

## Informação Prova de Avaliação Extraordinária

<b>Curso Profissional Técnico de:</b>	<b>Gestão e Programação de Sistemas Informáticos.</b>
<b>Disciplina de:</b>	<b>Física e Química</b>
<b>Ano(s) de escolaridade:</b>	<b>10º</b>
<b>Tipo de Prova:</b>	<b>Escrita</b>
<b>Duração:</b>	<b>60 minutos (30 minutos de tolerância)</b>

### INTRODUÇÃO

Este documento tem como principais finalidades, enumerar e divulgar as características da prova de avaliação extraordinária da disciplina de Física e Química, junto dos alunos interessados. As informações constantes, neste documento, podem ser utilizadas na criação de uma ou mais provas por disciplina / módulo, em todas as épocas de avaliação extraordinária.

O conteúdo deste documento está organizado segundo os itens seguintes:

- Objeto de avaliação;
- Conteúdos específicos por módulo;
- Caracterização da prova;
- Critérios de classificação;
- Material autorizado.

### 1. OBJETO DE AVALIAÇÃO

A prova de avaliação extraordinária tem por referência o Programa da disciplina de Física e Química, na Componente de Formação Científica do Curso Profissional de Técnico de Gestão e Programação de Sistemas Informáticos, (iniciado em 2023/2024), tendo por base a planificação da referida disciplina.

A prova terá um peso de 100% na avaliação do módulo, sendo que poderão ser consideradas as classificações obtidas pelo aluno durante a leção do módulo, ainda que a leção deste tenha decorrido num ano letivo anterior ao atual, "Quando existirem elementos de avaliação relativos ao percurso do aluno na disciplina". (Ponto 6, Art.º 18º, Época de Avaliação Extraordinária, Anexo 4 do Regulamento Interno do AECM).

### 2. CONTEÚDOS POR MÓDULO

#### Módulo Q3- Reações Químicas. Equilíbrio Químico Homogéneo.

Conteúdos	Valorização dos tópicos (cotação)
<b>1-Reações químicas</b> 1.1.Aspetos qualitativos de uma reação química 1.2.Aspetos quantitativos de uma reação química	80 pontos
<b>2. Aspectos energéticos de uma reação química</b> 2.1.Energia envolvida numa reação química 2.2.Reações endotérmicas e exotérmicas	20 pontos
<b>3. Reações incompletas e equilíbrio químico</b> 3.1-Reversibilidade das reações químicas 3.2- Aspectos quantitativos do equilíbrio químico 3.3- Equilíbrios e desequilíbrios de um sistema reacional	100 pontos

### 3. CARATERIZAÇÃO DA PROVA

A prova é cotada para 200 pontos.

A prova está organizada por grupos que correspondem aos tópicos dos conteúdos do respetivo módulo.

A valorização dos tópicos dos conteúdos encontra-se discriminada no quadro junto aos tópicos que constituem cada módulo.

As questões em cada grupo podem ter como suporte um ou mais documentos, como, por exemplo, textos, tabelas de dados, gráficos, fotografias e esquemas.

Algumas das questões podem envolver a mobilização de conteúdos relativos a mais do que um dos tópicos/subtópicos dos conteúdos do módulo.

**A prova é constituída por :**

<b>A - itens de seleção do tipo:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Escolha múltipla;</li><li>- Associação/ correspondência;</li><li>- Verdadeiro ou falso.</li></ul>	<b>B - itens de construção do tipo:</b> <ul style="list-style-type: none"><li>- Resposta curta;</li><li>- Resposta restrita;</li><li>- Cálculo</li></ul>
--	--

### 4. CRITÉRIOS DE CLASSIFICAÇÃO

- As respostas ilegíveis ou que não possam ser claramente identificadas são classificadas com zero pontos.
- Se o aluno responder a um mesmo item mais do que uma vez, não eliminando inequivocamente a(s) resposta(s) que não deseja que seja(m) classificada(s), deve ser considerada apenas a resposta que surgir em primeiro lugar.

- **Nos itens de escolha múltipla e verdadeiro ou falso:**

É atribuída cotação total às respostas que apresentem de forma inequívoca a única opção correta.

São classificadas com zero pontos as respostas em que seja assinalada:

- uma opção incorreta;
- mais do que uma opção.

Não há lugar a classificações intermédias.

- **Nos itens de escolha de associação:**

A classificação nos itens de associação é atribuída de acordo com o nível de desempenho. Considera-se incorreta qualquer associação que relacione um elemento de um dado conjunto com mais do que um elemento do outro conjunto.

- **Nos itens de construção:**

**Resposta curta**

As respostas corretas são classificadas com a cotação total. As respostas incorretas são classificadas com zero pontos. Não há lugar a classificações intermédias. Se a resposta contiver elementos contraditórios, deve ser classificada com zero pontos.

**Resposta restrita**

A classificação das respostas será feita tendo em conta a organização dos conteúdos e a utilização de terminologia científica adequada.

### **Cálculo**

A classificação a atribuir à resposta resulta da soma das pontuações obtidas em cada etapa de resolução, tendo em conta o critério específico de classificação.

Se a resposta apresentar apenas o resultado final, não incluindo a expressão de cálculo utilizada, os cálculos efetuados e as justificações e / ou conclusões solicitadas, é classificada com zero pontos.

- Qualquer processo de resolução cientificamente correto, ainda que não previsto nos critérios específicos, deve ser considerado para efeito de classificação, desde que adequado ao solicitado.

### **5. MATERIAL AUTORIZADO**

- Caneta ou esferográfica de tinta indelével, de cor azul ou preta.
- Régua, esquadro, transferidor e calculadora não alfanumérica e não programável.
- Folha de modelo oficial, fornecida pela escola, para registo das respostas.
- (Não é permitido o uso de corretor.)

**AE Castelo da Maia, 18 de março de 2025**

**A Professora,  
Carla Amorim**