

Sigle : GEN0103 Gr. 01**Titre : Chimie générale****Session : Hiver 2026 Horaire et local****Professeur : Ketata, Nabil****1. Description du cours paraissant à l'annuaire :****Objectifs**

Comprendre les principes, les lois et les théories de base en chimie générale; comprendre et expliquer le comportement chimique des éléments et des composés les plus courants de notre environnement.

Contenu

Notions fondamentales; structure électronique, nomenclature inorganique et réactions fondamentales, stœchiométrie appliquée aux réactions fondamentales. Hydrogène : état naturel et propriétés physiques, préparation, structure moléculaire de l'hydrogène, combinaison linéaire des orbitales atomiques, théorie des orbitales moléculaires, composés de l'hydrogène. Oxygène : état naturel et propriétés physiques, préparation, structure moléculaire, orbitales atomiques, liaisons, propriétés chimiques. Eau : structure moléculaire, propriétés chimiques, diagramme des phases. Carbone : composés organiques et inorganiques, structure moléculaire, hydrocarbures saturés et insaturés. Azote, phosphore, soufre : propriétés, stabilité des composés. Halogènes et alcalins; propriétés, préparation, liaison ionique. Solutions : équilibre ionique : pH, solutions tampons. NOTE : Ce cours est un cours d'appoint. Les crédits qui y sont rattachés n'entrent pas dans le cumul des crédits d'aucun programme d'études.

Descriptif – Annuaire**2. Objectifs spécifiques du cours :**

Ce cours permet à l'étudiant(e) d'analyser les transformations chimiques et physiques de la matière à partir des notions liées à la structure des atomes et des molécules.

Les objectifs de ce cours sont les suivants :

1. Appliquer le modèle probabiliste de l'atome à l'analyse des propriétés des éléments.
2. Résoudre des problèmes touchant la structure et les états de la matière à l'aide des théories modernes de la chimie.
3. Appliquer les lois de la stœchiométrie à l'étude des phénomènes chimiques.

3. Stratégies pédagogiques :

Lecture, théorie, exercices, résolution de problèmes.

- Séances de cours en présentiel**- Évaluations :**

- Examen intra (en présentiel)
- Examen final (en présentiel)

Les étudiant(e)s qui s'inscrivent à ce cours doivent s'assurer qu'ils ont : un ordinateur (avec un système d'exploitation Windows); une connexion Internet; la suite Office 365 (les étudiant(e)s ont un accès gratuit à la suite Office 365 : <https://uqo.ca/sti/outils-numeriques>).

4. Heures de disponibilité ou modalités pour rendez-vous :

Trois heures par semaine. Envoyez-moi un courriel si vous avez des questions supplémentaires.

5. Plan détaillé du cours sur 15 semaines :

| Semaine | Thèmes | Dates |
|---------|--|-----------------|
| 1 | Présentation du plan de cours Introduction à la chimie <ul style="list-style-type: none"> Structure atomique classique : atomes, isotopes, molécules, ions Formules chimiques et tableau périodique | 13 janvier 2026 |
| 2 | Atomes, molécules et ions <ul style="list-style-type: none"> Nomenclature des composés inorganiques | 20 janvier 2026 |
| 3 | Réactions en milieux aqueux <ul style="list-style-type: none"> Réactions chimiques en milieu aqueux Détermination des formules empiriques et moléculaires | 27 janvier 2026 |
| 4 | La stœchiométrie <ul style="list-style-type: none"> Stœchiométrie dans les réactions chimiques | 3 février 2026 |
| 5 | La stœchiométrie <ul style="list-style-type: none"> Réactifs limitants et rendements | 10 février 2026 |
| 6 | Les gaz <ul style="list-style-type: none"> Les gaz et les pressions partielles Stœchiométrie des gaz | 17 février 2026 |
| 7 | Examen de mi-session | 24 février 2026 |
| 8 | Semaine d'études | 3 mars 2026 |
| 9 | La structure électronique <ul style="list-style-type: none"> Caractéristiques des ondes et spectre de l'hydrogène Nombres quantiques et orbitales atomiques La configuration électronique Le tableau périodique Classification et propriétés périodiques des éléments (énergie d'ionisation, rayons atomique et ionique) | 10 mars 2026 |
| 10 | La liaison chimique I : La liaison covalente <ul style="list-style-type: none"> Définition de la liaison covalente et de la force des liaisons covalentes Électronégativité Structures de Lewis Les exceptions à la règle de l'octet | 17 mars 2026 |
| 11 | La liaison chimique II : La forme des molécules <ul style="list-style-type: none"> Charge formelle Résonance La géométrie moléculaire, la théorie des répulsions et le système AB_xE_y | 24 mars 2026 |
| 12 | La liaison chimique II : La forme des molécules (suite) <ul style="list-style-type: none"> La polarité des molécules La théorie d'hybridation : hybridation sp, sp^2, sp^3, sp^3d et sp^3d^2 L'hybridation dans les liaisons doubles et triples | 31 mars 2026 |
| 13 | La liaison chimique II : La forme des molécules (suite) <ul style="list-style-type: none"> La forme des molécules organiques Rétrospective sur la forme des molécules | 7 avril 2026 |

| | | |
|----|---|---------------|
| 14 | Les forces intermoléculaires <ul style="list-style-type: none"> • Interactions intermoléculaires • Liaison Hydrogène | 14 avril 2026 |
| 15 | Examen final | 21 avril 2026 |

6. Évaluation du cours :

- Examen de mi-session : 50 % et examen final : 50 %

7. Politiques départementales et institutionnelles :

- Politique du département d'informatique et d'ingénierie relative à la tenue des examens
- Note sur le plagiat et sur la fraude
- Politique relative à la qualité de l'expression française écrite chez les étudiants et les étudiantes de premier cycle à l'UQO
- Absence aux examens : cadre de gestion, demande de reprise d'examen (formulaire)

Tolérance **ZÉRO** en matière de violence à caractère sexuel.

Le Bureau d'intervention et de prévention en matière de harcèlement (BIPH) a pour mission d'accueillir, soutenir et guider toute personne vivant une situation de harcèlement, de discrimination ou de violence à caractère sexuel. Le BIHP oriente ses actions afin de prévenir les violences à caractère sexuel pour que nous puissions étudier, travailler et s'épanouir dans un milieu sain et sécuritaire.

Vous vivez ou êtes une personne témoin d'une situation de violence à caractère sexuel ? Vous êtes une personne membre de la communauté étudiante ou une personne membre du personnel, autant à Gatineau qu'à Ripon et St-Jérôme, l'équipe du BIHP est là pour vous, sans jugement et en toute confidentialité.

Ensemble, participons à une culture de respect.

Pour de plus amples renseignements consultez UQO.ca/biph ou écrivez-nous au Biph@uqo.ca

8. Principales références :

Obligatoire : Chimie générale. Chang, R; Azélie, A., 6^e édition, Chenelière, 2024.
(Consulter le professeur avant d'acheter)

Facultatifs :

- Chimie générale. Flamand, E., Allard, J-L., 3^e édition, Modulo, 2009.
- Chimie générale. Nivaldo J. Tro; Julie Vézina, 3^e édition, ERPI, 2024.
- Notes du professeur

9. Page Web du cours :

<https://moodle.uqo.ca>