min)	L2, 1.29,	
P14	Section 8, p.35 à 46	40-Perturbation d'équilibre : changement de T (12 min) 41-Perturb. d'équilibre : ajout-retrait d'un composé (11 min) 42-Perturb. d'équilibre : changement de V de soln (7min)	1.30	

CONTRÔLE 3 : 13 périodes				
Pér	Lecture livres	Vidéos	XR6 Recom	Facult.
P1	L2, Ch.2 Sect 1, 1.2.1 et 1.2.2 p.51 à 56	<b>40-Acides et bases – Théories d'Arrhénius (7:44)</b> <b>41-Acides bases – Théories de Bronsted-Lowry (10:44)</b>	2.1 à 2.4	2.5, 2.6
P2	L2, Ch.2 Sect 1.2.3 +1.2.4 p.56-63 (sect 1.3-1.5)	<b>42-Rôle du solvant (7:37)</b> <b>43-Échelle de pH (12:47)</b>	<b>2.7, 2.9, 2.10</b>	<b>2.11, 2.12</b>
P3	L2, Ch.2 p.68-74 Sect 2.1 à 2.4 (Sect 2.5 et 2.6)	<b>44-Force des acides et des bases (K<sub>a</sub> et K<sub>b</sub>) (13:55)</b> <b>45-Espèces prépondérantes – Acides et bases dans l'eau (23:04)</b>	<b>2.15 à 2.21</b>	<b>2.22</b>
P4	Pas dans le livre	<b>46-Réactions de neutralisation (10:01)</b>	-	-
P5 P6 P7	L2, Ch.2 Sect 2.7 - 2.7.5 p.78-82 (sect 2.8)	<b>47-Esp. Prép. – Comp. ioniques (sels) ds l'eau (18:00)</b>	2.26 à 2.30	-
		<b>Correction de l'examen 2</b>		
	L2, Ch.2 p.84 -89 Sect 2.9	<b>48-Solutions tampons (10:33)</b>	2.31, 2.32 2.33abc, 2.34abc	-
P8	L2, Ch.2 p.94-96 Sect 4.4.1.1	<b>49-Titrages acide-base (5:50)</b> <b>50-Courbe de neutralisation-titrage aF-bF (13:45)</b>	2.35 à 2.38, 2.40	2.41
P9	L2, Ch.2 p.97-103 Sect 4.1.2-4.4 (sect 4.5)	<b>51-Déterm. - point d'équiv. – Indicateur coloré (7:37)</b> <b>52-Courbe de neutralisation-titrage af-bF (19:17)</b>		
P10	L2, Ch.3 Sections 1, 2, 4.1	<b>Équilibres sels peu solubles</b> <b>Solubilité des composés ioniques</b> <b>Produit de solubilité</b>	3.1	
P11	L2, Ch.3 Sect 3, 4.2, 5.1, 5.2	<b>Réactions de précipitation, Solubilité dans l'eau pure</b> <b>Influence de la température, Effet d'un ion commun</b>	3.2 à 3.5 3.8 à 3.11	
P12 -13	L2, Ch.3 Sections 5.4, 6.1	<b>Influence de la formation de complexes</b> <b>Conditions de précipitation</b>	3.14ab, 3.19a, 3.22	3.23

FINAL : 7 périodes				
Pér	Lecture livres	Vidéos	XR6 Recom.	Facult.
P1	L2, Ch.4 Sections 1 à 4 p.133 à 139	<b>53-Nombres d'oxydation (8:38)</b> <b>54-Oxydation – réduction et couples rédox (13:55)</b> <b>55-Oxydants et réducteurs communs (6:20)</b>	4.1, 4.2, 4.5, 4.6	4.3 et 4.4
P2	L2, Ch.4 Section 5 p.139-144	<b>56-Équilibrer les réactions rédox (9:34)</b>	4.7, 4.8ab, 4.9, 4.10	4.8cd
P3	L2, Ch.4 Section 6 à 6.4 p.145-154 (pas section 6.5)	<b>57-Pile de Daniell (6:37)</b> <b>58-Schématisation d'une pile (10:33)</b> <b>59-Demi-pile (électrode) (12:45)</b>	4.11, 4.13 à 4.15	-
P4	L2, Ch.4 Section 8.2 p.165-168	<b>60-Force électromotrice (9:35)</b>	4.12	
		<b>61-Titrages par oxydo-réduction (7:31)</b>	4.28, 4.29	4.27, 4.30
P5	Cahier de D&R, Pages finales	Activités de révision !!!!!  Votre présence aux activités de révision est obligatoire pour obtenir les points associés à ces activités.	1 à 12	13
P6				
P7				

