Agrupamento de Escolas Pioneiros da Aviação Portuguesa
ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA
Ano Letivo de 2026/2027
EXAME DE FREQUÊNCIA NÃO PRESENCIAL
Ensino Secundário Recorrente – Módulos Capitalizáveis
Matriz da Prova Escrita de Química Módulo 2
Duração da prova: 90 min 1ª, 2ª e 3ª Épocas

DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDO	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Combustíveis, Energia e Ambiente	Combustíveis fósseis: o carvão, o crude e o gás natural	• Do crude ao gás de petróleo liquefeito (GPL) e aos fuéis: destilação fracionada e cracking do petróleo: princípios de nomenclatura dos alcanos, cicloalcanos, alcenos e alcinos. Álcoois e éteres: princípios de nomenclatura, o benzeno e outros hidrocarbonetos aromáticos. Isomeria de cadeia, posição e de grupo funcional; fórmulas de estrutura com base na regra do octeto e híbridos de ressonância. Os combustíveis gasosos, líquidos e sólidos: compreender as diferenças.	• 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. • A ausência de unidades ou a indicação de unidades incorretas no resultado final terá a penalização de dois pontos. • A redução incorreta de unidades terá a penalização de um ponto. • Nos itens de seleção de escolha múltipla, serão anuladas as respostas que excedam o número de opções pedidas. • 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	Os itens/grupos de itens podem ter como suporte textos, tabelas, gráficos e outros. Os conteúdos podem relacionar-se com mais do que uma unidade do currículo em vigor. A 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. A prova inclui uma tabela de constantes e um formulário.	120
	De onde vem a energia dos combustíveis	• Conversões e trocas de energia em reações químicas: Variações de entalpia; poder energético dos combustíveis. • Determinação de entalpias de reação.			80
				Total a transportar	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: _____

Subcoordenador do Grupo de Recrutamento 510: _____ _____/____/_____