

## CHIMIE 12

### TABLEAU DE SPÉCIFICATION

PROGRAMME			NIVEAU COGNITIF			
COMPOSANTE	SOUS-COMPOSANTE	Connaissance	Compréhension et applications	Processus mentaux supérieurs		
<b>Cinétique chimique</b>	Introduction	A1, 2	← 12 →		← →	12 %
	Théorie des collisions	A3, 4, 5				
	Mécanismes réactionnels et réactions catalytiques	A6, 7, 8				
<b>Équilibre dynamique</b>	Introduction	B1, 2	← 8 →		← →	16 %
	Principe de Le Chatelier	B3, 4				
	Constante d'équilibre	B5, 6				
<b>Équilibre de solubilité</b>	Concept de solubilité	C1, 2, 3	← 8 →		← →	16 %
	Solubilité et précipitation	C4, 5				
	Aspects quantitatifs	C6, 7, 8				
<b>Acides et bases (Introduction)</b>	Définitions et propriétés	D1, 2, 3	← 12 →		← →	9 %
	Force des acides et des bases	D4, 5, 6				
<b>Acides et bases (Résolution de problèmes quantitatifs)</b>	$K_{eau}$ , pH, pOH	E1, 2	← 8 →		← →	8 %
	$K_a$ et $K_b$	E3, 4				
	(résolution de problèmes)					
<b>Applications des réactions acido-basiques</b>	Titration acido-basique	F1	← 16 →		← →	16 %
	Indicateurs colorés	F2, 3				
	Hydrolyse des sels	F4, 5				
	Tampons	F6, 7				
	Pluie acide	F8				
<b>Réactions d'oxydoréduction</b>	Introduction	G1, 2	← 11 →		← →	11 %
	Équilibre des réactions d'oxydoréduction	G3, 4				
<b>Applications des réactions d'oxydoréduction</b>	Piles électrochimiques	H1, 2	← 12 →		← →	12 %
	Corrosion métallique	H3				
	Cellules électrolytiques	H4, 5				
			11 %	78 %	11 %	

Les pourcentages apparaissant dans le tableau sont approximatifs.