

4 Tableau de pondération

Notions	Contenu notionnel 55 %	Perspective H-T-S 15 %	Démarche expérimentale 30 %
Habilités			
Connaître 4 %	Description d'une réaction d'oxydoréduction (1) 4 %		
Comprendre 31 %	Facteurs qui influent sur l'état d'équilibre d'un système (4 %) Valeur de pH d'une solution (4 %) Constante d'équilibre (4 %) Équations d'oxydoréduction (4 %) (2) 16 %	Liens entre l'étude de l'équilibre chimique et de l'oxydoréduction et les progrès faits en chimie (5 %) - découvertes qui ont découlé de l'étude de l'équilibre chimique et de l'oxydoréduction Applications techniques qui utilisent l'équilibre chimique ou l'électrochimie (5 %) - acides et bases au quotidien - applications industrielles de l'équilibre chimique - fonctionnement des piles électrochimiques et des piles électrolytiques - applications de l'électrochimie Changements sociaux et conséquences environnementales de l'exploitation de l'équilibre chimique et de l'oxydoréduction (5 %) - perturbation de l'équilibre d'un cycle naturel - importance du pH dans certains milieux - exploitation industrielle de l'équilibre chimique - développement de l'électrochimie (4 %) 15 %	
Analyser 65 %	État d'équilibre d'un système (4 %) Force relative de différents acides (4 %) Potentiels normaux de réduction ou d'oxydation (4 %) Piles électrochimiques (4 %) Résolution de problèmes (19 %) (3) 35 %		Rédaction d'un protocole expérimental (10 %) - matériel nécessaire - consignes de manipulation - règles de sécurité Rapport de laboratoire (20 %) - présentation claire et ordonnée - description de l'expérience - présentation des résultats - analyse des résultats - discussion des résultats - conclusion (5) 30 %

2e partie de l'évaluation :
Laboratoire.