

# LOT2036 - Química Bioinorgânica

## Química Bioinorgânica

Créditos-aula: 3

Créditos-trabalho: 0

Carga horária: 45 h

Ativação: 01/01/2018

Departamento: Biotecnologia

Curso (semestre ideal): EB (3)

## Objetivos

Propiciar ao aluno conhecimentos básicos da Química Inorgânica envolvida em processos biológicos.

## Docente(s) Responsável(eis)

2143261 - André Luis Ferraz

## Programa resumido

Estrutura molecular e ligação química; Orbitais moleculares e as moléculas de O<sub>2</sub> e N<sub>2</sub>; Ácidos, bases e a correlação com os ligantes dos metais em solução; Complexos metálicos - teoria do campo cristalino; Sistemas biológicos de transporte; Transporte de O<sub>2</sub> e transferência de elétrons em sistemas biológicos; Processos catalíticos - ácido/base e oxido-redução em metaloproteínas.

*Chemical bonds and molecular structure; Molecular orbitals and the O<sub>2</sub> and N<sub>2</sub> molecules; Acid/base as related to quelating agents; Metallic ion complexes - crystal field theory; Transport in biological systems. Oxygen transport and electron transfer in biological systems; Acid/base and oxi-redox in metallo-proteins*

## Programa

1. Estrutura molecular e ligação química: Teoria de ligação de valência, estrutura de compostos com C, N, O; Relação entre estrutura e propriedades físico-químicas  
2. Orbitais moleculares e as moléculas de O<sub>2</sub> e N<sub>2</sub>: Limitações da teoria de ligação de valência, reatividade diferenciada de O<sub>2</sub> e N<sub>2</sub>, relevância do O<sub>2</sub> em sistemas biológicos, espécies reativas de oxigênio  
3. Ácidos, bases e a correlação com os ligantes dos metais em solução: Afinidade das bases por metais de transição, equilíbrio químico em sistemas biológicos  
4. Complexos metálicos - teoria do campo cristalino: Teoria do campo cristalino e os compostos octaédricos e tetraédricos; íons de metais de transição em sistemas biológicos  
5. Sistemas biológicos de transporte: Transporte de O<sub>2</sub> em mamíferos, transferência de elétrons dependente de metaloproteínas;  
6. Processos catalíticos - ácido/base e oxido-redução em metaloproteínas: Proteínas contendo íon Zn<sup>2+</sup>, peroxidases, oxidases.

*1. Chemical bonds and molecular structure: Valence bond theory, structure of compounds containing C, N and O, correlation of chemical structure with physical-chemical properties.*

*Molecular orbitals and the O<sub>2</sub> and N<sub>2</sub> molecules: Limitations of the valence bond theory, varied reactivity of O<sub>2</sub> and N<sub>2</sub> molecules, relevance of O<sub>2</sub> in biological systems, reactive oxygen species*<sup>3</sup>. *Acid/base as related to quelating agents: Bases and transition metallic ions, chemical equilibrium in biological systems*<sup>4</sup>. *Metallic ion complexes - crystal field theory: Crystal field theory describing octahedral and tetrahedral compounds, transition metal ions in biological systems*<sup>5</sup>. *Transport in biological systems: Oxygen transport and electron transfer mediated by metallo-proteins*<sup>6</sup>. *Acid/base and oxi-redox in metallo-proteins: Zn<sup>2+</sup> proteins, peroxidases, oxidases*

## Avaliação

**Método:** A avaliação será feita por meio de provas escritas.

**Critério:** A Nota final (NF) será calculada da seguinte maneira:  $NF = (P1 + 2 \cdot P2)/3$  Sendo que para P2 a matéria será cumulativa do semestre.

**Norma de recuperação:** A recuperação será feita por meio de uma prova escrita (PR) e a média de recuperação (MR) calculada pela fórmula:  $MR = (NF + PR)/2$

## Bibliografia

1. Atkins e Jones, Princípios de Química, 5a edição, Bookman, 2012. Shiver e Atkins, Química Inorgânica, 4a edição, Bookman, 2008

## Requisitos

LOQ4073 - Química Geral II (Requisito fraco)