



AGRUPAMENTO DE ESCOLAS PIONEIROS DA AVIAÇÃO PORTUGUESA

ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA

Ano Letivo de 2024/2025

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

1^a, 2^a e 3^a Épocas



DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)
Ondas e eletromagnetismo	Eletromagnetismo e ondas eletromagnéticas	<ul style="list-style-type: none">Produção e propagação de ondas eletromagnéticas. Espectro eletromagnéticoReflexão da luzRefração da luz (Leis da refração)Reflexão total da luzDifração da luzOndas eletromagnéticas e conhecimento do Universo	<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.A ausência de unidades ou a indicação de unidades incorretas no resultado final terá a penalização de um ponto	<p>Os itens/grupos podem ter como suporte textos, tabelas, gráficos e outros.</p> <p>Os conteúdos podem relacionar-se a mais do que uma unidade do currículo em vigor.</p> <p>A da prova terá a sua própria estrutura sequencial.</p> <p>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.</p>	65
Equilíbrio químico	Aspetos quantitativos das reações químicas Estado de equilíbrio e extensão das reações químicas	<ul style="list-style-type: none">Reações químicas: equações químicas e relações estequiométricasReagente limitante e reagente em excessoRendimento de uma reação químicaReações químicas e química verde Equilíbrio químico em sistemas homogéneosConstante de equilíbrio e extensão das reações químicasQuociente da reação e princípio de Le Chatelier	<ul style="list-style-type: none">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.	<p>Tipologia dos itens:</p> <ul style="list-style-type: none">- de seleção: Escolha múltipla; Associação; Ordenação.- de construção: Resolução de exercícios; Resposta aberta. <p>A prova inclui uma tabela de constantes, um formulário e uma tabela periódica.</p>	75
Total a transportar					140

					transporte	140
DOMÍNIOS	SUBDOMÍNIOS	CONTEÚDOS	CRITÉRIOS DE CORREÇÃO	ESTRUTURA	COTAÇÕES (PONTOS)	
Reações em sistemas aquosos	Reações ácido-base	<ul style="list-style-type: none"> ▪ Ácidos e bases ▪ Reações ácido- base de Brønsted e Lowry ▪ Auto ionização e produto iónico da água ▪ Constantes de acidez e de basicidade ▪ Acidez e basicidade de soluções aquosas de sais 	<ul style="list-style-type: none"> ▪ 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	<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: _____ / ____ / 2024