

- Faculté des sciences
- www.unine.ch/sciences

Exercices de chimie générale II (3CH1056)

Filières concernées	Nombre d'heures	Validation	Crédits ECTS
Propédeutique en sciences pharmaceutiques (*)	Exercice: 1 ph	oral: 30 min	6

ph=période hebdomadaire, pg=période globale, j=jour, dj=demi-jour, h=heure, min=minute

Période d'enseignement:

- Semestre Printemps

Equipe enseignante:

Georg SUESS-FINK

Objectifs:

- Expliquer les modèles atomiques corpusculaire et ondulatoire
- Expliquer les concepts classique et orbitaire de la liaison chimique
- Expliquer les théories moléculaires
- Interpréter la relation entre la configuration électronique et la structure moléculaire
- Décrire les structures des solides
- Comprendre le comportements des gaz et des solutions
- Faire des calculs thermodynamiques et cinétiques
- Juger l'influence des conditions réactionnelles sur l'équilibre chimique
- Expliquer le fonctionnement des systèmes tampon
- Expliquer le fonctionnement des cellules électrochimiques

Contenu:

- 1 Les fondements de la théorie atomique
- 2 L'organisation électronique des atomes
- 3 La théorie des orbitales moléculaires
- 4 La structure des corps solides
- 5 Gaz parfaits et solutions idéales
- 6 La thermodynamique chimique
- 7 Effet tampon
- 8 Réactions électrochimiques
- 9 Réactions de précipitation

Forme de l'évaluation:

Contrôle continu

Documentation:

<http://www2.unine.ch/chs/page26224.html>

Pré-requis:

Cours magistral de chimie générale II

Forme de l'enseignement:

Exercices à préparer

(*) Cette matière est combinée avec d'autres matières pour l'évaluation