

Programa da Unidade Curricular

Ano Lectivo: 2011-2012

QUÍMICA GERAL

Curso de Engenharia do Ambiente e Biológica

1.º ano	1.º sem	5.5 ECTS
---------	---------	----------

Carga Horária	Horas Totais de Contacto				Docente
	T	TP	P	PL	
30			30		Valentim Maria Brunheta Nunes Professor Adjunto

Objectivos

Apreender e aprofundar conhecimentos básicos de Química, relevantes para as restantes disciplinas do curso. Estimular o gosto pela Química como Ciência e mostrar a sua importância na Indústria e na Sociedade, em particular nas actividades dos futuros Engenheiros Químicos ou de Ambiente.

Conteúdos Programáticos

- 1.** Ferramentas básicas da Química. Classificação da matéria. Unidades SI. Teoria e estrutura atómica. Moléculas, iões e seus compostos. Nomenclatura de compostos inorgânicos. Relações mássicas. Reacções e equações químicas. Estequiometria. Reacções em solução aquosa. Concentração e diluição de soluções. Titulações. Princípios gerais de reactividade química. Termoquímica.

- 2.** A estrutura de átomos e moléculas. Orbitais atómicas. Configurações electrónicas e propriedades periódicas dos elementos. Ligação química: conceitos básicos. Ligação iônica e ligação covalente. Ligação metálica. Estruturas de Lewis. Geometria molecular e momentos dipolares.

- 3.** Estados de agregação da matéria. Gases e suas propriedades. Forças intermoleculares. Gases imperfeitos. Líquidos e sólidos. Mudanças de estado: diagramas de fases. Soluções e propriedades físicas das soluções. Propriedades coligativas.

- 4.** Equilíbrio químico. Lei da Acção de Massas. Constante de equilíbrio. Lei de Le Chatelier. Ácidos e bases: propriedades gerais. O conceito de pH. Equilíbrio ácido-base. Constantes de ionização de ácidos e bases. Equilíbrio de solubilidade. Formação de precipitados. Produto de solubilidade.



Aulas Práticas:

1. Noções gerais de Segurança no laboratório.
2. Resolução de exercícios de aplicação da matéria teórica.
3. Trabalhos experimentais:
 - 3.1. Medição do volume e massa de líquidos.
 - 3.2. Preparação e padronização de soluções.
 - 3.3. Determinação da percentagem de carbonato de sódio numa mistura Na₂CO₃/NaCl
 - 3.4. Volumetria de precipitação.
 - 3.5. Determinação da entalpia de uma reacção.
 - 3.6. Aplicação da lei de Le Chatelier a reacções químicas reversíveis.

Método de Avaliação

Frequência ou exame final. Nota mínima de 10 valores. Frequência da componente prática é obrigatória e condição de exclusão (execução de pelo menos 2/3 dos trabalhos práticos propostos). A classificação final, NF, é calculada através da expressão:

$$NF = NT \times 0.75 + NP \times 0.25$$

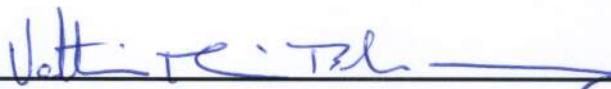
em que NT é a nota de frequência ou exame final e NP é a nota prática. Esta última é válida por um período de 2 anos.

Bibliografia

Chang, R., Química, 8^a ed., McGraw-Hill, Lisboa, 2005

Atkins & Jones, Chemistry: Molecules, Matter and Change, 4th ed., Freeman&Co., 1997

Kotz & Treichel, Chemistry & Chemical Reactivity, 5th ed., Thomson Books, 2003



(Valentim M B Nunes, Prof. Adjunto)