
Ano Letivo 2017-18

Unidade Curricular INTRODUÇÃO À QUÍMICA FÍSICA

Cursos CIÊNCIAS FARMACÊUTICAS (Mestrado Integrado)
BIOQUÍMICA (1.º ciclo)
BIOTECNOLOGIA (1.º ciclo)

Unidade Orgânica Faculdade de Ciências e Tecnologia

Código da Unidade Curricular 140064305

Área Científica QUÍMICA

Sigla

Línguas de Aprendizagem Português-PT

Modalidade de ensino Presencial

Docente Responsável Carolina Maria Apolinário do Rio

DOCENTE	TIPO DE AULA	TURMAS	TOTAL HORAS DE CONTACTO (*)
Carolina Maria Apolinário do Rio	PL; T; TP	T1; TP1A; TP1B; TP2; PL1; PL2; PL3; PL4	30T; 45TP; 84PL

* Para turmas lecionadas conjuntamente, apenas é contabilizada a carga horária de uma delas.

ANO	PERÍODO DE FUNCIONAMENTO*	HORAS DE CONTACTO	HORAS TOTAIS DE TRABALHO	ECTS
1º	S2	30T; 22.5TP; 21PL	168	6

* A-Anual;S-Semestral;Q-Quadrimestral;T-Trimestral

Precedências

Sem precedências

Conhecimentos Prévios recomendados

Recomenda-se o conhecimento prévio das matérias das UCs do 1º semestre do 1º ano de Matemática (sobretudo Cálculo) e de Teoria da Ligação Química (incluindo boas práticas de laboratório).

Objetivos de aprendizagem (conhecimentos, aptidões e competências)

- A. Estimar as trocas de energia e de matéria de um processo físico-químico
- B. Determinar a composição de um sistema em equilíbrio em fase gasosa ou em solução aquosa.
- C. Estimar a velocidade de reacções químicas e interpretar o seu mecanismo.

Conteúdos programáticos

1. Termodinâmica: gases perfeitos; calor, trabalho, energia interna e entalpia. Termoquímica. Entropia e energia livre de Gibbs. Diagramas de fases de substâncias puras. Equilíbrio químico e cálculo da composição no equilíbrio.
2. Equilíbrio em solução aquosa: Aproximação sistemática ao equilíbrio. Solubilidade. Equilíbrio ácido-base. Soluções-tampão.
3. Cinética: Determinação experimental da lei da velocidade. Leis integrais de 1ª e 2ª ordem e tempos de meia vida. Efeito da temperatura. Reacções complexas e mecanismos. Catálise.

Metodologias de ensino (avaliação incluída)

A matéria é ministrada em aulas presenciais teóricas, teórico-práticas e laboratoriais.

A avaliação consiste num exame final, além da avaliação da componente laboratorial que terá um peso de 20% na classificação final. A aprovação na disciplina só pode ser obtida se a classificação de cada uma das componentes (laboratorial e exame) for igual ou superior a 9,5 valores.

Bibliografia principal

Livro Adoptado :

"Elements of Physical Chemistry" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 6th Ed (2012)

Bibliografia opcional/complementar:

"Physical Chemistry for the Life Sciences" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 2nd Ed(2010)

"Atkins' Physical Chemistry" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 10th Ed (2014)

"Skoog and Wests' Fundamentals of Analytical Chemistry" Crouch, S.; West, D. M.; Skoog, D. A.; Holler, F. J. Brooks/Cole, 9th Ed (2013)

"Química", Chang, R.; Goldsby, R., McGraw Hill/Bookman, 11th Ed (2013)

Academic Year 2017-18

Course unit INTRODUCTION TO PHYSICAL CHEMISTRY

Courses PHARMACEUTICAL SCIENCES (Integrated Master's)
BIOCHEMISTRY (1st Cycle)
BIOTECHNOLOGY (1st Cycle)

Faculty / School Faculdade de Ciências e Tecnologia

Main Scientific Area QUÍMICA

Acronym

Language of instruction Português-PT

Teaching/Learning modality Presencial

Coordinating teacher Carolina Maria Apolinário do Rio

Teaching staff	Type	Classes	Hours (*)
Carolina Maria Apolinário do Rio	PL; T; TP	T1; TP1A; TP1B; TP2; PL1; PL2; PL3; PL4	30T; 45TP; 84PL

* For classes taught jointly, it is only accounted the workload of one.

Contact hours

T	TP	PL	TC	S	E	OT	O	Total
30	22.5	21	0	0	0	0	0	168

T - Theoretical; TP - Theoretical and practical ; PL - Practical and laboratorial; TC - Field Work; S - Seminar; E - Training; OT - Tutorial; O - Other

Pre-requisites

no pre-requisites

Prior knowledge and skills

Knowledge of the subjects of the UCs Matemática (namely calculus) and Teoria da Ligação Química (including generic good laboratory practices) is highly recommended.

The students intended learning outcomes (knowledge, skills and competences)

- A. Be able to determine energy and matter changes in physical and chemical processes.
- B. Be able to determine the equilibrium composition of a system, in the gas-phase or in aqueous solution.
- C. Be able to determine the rate of a chemical reaction and to interpret its mechanism.

Syllabus

1. Chemical Thermodynamics: ideal gas model; heat, work, internal energy and enthalpy. Thermochemistry. Entropy and Gibbs free energy. Phase diagrams of pure substances. Chemical equilibrium and determination of equilibrium composition.
2. Chemical equilibrium in aqueous solution: systematic treatment of equilibria. Solubility. Acid-base equilibrium. Buffers.
3. Chemical kinetics: Experimental determination of the rate-law. 1st and 2nd order integral rate laws and half-times. Temperature effect. Complex reactions and mechanism. Catalysis.

Teaching methodologies (including evaluation)

Subjects are taught in theoretical lectures, problem-solving classes and laboratory classes.

Evaluation consists on a final exam (80%) and on the evaluation of the laboratory component (20%). The weighted average of the two components will be considered in any evaluation moment. To pass, the score of each of the components (exam and laboratory) must be equal to or greater than 9.5.

Main Bibliography

"Elements of Physical Chemistry" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 6th Ed (2012)

"Physical Chemistry for the Life Sciences" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 2nd Ed(2010)

"Atkins' Physical Chemistry" Atkins, P.; De Paula, J., OUP, 10th Ed (2014)

"Skoog and Wests' Fundamentals of Analytical Chemistry" Crouch, S.; West, D. M.; Skoog, D. A.; Holler, F. J. Brooks/Cole, 9th Ed (2013)