

Planification de l'étape 2

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 deuxième 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 2 - 6 NOVEMBRE 2023 AU 2 FEVRIER - (20%)

Chapitres	Évaluations prévues (THÉORIQUE) 60%	Évaluations prévues (PRATIQUE) 40%
<p data-bbox="318 449 716 478"><u>Les propriétés chimiques des gaz</u></p> <ul data-bbox="204 522 607 590" style="list-style-type: none"><li data-bbox="204 522 607 552">• La réactivité chimique des gaz<li data-bbox="204 558 607 590">• Les calculs stochiométriques		
<p data-bbox="220 669 813 699"><u>Les réactions endothermiques et exothermiques</u></p> <ul data-bbox="204 743 777 915" style="list-style-type: none"><li data-bbox="204 743 526 772">• L'énergie et ses formes<li data-bbox="204 779 777 846">• L'énergie associée aux transformations de la matière<li data-bbox="204 852 695 915">• Le bilan énergétique et le diagramme énergétique	<ul data-bbox="862 705 1019 806" style="list-style-type: none"><li data-bbox="862 705 1019 735">• Examens<li data-bbox="862 774 1019 806">• Minitests	<ul data-bbox="1153 638 1362 915" style="list-style-type: none"><li data-bbox="1153 638 1362 705">• Travail fait en classe<li data-bbox="1153 743 1362 846">• Travaux pratiques/ laboratoires<li data-bbox="1153 852 1362 915">• Sécurité en laboratoire
<p data-bbox="310 1016 721 1045"><u>La chaleur molaire d'une réaction</u></p> <ul data-bbox="204 1089 428 1157" style="list-style-type: none"><li data-bbox="204 1089 428 1119">• La calorimétrie<li data-bbox="204 1125 428 1157">• La loi de Hess		