

INFORMAÇÃO-EXAME
PROVA DE EXAME DE EQUIVALÊNCIA À FREQUÊNCIA
CIÊNCIAS FÍSICO-QUÍMICAS

2012

3.º Ciclo do Ensino Básico

Prova Escrita

1. Introdução

O presente documento visa divulgar as características da prova final de exame de equivalência à frequência do 3º ciclo do ensino básico da disciplina de Ciências Físico-Químicas, a realizar em 2012 pelos alunos que se encontram abrangidos pelos planos de estudo instituídos pelo Decreto-Lei n.º 6/2001, de 18 de janeiro, com a última alteração introduzida pelo Decreto-Lei n.º 94/2011, de 3 de agosto, que procedeu à republicação integral e atualizada do diploma.

Deve ainda ser tido em consideração o Despacho Normativo n.º 1/2005, de 5 de janeiro, com a última alteração introduzida pelo Despacho Normativo n.º 14/2011, de 18 de novembro, que procedeu à republicação integral e atualizada do diploma.

As informações apresentadas neste documento não dispensam a consulta da legislação referida e do Programa da disciplina.

O presente documento dá a conhecer os seguintes aspetos relativos à prova:

- **Objeto de avaliação;**
- **Características e estrutura;**
- **Critérios gerais de classificação;**
- **Material;**
- **Duração.**

Importa ainda referir que, nas provas desta disciplina, o grau de exigência decorrente do enunciado dos itens e o grau de aprofundamento evidenciado nos critérios de classificação estão balizados pelo Programa, em adequação ao nível de ensino a que a prova diz respeito.

2. Objeto de avaliação

A prova de exame de equivalência à frequência de Ciências Físico-Químicas tem por referência o Programa da disciplina e permite avaliar a aprendizagem e os conteúdos, enquadrados em domínios do Programa, passíveis de avaliação em prova escrita de duração limitada.

3. Caracterização da prova

A prova apresenta 4 grupos (áreas temáticas).

A prova é composta por 36 itens. Alguns itens têm informação fornecida por meio de diferentes suportes (figuras, tabelas, textos, gráficos, etc.).

Os itens poderão ser dos seguintes tipos: - Itens de resposta fechada, que podem ser de resposta curta, completamento, verdadeiro/falso, associação, escolha múltipla e ordenação; - Itens de resposta aberta.

Os dados imprescindíveis à resolução dos itens são indicados no enunciado, nos gráficos, nas figuras ou nas tabelas que lhe são anexadas.

Os examinandos respondem a todos os itens na folha fornecida para o efeito; qualquer resposta dada no enunciado não será alvo de correção.

A estrutura da prova sintetiza-se no Quadro 1.

Quadro 1 - Valorização dos domínios e conteúdos na prova

| Domínios | Conteúdos | Cotação |
|---|---|---------|
| <u>Terra no Espaço</u> | Distâncias no Universo Astros do Sistema Solar Peso e massa | 10 |
| <u>Terra em Transformação</u> | Fontes e formas de energia Transferências de energia Segurança no laboratório Propriedades físicas e químicas das substâncias A água e as transformações físicas Substâncias puras e misturas Separação dos componentes de misturas | 25 |
| <u>Sustentabilidade na Terra</u> | Símbolos e fórmulas químicas Tipos de reações químicas Lei de Lavoisier Velocidade das reações químicas | 20 |
| <u>Viver Melhor Na Terra</u> | Segurança e prevenção Movimento e forças Circuitos elétricos Resistência elétrica Potência elétrica e energia Rendimento Estrutura atómica Propriedades dos materiais e Tabela Periódica Ligação química covalente | 45 |

4. Critérios gerais de classificação da prova

- As cotações parcelares só serão tomadas em consideração quando a resolução não estiver totalmente correta.
- A ausência de unidades, ou a sua indicação incorreta, terá a penalização de *um ponto* no resultado final.
- Será atribuída a cotação parcelar de *um ponto* pela escrita de expressões que relacionam grandezas físicas.
- Os erros de cálculo serão penalizados com a desvalorização máxima de *um ponto*.
- Será atribuída a cotação total a qualquer processo de resolução, desde que correto.
- Se um primeiro erro de cálculo influenciar os resultados posteriores, só se procede a descontos no primeiro erro assinalado.
- A incorreção de linguagem e simbologia da Química será penalizada com a desvalorização máxima de *um ponto*.
- Quando houver necessidade de produção de texto (ex: justificações) a resposta será avaliada tendo em conta a clareza e o rigor científico e linguístico.

Nos itens de escolha múltipla, se o examinando selecionar mais do que uma alternativa, será atribuída a cotação de *zero pontos*.

5. Material

- Material de escrita (esferográfica azul ou preta);
- Calculadora.

Não é permitido a utilização de corretor nem da tabela periódica.

6. Duração

A prova tem a duração de 90 minutos, à qual não acresce qualquer tolerância.

Os Professores Responsáveis:

Helena Marques

Ondina Rosa

Diana Malheiro