

Enseignante : Marie-Hélène Beauchemin : [marie-h.beauchemin@cssdgs.gouv.qc.ca](mailto:marie-h.beauchemin@cssdgs.gouv.qc.ca)

**CHIMIE 5**

**École de la Magdeleine**

En général, à quoi s'attendre : plus de compréhension de concepts que de notions à savoir par ♥ et plus de représentation mathématique... Donc plus de pratique nécessaire.

DESCRIPTION DES VOLETS ÉVALUÉS			
<b>Volet pratique</b> (40 %)	<b>Méthodes d'évaluation</b>		
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Techniques de laboratoire</li> <li>• Activités en classe laboratoire incluant le rapport de laboratoire ;</li> <li>• Les élèves devront démontrer à travers le rapport de laboratoire :               <ol style="list-style-type: none"> <li>a) Leur capacité de se représenter adéquatement la situation ;</li> <li>b) Leur capacité d'élaborer un plan d'action pertinent ;</li> <li>c) Leur habileté à mettre en œuvre adéquatement leur plan d'action ;</li> <li>d) Leur capacité à élaborer des explications, des solutions ou des conclusions pertinentes.</li> </ol> </li> </ul>		
<b>Volet théorique</b> (60 %)	<b>Méthodes d'évaluation</b>		
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Questionnaires sur la compréhension des concepts ;</li> <li>• Production adéquate d'explications sur un sujet proposé ;</li> <li>• Résolution de problèmes sur des concepts chimiques.</li> </ul>		
ÉCHÉANCIER D'ÉVALUATION			
Type d'évaluation	Volet	Contenu notionnel	Période d'évaluation
<b>PREMIÈRE ÉTAPE (20 %)</b>			
Rapport de laboratoire	Pratique	1 <sup>re</sup> loi de Charles	Fin-novembre
Examen	Théorique	Chapitres 1,2 et lois simples des gaz	Début octobre
Rapport de laboratoire	Pratique	Loi des gaz parfaits	Début décembre
Examen	Théorique	Module des gaz	Début novembre
<b>DEUXIÈME ÉTAPE (20 %)</b>			
Rapport de laboratoire	Pratique	Chaleur molaire de neutralisation	Fin décembre
Projet de laboratoire incluant un rapport de laboratoire	Pratique	Chaleur de réaction et enthalpie	Mi-janvier
Examen	Théorique	Module Énergie	Fin janvier

<b>TROISIÈME ÉTAPE (60 %)</b>			
<b>Type d'évaluation</b>	<b>Volet</b>	<b>Contenu notionnel</b>	<b>Période d'évaluation</b>
Projet de laboratoire incluant un rapport de laboratoire	Pratique	Les facteurs qui influencent la vitesse de réaction	Février
Examen	Théorique	Module Vitesse de réaction	Fin mars
Technique et analyse du laboratoire	Pratique	Constante d'acidité	Mi-avril
Technique et analyse du laboratoire	Pratique	Constante du produit de solubilité	Début mai
Examen	Théorique	Module Équilibre	Fin mai
Examen	Théorique	Ensemble des notions de l'année	Juin

**Exigences :**

- 1) Travail en classe sérieux et consciencieux.
- 2) Autonomie.
- 3) Patience et bonne volonté.
- 3) Comportement sécuritaire au laboratoire.

**Récupération :**

Pendant la pause midi tous les jours au local 475