



## INFORMAÇÃO-PROVA

### PROVA DE EQUIVALÊNCIA À FREQUÊNCIA

DISCIPLINA: QUÍMICA - CÓDIGO 342

ANO DE ESCOLARIDADE

1ª e 2ª FASES/2026

(DESPACHO NORMATIVO N.º 3/2026-23 FEV)

---

### OBJECTO DE AVALIAÇÃO

A prova tem por referência o *Perfil dos Alunos à Saída da Escolaridade Obrigatória e as Aprendizagens Essenciais de Química do 12º Ano do ensino secundário*.

A avaliação sumativa é realizada através de uma prova escrita de duração limitada, com componente teórica e prática, permitindo avaliar os conhecimentos e as competências enunciadas nos documentos acima referidos.

As competências a avaliar, que decorrem dos objetivos gerais enunciados nas Aprendizagens Essenciais, são as seguintes:

- Conhecimento/compreensão de conceitos de Química.
- Compreensão das relações existentes entre aqueles conceitos e que permitiram estabelecer princípios, leis e teorias.
- Aplicação dos conceitos e das relações entre eles a situações e a contextos diversificados.
- Seleção, análise, interpretação e avaliação crítica de informação apresentada sob a forma de textos, gráficos, tabelas, etc., sobre situações concretas, de natureza diversa, nomeadamente, relativa a atividades experimentais.
- Produção e comunicação de raciocínios demonstrativos em situações e contextos diversificados.
- Comunicação de ideias por escrito.

### CARACTERÍSTICAS E ESTRUTURA

A prova teórica está organizada por um só conjunto de itens obrigatórios, onde se podem incluir questões de escolha múltipla, verdadeiro/falso, associação, cálculo, resposta curta e resposta restrita. Alguns dos itens podem ter como suporte um ou mais documentos, como, por exemplo, textos, figuras, tabelas e gráficos, um artigo de jornal ou de revista ou um texto científico.

Na componente prática é solicitada a execução de um trabalho laboratorial, de entre os indicados no Quadro 1, seguido de elaboração do respetivo relatório.

A prova inclui tabela de constantes e tabela periódica.

A valorização relativa dos domínios apresenta-se se no Quadro 1.

## CRITÉRIOS GERAIS DE CLASSIFICAÇÃO

<b>COMPONENTE TEÓRICA</b>		
<b>DOMÍNIOS</b>	<b>CONTEÚDOS</b>	<b>COTAÇÕES</b> (em pontos)
<b>1. Metais e ligas metálicas</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• <b>Estrutura e propriedades dos metais: Um outro olhar sobre a Tabela Periódica dos elementos; Ligação química nos metais e noutros sólidos.</b></li><li>• <b>Degradação dos metais: Corrosão (uma oxidação indesejada); pilhas e baterias (uma oxidação útil); proteção dos metais</b></li><li>• <b>Metais ambiente e vida: os metais no organismo humano; os metais como catalisadores.</b></li></ul>	<b>120</b>
<b>2. Combustíveis, energia e ambiente</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• <b>Do crude ao gás de petróleo e aos fuéis.</b></li><li>• <b>Os combustíveis gasosos, líquidos e sólidos: compreender as diferenças</b></li><li>• <b>De onde vem a energia dos combustíveis.</b></li></ul>	<b>70</b>
<b>3. Plásticos, Vidros e Novos materiais</b>	<ul style="list-style-type: none"><li>• <b>Os plásticos e os materiais poliméricos</b></li><li>• <b>Polímeros sintéticos e a indústria dos polímeros</b></li><li>• <b>Novos materiais</b></li></ul>	<b>10</b>

COMPONENTE PRÁTICA		
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Um ciclo do cobre</li> </ul>	Execução experimental – 120 pontos
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Construção de uma pilha com determinada diferença de potencial elétrico</li> </ul>	
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Funcionamento de um sistema tampão</li> </ul>	Relatório escrito – 80 pontos
	<ul style="list-style-type: none"> <li>• Determinação da entalpia de neutralização da reação <math>\text{NaOH (aq)} + \text{HCl (aq)}</math></li> </ul>	

### MATERIAL

- As respostas são registadas em folha própria fornecida pelo estabelecimento de ensino.
- Material de escrita (caneta ou esferográfica de tinta azul ou preta, indelével).
- Máquina de calcular gráfica, sem cálculo CAS, que não possua capacidades de ligação sem fios, não exija alimentação externa e seja silenciosa na utilização.
- Não é permitido o uso de verniz corretor e/ou lápis na folha de respostas.

### DURAÇÃO

As componentes da prova têm cada uma a duração de 90 minutos; à componente prática acresce uma tolerância de 30 min.