



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 6

Duração da prova: 90 min

1^a, 2^a e 3^a Épocas



| DOMÍNIOS | SUBDOMÍNIOS | CONTEÚDOS | CRITÉRIOS DE CORREÇÃO | ESTRUTURA | COTAÇÕES (PONTOS) |
|-----------------------------|--|---|---|---|-------------------|
| Reações em sistemas aquosos | Reações ácido-base Reações de oxidação-redução Soluções aquosas e equilíbrio de solubilidade | <ul style="list-style-type: none">▪ Titulação ácido-base▪ Acidez e basicidade em soluções aquosas de sais▪ Aspetos ambientais das reações ácido-base ▪ Caracterização das reações de oxidação-redução▪ Força relativa de oxidantes e redutores ▪ Mineralização das águas e processo de dissolução▪ Solubilidade de sais em água▪ Equilíbrio químico e solubilidade de sais▪ Alteração da solubilidade dos sais▪ Desmineralização de águas e processo de precipitação | <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 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. | <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> <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> | 200 |
| TOTAL | | | | | 200 |

| | |
|--|--|
| <p>Material Permitido/Observações</p> | <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: _____ / ____ / 2019