## Plan de session Chimie NYB

Contrôle	Théorie	Exercices		
	Livre : Chimie 2 livre 1	Recommandés	Facultatifs	Hors programme
<b>Contrôle 1</b> Durée : 50 minutes Date : Valeur : 11 %	Chapitre 1, p. 9 à 15 (sections 1, 2, 3)	<b>1.1 à 1.11</b>		1.12 à 1.28
	Chapitre 2, p. 31 à 43 (sauf section 6) + remarques p. 33	<b>2.2, 2.3, 2.5 à 2.10, 2.12, 2.13</b>	2.1a,b,e, 2.4, 2.14, 2.15	2.1c,d, 2.11, 2.16
	<b>Calculs de dilution</b> : consultez les pages 34 à 38 dans le cahier «Données et rapports».			
	Chapitre 4, p. 73 à 81 (sections 1, 2, 3.1, 3.2)	<b>4.1, 4.2, 4.3, 4.4, 4.5, 4.6, 4.7, 4.9, 4.13, 4.14 a et b, «Données et rapports», p.39</b>	4.8, 4.10, 4.11, 4.12	4.14c, 4.15, 4.16, 4.17, 4.18
<b>Contrôle 2</b> Durée : 1 h 50 Date : Valeur : 17 %	Chapitre 4, p. 89 à 107 (les petits caractères p. 94, 101, 102 et 103 sont facultatifs)	<b>4.19 à 4.25, 4.27, 4.28</b>		4.26
	<b>Livre : Chimie 2 livre 2</b> Chapitres 5, p. 187 à 232 (sauf sections 5.4, 6.3.3 et 7)	<b>5.1 à 5.10, 5.19 à 5.22, 5.24 à 5.26, 5.29, 5.32</b>	5.12 à 5.18, 5.27, 5.28, 5.30, 5.33	5.11, 5.23, 5.31, 5.34, 5.35
	Chapitre 1 p. 22 à 46	<b>1.9 à 1.12, 1.14, 1.16, 1.17, 1.19, 1.22, 1.24, 1.26, 1.29, 1.30</b>	1.13, 1.15, 1.18, 1.20, 1.21a 1.23, 1.25, 1.27, 1.28	1.1 à 1.8, 1.21b
<b>Contrôle 3</b> Durée : 1 h 50 Date : Valeur : 17 %	Chapitre 2 (sauf sections 1.3, 1.4, 1.5, 2.5, 2.6, 2.8, 3 (p. 89 à 91), 4.5)	<b>2.1 à 2.4, 2.7, 2.9, 2.10, 2.15 à 2.21, 2.26 à 2.32, 2.33abc, 2.34abc, 2.35 à 2.38, 2.40</b>	2.5, 2.6, 2.11, 2.12, 2.22, 2.41	2.8, 2.13, 2.14, 2.23, 2.24, 2.25, 2.33de, 2.34de, 2.39, 2.42
	Chapitre 3, p. 109 à 125 (sauf sections 5.3 et 5.5)	<b>3.1, 3.2, 3.3, 3.4, 3.5, 3.8 à 3.11, 3.14a, 3.14b, 3.19a, 3.22</b>	3.23	3.6, 3.7, 3.12, 3.13, 3.14c, 3.15 à 3.18, 3.19b, 3.20, 3.21, 3.24, 3.25
<b>Épreuve finale</b> Durée : 3 heures Date : Valeur : 25 %	Chapitre 4, p. 133 à 154 + section 8.2 p. 165-166	<b>4.1 à 4.15, 4.28, 4.29</b>	4.27, 4.30, 4.8d	4.16 à 4.26
	<b>Révision, exercices récapitulatifs et de synthèse</b> p. 40 à 47 dans le cahier «Données et rapports». <b>Important :</b> cet examen comporte des questions récapitulatives et des questions de synthèse sur <b>tout le programme de Chimie NYB</b>			