

4 Tableau de pondération

Notions	Contenu notionnel 65 %	Perspective H-T-S 15 %	Démarche expérimentale 20 %
Habiletés			
Connaître 8 %	Phases de la matière (4 %) Rôle des gaz dans l'équilibre de la nature (4 %) (1) 8 %		
Comprendre 43 %	Pression exercée par les gaz (4 %) Loi d'Avogadro (4 %) Théorie cinétique des gaz (8 %) Loi régissant le comportement des gaz (8 %) Liaisons chimiques en phase gazeuse (4 %) (2) 28 %	Liens entre l'étude des gaz et les progrès faits en chimie (5 %) - échelle de température et zéro absolu - travaux d'Avogadro - découvertes découlant de l'étude des gaz Applications techniques des gaz (5 %) - changement de phase - air et autres substances gazeuses - différence de pression - masse volumique Changements sociaux et conséquences environnementales de la production industrielle de substances gazeuses et de l'utilisation des gaz en général (5 %) - émission de polluants gazeux - problèmes de santé - utilisation technologique des gaz (4) 15 %	
Analyser 49 %	Température de fusion et d'ébullition de différentes substances (4 %) Identification d'un gaz (4 %) Loi des pressions partielles de Dalton (4 %) Résolution de problèmes (12 %) Bilan énergétique de réactions en phase gazeuse (5%) (3) 29 %		Traitement et analyse de données expérimentales (20 %) - paramètres mesurés et paramètres constants - variable indépendante et variable dépendante - construction de tableaux et de graphiques - interprétation de graphiques - relation entre les paramètres (5) 20 %

2e partie de l'évaluation :
Épreuve écrite.