4 Tableau de pondération

Notions	Contenu notionnel 60 %	Perspective H-T-S 15 %	Démarche expérimentale 25 %
Habilités			
Comprendre 39 %	Changements de phase et mélange de substances à différentes températures (4 %) Phénomène de dissolution (4 %) Définitions de la capacité thermique massique et de la chaleur molaire de dissolution (4 %) Loi de Hess (4 %) Vitesse de réaction (4 %) Théorie des collisions (4 %)	Liens entre l'étude des transferts d'énergie et de la cinématique chimique et les progrès faits en chimie (5 %) - travaux de Joule - découvertes qui ont découlé de l'étude des transferts d'énergie et de la cinétique chimique Applications techniques qui utilisent les transferts d'énergie et la cinétique chimique (5 %) - conversions d'énergie - exploitation des combustibles fossiles - catalyseurs - applications techniques en cinétique chimique Conséquences environnementales et changements sociaux liés à l'énergie produite par des réactions chimiques (5 %) - combustibles fossiles - combustion incomplète des hydrocarbures - introduction de produit chimique dans l'environnement	
	(1) 24 %	(3) 15 %	
Analyser 61 %	Bilan énergétique (4 %) Diagrammes d'enthalpie de réactions chimiques endothermiques ou exothermiques (12 %) Résolution de problèmes (20 %)		Critique de protocoles d'expériences (10 %) Manipulation de matériel de laboratoire (15%) - consignes de manipulation - règles de sécurité en laboratoire - incertitude et erreur expérimentale
	(2) 36 %		(4) 25 %

2e partie de l'évaluation :
Laboratoire.