

Objectifs: L'étudiant doit être en mesure:

- de donner la formule développée d'une molécule, avec les nombres d'oxydation;
- de poser et d'équilibrer une équation chimique;
- d'indiquer les facteurs influençant cette équation;
- de travailler avec des équilibres red-ox et acide-base et de solubilité
- D'indiquer les différents nutriments apportés par l'alimentation;
- D'expliquer les principales voies métaboliques et leurs modes de régulation;
- De restituer les interrelations entre ces différentes voies métaboliques.

Examens Chimie minérale

Examen principal de fin d'année académique: forme: écrite la note compte pour 70%
portant sur l'ensemble de la matière enseignée
durée : 2 heures sous forme d'exercices à résoudre et de questions

Tests et contrôles continu des connaissances:

2 tests chimie minérale forme écrite

la note compte pour 30 %

total: 100 %

Examens Biochimie

Examen principal de fin d'année académique: forme: écrite la note compte pour 70%
portant sur l'ensemble de la matière enseignée
durée : 2 heures sous forme d'exercices à résoudre et de questions

Tests et contrôles continu des connaissances:

1 test biochimie forme écrite

la note compte pour 30 %

total: 100 %

Ouvrage(s) de référence :

Document de base :

- Polycopié de chimie distribué aux cours
- Polycopié de biochimie distribué aux cours

Ouvrages recommandés :

- Dawn B. Marks Biochimie Ed Pradel ISBN Z-84360-033-2 (PCEM intensif) 1998
- Mahan Bruce Chimie, InterEditions, Paris 1992 ISBN 2 7296 0065 7
- Monnier D. et Zahler J. Cours de chimie et éléments de chimie nucléaire. Georg Éditeur S.A. Genève 1991, ISBN 8257 0037 1
- Peter N. Campbell, Antony D. Smith Biochimie illustrée Ed M aloine 2002 ISBN: Z 22402713 3

