

Planification de l'étape 3

Chimie, 5^e secondaire

Marc Bienvenue
(450) 469-3187 poste 4570
marc.bienvenue@cssdhr.gouv.qc.ca

PLANIFICATION DES APPRENTISSAGES ET DE L'ÉVALUATION

CHIMIE 5^E SECONDAIRE

Chers parents,

Vous retrouverez dans le document ci-joint un tableau vous résumant les différents concepts qui seront étudiés en chimie au cours de la troisième étape, ainsi que les évaluations qui seront faites en lien avec ces apprentissages. Vous trouverez aussi un résumé global des méthodes de travail et des références dans le manuel et dans le cahier d'exercices, qui vous permettront d'avoir une vision claire de ce qui sera vu en classe avec votre enfant. Vous pourrez ainsi l'accompagner et l'aider à cheminer tout en sachant à tout moment sur quoi nous travaillerons en classe.

Méthodes de travail en classe

- L'outil principal utilisé en chimie sera le **cahier d'exercices « Option science »** que votre enfant devra compléter en classe (exercices et notes de cours). Plusieurs de ces exercices seront faits et corrigés en classe. Certains exercices devront être complétés à la maison.
- Plusieurs **travaux pratiques** et démonstrations permettront à votre enfant d'explorer ses habiletés à résoudre des problèmes d'ordre scientifique.
- Une **étude d'au moins 60 minutes** est recommandée pour la préparation aux examens théoriques.

Méthodes d'évaluation

- Examens de chapitres et minitests
- Exercices récapitulatifs
- Documents de laboratoire / Travaux pratiques

ÉTAPE 3 – 5 FEVRIER 2024 AU 21 JUIN 2024 - (60%)

Chapitres	Évaluations prévues (THÉORIQUE) 60%	Évaluations prévues (PRATIQUE) 40%
<p><u>Les vitesses de réaction</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Qu'est-ce que la vitesse de réaction ?• La théorie des collisions ?• Les facteurs influant la vitesse de réaction• La loi de vitesse de réaction		<ul style="list-style-type: none">• Travail fait en classe
<p><u>L'étude qualitative et l'état d'équilibre</u></p> <ul style="list-style-type: none">• Qu'est-ce que l'équilibre chimique• L'effets de différents facteurs sur l'équilibre• Quelques applications de l'équilibre	<ul style="list-style-type: none">• Examens• Travaux faits en classe• Minitests	<ul style="list-style-type: none">• Travaux pratiques/ laboratoires• Sécurité en laboratoire
<p><u>L'étude quantitative de l'état d'équilibre</u></p> <ul style="list-style-type: none">• La loi d'action de masse et la constante d'équilibre• Les acides et les bases• Les solides peu solubles		