



AGRUPAMENTO DE ESCOLAS PIONEIROS DA AVIAÇÃO PORTUGUESA

ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA

Ano Letivo de 2018/2019

EXAME DE FREQUÊNCIA NÃO PRESENCIAL

Ensino Secundário Recorrente - Módulos Capitalizáveis

Matriz da Prova Escrita de Física e Química A Módulos 1/2/3

Duração da prova: 135 min

1^a, 2^a e 3^a Épocas



DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Elementos químicos e sua organização	Massa e tamanho dos átomos	<ul style="list-style-type: none">• Ordens de grandeza e escalas de comprimentos• Massa isotópica e massa atómica relativa média• Quantidade de matéria e massa molar• Fração molar e fração mássica	<ul style="list-style-type: none">▪ Se a resolução de uma alínea apresenta erro imputável à alínea anterior, deverá atribuir-se a cotação integral à alínea em questão desde que corretamente resolvida.	Os itens/grupos de itens podem ter como suporte textos, tabelas, gráficos e outros. Os conteúdos podem relacionar-se a mais do que uma unidade do currículo em vigor.	70
	Energia dos eletrões nos átomos	<ul style="list-style-type: none">• Espetros contínuos e descontínuos• Transições eletrónicas• Quantização de energia• Espetro do átomo de hidrogénio• Energia de remoção eletrónica• Configurações eletrónicas de átomos	<ul style="list-style-type: none">▪ A ausência de unidades ou a indicação de unidades incorretas no resultado final terá a penalização de dois pontos.	A sequência da prova terá a sua própria estrutura sequencial. A prova reflete uma visão integradora e articulada dos diferentes conteúdos programáticos da disciplina e abrange itens de tipologia diversificada, de acordo com as competências que se pretende avaliar.	
	Tabela Periódica	<ul style="list-style-type: none">• Evolução histórica da Tabela Periódica• Estrutura da Tabela Periódica: grupos, períodos e blocos• Elementos representativos e de transição• Famílias de metais e de não metais• Propriedades periódicas dos elementos representativos	<ul style="list-style-type: none">▪ A redução incorreta de unidades terá a penalização de um ponto.▪ Se a resolução de uma alínea apresentar cálculos errados haverá a penalização de um ponto		
Propriedades e transformações da matéria	Ligação química	<ul style="list-style-type: none">• Tipos de ligações químicas• Ligação covalente• Ligações intermoleculares• Estruturas de moléculas orgânicas	<ul style="list-style-type: none">▪ A indicação de qualquer resultado numérico sem apresentação dos respetivos cálculos implica a anulação desse resultado.	Tipologia dos itens: - de seleção: Escolha múltipla; Associação; Ordenação. - de construção: Resolução de exercícios; Resposta aberta.	
Total a transportar					70

					transporte	70
DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)	
Propriedades e transformação da matéria	Gases e dispersões	<ul style="list-style-type: none"> • Lei de Avogadro , volume molar e massa volúmica • Soluções, coloides e suspensões • Composição quantitativa de soluções 	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Nos itens de seleção de escolha múltipla, serão anuladas as respostas que excedam o número de opções pedidas. ▪ Se a resposta dada a uma alínea não for legível, não lhe será atribuída qualquer cotação. 	A prova inclui uma tabela de constantes, um formulário e uma tabela periódica.	30	
	Transformações químicas	<ul style="list-style-type: none"> • Energia de ligação e reações químicas • Reações fotoquímicas na atmosfera 			40	
Energia e sua conservação	Energia e movimentos	<ul style="list-style-type: none"> • Energia potencial e energia cinética; energia interna • O trabalho realizado por forças constantes • Teorema da energia cinética • Forças conservativas e não conservativas, trabalho realizado pelo peso, variação da energia potencial gravítica • Energia mecânica e conservação da energia mecânica • Forças não conservativas e variação da energia mecânica • Potência 	<ul style="list-style-type: none"> ▪ As incorreções de linguagem a nível científico poderão ser penalizadas até à totalidade da cotação da alínea, consoante a sua gravidade. 		40	
Total a transportar					140	

					transporte	140
DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)	
Energia e sua conservação	Energia e fenómenos elétricos	<ul style="list-style-type: none"> • Corrente elétrica, diferença de potencial elétrico e resistência elétrica • Corrente contínua e corrente alternada • Resistência de condutores filiformes; resistividade e variação da resistividade com a temperatura • Efeito Joule • Geradores de corrente contínua: força eletromotriz e resistência interna; curva característica • Associação em série e em paralelo; diferença de potencial elétrico e corrente elétrica 			60	
	Energia, fenómenos térmicos e radiação	<ul style="list-style-type: none"> • Mecanismos de transferência de energia por calor condução e convecção • Capacidade térmica mássica • Variação da entalpia de fusão e de vaporização • 1ª e 2ª leis da Termodinâmica • Degradação da energia e rendimento 			60	
					TOTAL	200

Material Permitido/Observações	<p>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.</p>
---------------------------------------	---

Coordenadora do Departamento de Ciências Experimentais: _____

Subcoordenadora do Grupo de Recrutamento 510: _____ / ____ / 2018