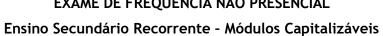
## AGRUPAMENTO DE ESCOLAS PIONEIROS DA AVIAÇÃO PORTUGUESA ESCOLA SECUNDÁRIA DA AMADORA

## Ano Letivo de 2025/2026

## EXAME DE FREQUÊNCIA NÃO PRESENCIAL



Matriz da Prova Escrita de Física e Química A Módulos 4/5/6

1<sup>a</sup>, 2<sup>a</sup> e 3<sup>a</sup> Épocas Duração da prova: 135 min



| DOMÍNIOS                                     | SUBDOMÍNIOS                                | CONTEÚDOS  | CRITÉRIOS DE CORREÇÃO   | ESTRUTURA   | COTAÇÕES<br>(PONTOS) |
|--|--|--|---|---|----------------------|
| e aceleração  Mecânica  Interações e seus ef | Tempo, posição, velocidade<br>e aceleração | <ul> <li>Tempo, trajetória e posição. Movimentos retilíneos e gráficos posição - tempo</li> <li>Distância percorrida e deslocamento. Velocidade média.</li> <li>Velocidade e gráficos posição-tempo</li> <li>Gráficos velocidade-tempo; deslocamento, distância percorrida e gráficos velocidade-tempo</li> <li>Aceleração média, aceleração e gráficos velocidade-tempo</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> </ul>    | suporte textos, tabelas, gráficos e outros.  Os conteúdos podem relacionarse 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; | 50                   |
|  | Interações e seus efeitos                  | <ul> <li>As quatro interações fundamentais na Natureza</li> <li>Interação gravítica e Lei da Gravitação Universal</li> <li>Pares ação-reação e Terceira Lei de Newton</li> <li>Efeito das forças sobre a velocidade</li> <li>Segunda Lei de Newton</li> <li>Primeira Lei de Newton</li> <li>Características do movimento de um corpo de acordo com a resultante das forças e as condições iniciais do movimento</li> </ul> | <ul> <li>A redução incorreta de unidades terá a penalização de um ponto.</li> <li>Se a resolução de uma alínea apresentar cálculos errados haverá a penalização de um ponto</li> <li>A indicação de qualquer resultado numérico sem apresentação dos respetivos cálculos implica a anulação desse resultado.</li> </ul> |   |                      |
|  | Forças e movimentos                        | <ul> <li>Movimento retilíneo de queda livre</li> </ul>   |   |   |                      |
|  | .I.  |  |   | Total a transportar   | 50                   |

|                             |   |   |  | transporte   | 50                   |
|-----------------------------|---|---|--|--|----------------------|
| DOMÍNIOS                    | SUBDOMÍNIOS   | CONTEÚDOS   | CRITÉRIOS DE CORREÇÃO  | ESTRUTURA  | COTAÇÕES<br>(PONTOS) |
| Ondas e<br>eletromagnetismo | Sinais e ondas  Eletromagnetismo e ondas eletromagnéticas | <ul> <li>Movimento retilíneo uniformemente variado</li> <li>Movimento retilíneo de queda com resistência do ar apreciável</li> <li>Movimento retilíneo uniforme</li> <li>Movimento circular uniforme</li> <li>Sinais e ondas. Ondas transversais e ondas longitudinais. Ondas mecânicas e ondas eletromagnéticas</li> <li>Periodicidade temporal e periodicidade espacial de uma onda. Ondas harmónicas e ondas complexas</li> <li>O som como onda de pressão; sons puros, intensidade e frequência; sons complexos</li> <li>Carga elétrica e campo elétrico</li> <li>Campo magnético</li> <li>Indução eletromagnética. Fluxo do campo magnético, indução eletromagnética e força eletromotriz induzida (Lei de Faraday)</li> </ul> | científico poderão ser penalizadas<br>até à totalidade da cotação da<br>alínea, consoante a sua gravidade. | A prova inclui uma tabela de constantes, um formulário e uma tabela periódica. | 50                   |
|                             |   |   |  | Total a transportar  | 100                  |

|                                |   |  |                       | transporte | 100                  |
|--------------------------------|---|--|-----------------------|------------|----------------------|
| DOMÍNIOS                       | SUBDOMÍNIOS   | CONTEÚDOS  | CRITÉRIOS DE CORREÇÃO | ESTRUTURA  | COTAÇÕES<br>(PONTOS) |
| Equilíbrio químico             | Aspetos quantitativos das<br>reações químicas<br>Equilíbrio químico e<br>extensão das reações<br>químicas | <ul> <li>Reações químicas: equações químicas; relações estequiométricas</li> <li>Reagente limitante e reagente em excesso</li> <li>Grau de pureza de uma amostra</li> <li>Rendimento de uma reação química</li> <li>Economia atómica e química verde</li> <li>Reações incompletas e equilíbrio químico</li> <li>Extensão das reações químicas</li> <li>Fatores que alteram o equilíbrio químico</li> </ul> |                       |            |                      |
| Reações em<br>sistemas aquosos | Reações ácido-base  | <ul> <li>Ácidos e bases</li> <li>Acidez e basicidade de soluções</li> <li>Auto ionização da água</li> <li>Ácidos e bases em soluções aquosas</li> <li>Constantes de acidez e de basicidade</li> <li>Força relativa de ácidos e de bases</li> <li>Titulação ácido-base</li> <li>Acidez e basicidade em soluções aquosas de sais</li> <li>Aspetos ambientais das reações ácido-base</li> </ul>               |                       |            | 100                  |
|                                | Reações de oxidação-<br>-redução  | <ul> <li>Caracterização das reações de oxidação-redução</li> <li>Força relativa de oxidantes e redutores</li> </ul>  |                       |            |                      |
|                                | Soluções aquosas e<br>equilíbrio de solubilidade  | <ul> <li>Mineralização das águas e processo de dissolução</li> <li>Solubilidade de sais em água</li> <li>Equilíbrio químico e solubilidade de sais</li> <li>Alteração da solubilidade dos sais</li> <li>Desmineralização de águas e processo de precipitação</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.<br>As respostas são registadas em folha própria, fornecida pelo estabelecimento de ensino (modelo oficial).<br>Não é permitido o uso de corretor.<br>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 Recrutament                 | to 510:/2025  |  |  |  |