

## AGRUPAMENTO DE ESCOLAS PIONEIROS DA AVIAÇÃO PORTUGUESA ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA



## Ano Letivo de 2019/2020

## EXAME DE FREQUÊNCIA NÃO PRESENCIAL

## Ensino Secundário Recorrente - Módulos Capitalizáveis

Matriz da Prova Escrita de Física e Química A Módulo 1

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

DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Elementos químicos e sua organização	Massa e tamanho dos átomos	<ul> <li>Ordens de grandeza e escalas de comprimentos</li> <li>Massa isotópica e massa atómica relativa média</li> <li>Quantidade de matéria e massa molar</li> <li>Fração molar e fração mássica</li> <li>Espetros contínuos e descontínuos</li> <li>Transições eletrónicas</li> </ul>	<ul> <li>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.</li> <li>A ausência de unidades ou a indicação de unidades incorretas no resultado final terá a penalização de dois pontos.</li> <li>A redução incorreta de unidades terá a penalização de um ponto.</li> <li>Nos itens de seleção de escolha múltipla corão apuladas as apresentadores.</li> </ul>	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. 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.  Tipologia dos itens: - de seleção: Escolha múltipla; Associação; Ordenação de construção: Resolução de exercícios; Resposta aberta.	100
	Energia dos eletrões nos átomos	<ul> <li>Quantização de energia</li> <li>Espetro do átomo de hidrogénio</li> <li>Energia de remoção eletrónica</li> <li>Configurações eletrónicas de átomos</li> </ul>	<ul> <li>múltipla, serão anuladas as respostas que excedam o número de opções pedidas.</li> <li>Se a resolução de uma alínea apresentar cálculos errados haverá a penalização de um ponto.</li> </ul>		
				Total a transportar	100

				transporte	100
DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Elementos químicos e sua organização	Tabela Periódica	<ul> <li>Evolução histórica da Tabela Periódica</li> <li>Estrutura da Tabela Periódica: grupos, períodos e blocos</li> <li>Elementos representativos e de transição</li> <li>Famílias de metais e de não metais</li> <li>Propriedades periódicas dos elementos representativos</li> </ul>	<ul> <li>A indicação de qualquer resultado numérico sem apresentação dos respetivos cálculos implica a anulação desse resultado.</li> <li>Se a resposta dada a uma alínea não for legível, não lhe será atribuída qualquer cotação.</li> <li>As incorreções de linguagem a nível científico poderão ser penalizadas até à totalidade da cotação da alínea, consoante a sua gravidade.</li> </ul>	A prova inclui uma tabela de constantes, um formulário e uma Tabela Periódica.	100
Propriedades e transformações da matéria	Ligação química	<ul> <li>Tipos de ligações químicas</li> <li>Ligação covalente</li> <li>Ligações intermoleculares</li> <li>Estruturas de moléculas orgânicas</li> </ul>			
				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:					
Subcoordenadora do Grupo de Recrutam	ento 510:/2019				