
Ano Letivo 2022-23

Unidade Curricular QUÍMICA

Cursos ENGENHARIA CIVIL (1.º ciclo)

Unidade Orgânica Instituto Superior de Engenharia

Código da Unidade Curricular 14491008

Área Científica MATERIAIS E MECÂNICA DOS SÓLIDOS

Sigla

Código CNAEF (3 dígitos) 442

Contributo para os Objetivos de
Desenvolvimento Sustentável - 4,9 e 11
ODS (Indicar até 3 objetivos)

Línguas de Aprendizagem Português

Modalidade de ensino

Presencial

Docente Responsável

Manuela Fernanda Gomes Moreira da Silva

DOCENTE	TIPO DE AULA	TURMAS	TOTAL HORAS DE CONTACTO (*)
Manuela Fernanda Gomes Moreira da Silva	OT; T; TP	T1; TP1; OT1	30T; 22.5TP; 15OT

* 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	S1	30T; 22.5TP; 15OT	140	5

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

Precedências

Sem precedências

Conhecimentos Prévios recomendados

Não aplicável

Objetivos de aprendizagem (conhecimentos, aptidões e competências)

Pretende-se com esta disciplina fazer uma nova abordagem, para alinhar todos os alunos nos conceitos de química fundamentais ao exercício da sua futura atividade profissional, de forma integrada e sustentável. Demonstrar de forma interativa que as reações químicas são relevantes para compreensão do comportamento dos materiais, da sua interação com o meio ambiente e dos fenómenos de corrosão a que estão sujeitos, condicionando fortemente a sua resistência e/ou durabilidade. Num cenário de construção sustentável, a compreensão da composição química dos materiais e das alterações que eles sofrem ao longo do seu ciclo de vida, é fundamental para a seleção, manutenção e reabilitação dos materiais utilizados na Engenharia Civil.

Conteúdos programáticos

Átomos, Moléculas e Iões. Estrutura atômica e partículas subatômicas. N° atômico e N° de massa. Massas atômica, molecular e molar. Fórmulas químicas. Iões; Estrutura Eletrônica e Tabela Periódica. Bohr e Espectro de Hidrogénio. N° quânticos e orbitais atômicas. Preenchimento de orbitais, configuração eletrônica. Variação de propriedades ao longo da tabela periódica; Ligações Químicas: Iónica e Covalente. Notação de Lewis. Energia do par iónico e energia de rede cristalina. Ligação covalente apolar, polar e dativa. Regra do octeto. Polaridade das moléculas. Forças Intermoleculares: de Van der Waals, Pontes de Hidrogénio. Previsão de propriedades. A água como caso particular; Soluções e suas propriedades. Medição da concentração; Equilíbrio Químico. K_c , Q_c e K_p . Cálculo das concentrações e fatores que o afetam; Ácidos e Bases. Definições de Bronsted. Pares ácido-base conjugados. K_a , K_b e K_w . pH e cálculo do pH em soluções; Eletroquímica. Reações Redox. Corrosão. Polímeros.

Metodologias de ensino (avaliação incluída)

Aulas teóricas expositivas com apresentações em Powerpoint apresentando a evolução dos conceitos base ao longo do tempo, estimulando a participação dos alunos.

Aulas teórico-práticas em que se resolvem problemas práticos relacionados com a matéria teórica, mas com casos reais, de forma a que se possa aplicar a teoria a situações relacionadas com a Engenharia Civil.

O regime de avaliação é por *frequência e exame* (nos termos do Regulamento de Avaliação do ISE), e processa-se do seguinte modo: a) Serão efetuados dois testes ao longo do período de aulas, cuja classificação mínima individual exigida é de 7,5 valores, obtendo-se a aprovação (*por frequência*) se a média das classificações for igual ou superior a 9,5 valores; b) O aluno pode obter aprovação (*por Exame*), se nos exames de Época Normal ou de Recurso, a nota for igual superior ou igual a 9,5 valores; c) Os alunos já aprovados por frequência podem apresentar-se ao exame final da Época Normal;

Bibliografia principal

Atkins, P.W., Beran, J.A., 1989. General Chemistry. 2nd Edition. Sc. American Books, N.Y.

Chang, R., Overby J., 2018. Química. 13th Edition. McGraw Hill de Portugal Lda. Lisboa.

Mackenzie, L. & Cornwell, D., 2012. 5th Edition. Introduction to Environmental Engineering. McGraw Hill. 5th Edition.

Academic Year 2022-23

Course unit CHEMISTRY

Courses CIVIL ENGINEERING (1st Cycle)

Faculty / School INSTITUTE OF ENGINEERING

Main Scientific Area

Acronym

CNAEF code (3 digits) 442

Contribution to Sustainable Development Goals - SGD (Designate up to 3 objectives) 4, 9, 11

Language of instruction Portuguese

Teaching/Learning modality Face to face course

Coordinating teacher Manuela Fernanda Gomes Moreira da Silva

Teaching staff	Type	Classes	Hours (*)
Manuela Fernanda Gomes Moreira da Silva	OT; T; TP	T1; TP1; OT1	30T; 22.5TP; 15OT

* 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	0	0	0	0	15	0	140

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

Not applicable

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

Students should learn the basic concepts of chemistry for the exercise of their profession, in a multidisciplinary way contributing to the sustainable development. Chemical reactions are relevant to the understanding of corrosion processes and environmental phenomena and how they affect and / or condition the behavior and the resistance of materials. The understanding of the phenomena involved in corrosion is essential for the selection and maintenance of the materials used in civil engineering.

Syllabus

Atoms, Molecules and Ions. Theory of Dalton. Subatomic particles. Atomic and mass number. Atomic and molecular mass. Mole and molar mass. Chemical formulas. Electronic structure of atoms and Periodic Table. Bohr Theory. Spectrum of hydrogen. Quantum numbers and atomic orbitals. Electronic configuration and periodic table. Chemical bonding. Ionic and covalent bonding. Lewis notation. Energies involved. The octet rule. Lewis structures. Intermolecular Forces. Van der Waals forces and hydrogen bonds. Water as a relevant case in Engineering. Solutions and its properties. Types of solutions. Measuring the concentration of solutions. Chemical Equilibrium. Calculation of equilibrium concentrations. Le Chatelier's Principle. Acids and Bases, definitions of Bronsted. K_a , K_b and K_w . Definition and scale of pH. Calculation of pH in solutions. Electrochemistry. Redox reactions. Environmental conditions and resistance of materials. Corrosion. Principles to control corrosion processes. Polymers.

Teaching methodologies (including evaluation)

The assessment system is by frequency tests or exams (on the terms of ISE's Regulation of Assessment), and proceeds as follows: two tests will be conducted throughout the class period, whose minimum individual required classification is 7,5 values, resulting in the approval success (by frequency), if the average rate is equal or higher than 9,5; The student can get approval by exam in normal examination period, or in appeal examination period if the note is equal or higher than 9,5. The student approved t by frequency can be present in the normal period. To note values above 17 will be required an oral exam. In written tests or exams consultation is not allowed.

Main Bibliography

Atkins, P.W., Beran, J.A.,1989. General Chemistry. 2nd Edition. Sc. American Books, N.Y.

Chang, R., Overby J., 2018. Química. 13th Edition. McGraw Hill de Portugal Lda. Lisboa.

Mackenzie, L. & Cornwell, D., 2012. 5th Edition. Introduction to Environmental Engineering. McGraw Hill. 5th Edition.