



## INFORMAÇÃO – PROVA ÚNICA

### Introdução

O presente documento divulga informação relativa à Prova Única do 8<sup>a</sup> ano do ensino básico da disciplina de Físico-Química, nomeadamente:

- Caracterização da prova;
- Tipologia e cotações;
- Critérios gerais de classificação;
- Material;
- Duração;
- Tabela de Conteúdos.

### 1. Caracterização da prova

A Prova Única está organizada por grupos de itens. Os itens podem ter como suporte um ou mais documentos, como, por exemplo: textos, tabelas, gráficos, mapas, fotografias, esquemas.

Os suportes usados podem ser de caráter teórico e/ou experimental.

Alguns dos itens/grupos de itens podem envolver a mobilização de aprendizagens relativas a mais do que um dos temas do programa.

### 2. Tipologia e cotação

A Prova Única é cotada para 100 pontos.

A Prova Única inclui itens de seleção e itens de construção, de acordo com o quadro seguinte.

Quadro – Tipologia, cotação e número de itens.

Tipologia de itens		Número de itens	Cotação por item (em pontos)	Cotação por classe de itens (em pontos)
Itens de seleção	Escolha múltipla	10 a 14	4 a 6	40 a 60
	Complemento			
	Associação/correspondência Verdadeiro/Falso			
	Ordenação			
Itens de construção	Resposta curta	8 a 10	2 a 5	40 a 60
	Resposta restrita	3 a 4	4 a 10	

### 3. Critérios gerais de classificação

A classificação a atribuir a cada resposta resulta da aplicação dos critérios gerais e dos critérios específicos apresentados para cada item.

As respostas ilegíveis ou que não possam ser claramente identificadas são classificadas com zero pontos.

#### Itens de seleção

Nos itens de escolha múltipla, a cotação do item só é atribuída às respostas que apresentem de forma inequívoca a opção correta. Todas as outras respostas são classificadas com zero pontos.

#### Itens de construção

As respostas que apresentam apenas o resultado final, quando a resolução do item exige a apresentação de cálculos ou de justificações, são classificadas com zero pontos.

A classificação a atribuir às respostas aos itens de construção está sujeita a desvalorizações devido a, por exemplo, ocorrência de erros de cálculo, apresentação do resultado final numa forma diferente da solicitada, e utilização de simbologia ou de expressões incorretas do ponto de vista formal.

### 4. Material

Como material de escrita, apenas pode ser usada caneta ou esferográfica de tinta azul ou preta.

O examinando deve ser portador de material de desenho e de medição (lápiz, borracha, régua).

O examinando deve ainda ser portador de uma calculadora, sem capacidades gráficas, não alfanumérica e não programável,

As respostas são registadas em folha própria, fornecida pelo estabelecimento de ensino (modelo oficial).

Não é permitido o uso de corretor.

### 5. Duração

A prova tem a duração de 50 minutos.

### 6. Tabela de Conteúdos

Tema/Domínio	Conteúdos
Reações Químicas	Lavoisier e as reações químicas. Representação das reações químicas. Tipos de reações químicas: <ul style="list-style-type: none"><li>- Reações de oxidação redução.</li><li>- As soluções aquosas e o seu carácter ácido, básico ou neutro.</li><li>- Reações ácido-base.</li><li>- Reações de precipitação.</li></ul>