

AGRUPAMENTO DE ESCOLAS PIONEIROS DA AVIAÇÃO PORTUGUESA ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA



EXAME DE FREQUÊNCIA NÃO PRESENCIAL

Ensino Secundário Recorrente - Módulos Capitalizáveis

Matriz da Prova Escrita de Física e Química A Módulo 5

Duração da prova: 90 min 1ª, 2ª e 3ª Épocas



DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Ondas e eletromagnetismo	Eletromagnetismo e ondas eletromagnéticas	 Produção e propagação de ondas eletromagnéticas. Espectro eletromagnético Reflexão da luz Refração da luz (Leis da refração) Reflexão total da luz Difração da luz Ondas eletromagnéticas e conhecimento do Universo 	apresenta erro imputável à alínea anterior, deverá atribuir-se a cotação integral à alínea em questão desde que corretamente resolvida. • A ausência de unidades ou a	Os itens/grupos podem ter como suporte textos, tabelas, gráficos e outros. Os conteúdos podem relacionar-se a mais do que uma unidade do currículo em vigor. A da prova terá a sua própria estrutura sequencial. A prova reflete uma visão integradora e articulada dos diferentes conteúdos	65
Equilíbrio químico	Aspetos quantitativos das reações químicas	 Reações químicas: equações químicas e relações estequiométricas Reagente limitante e reagente em excesso Rendimento de uma reação química Reações químicas e química verde 	 indicação de unidades incorretas no resultado final terá a penalização de dois pontos. A redução incorreta de unidades terá a penalização de um ponto. 	as no resultado final penalização de dois tipologia diversificada, de acordo com as competências que se pretende avaliar. Ução incorreta de s terá a penalização Tipologia dos itens: - de seleção:	
	Estado de equilíbrio e extensão das reações químicas	 Equilíbrio químico em sistemas homogéneos Constante de equilíbrio e extensão das reações químicas Quociente da reação e princípio de Le Chatelier 	 Nos itens de seleção de escolha múltipla, serão anuladas as respostas que excedam o número de opções pedidas. 	Associação; Ordenação de construção: Resolução de exercícios; Resposta aberta. A prova inclui uma tabela de constantes, um	75
				formulário e uma tabela periódica. Total a transportar	140

				transporte	140
DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Reações em sistemas aquosos	Reações ácido-base	 Ácidos e bases Reações ácido- base de BrÖnsted e Lowry Auto ionização e produto iónico da água Constantes de acidez e de basicidade Acidez e basicidade de soluções aquosas de sais 	 Se a resolução de uma alínea apresentar cálculos errados haverá a penalização de um ponto. A indicação de qualquer resultado numérico sem apresentação dos respetivos cálculos implica a anulação desse resultado. Se a resposta dada a uma alínea não for legível, não lhe será atribuída qualquer cotação. As incorreções de linguagem a nível científico poderão ser penalizadas até à totalidade da cotação da alínea, consoante a sua gravidade. 		60
				TOTAL	200

Material Permitido/Observações	O aluno deve ser portador de caneta ou esferográfica de tinta azul ou preta e de máquina de calcular gráfica. As respostas são registadas em folha própria, fornecida pelo estabelecimento de ensino (modelo oficial). Não é permitido o uso de corretor. Não é permitida troca de material durante a prova nem será fornecida qualquer calculadora pela Escola.					
Coordenadora do Departamento de Ciências Experimentais:						