

Informação – Prova de Equivalência à Frequência

2.ª Fase

Prova de Físico Química (11)

2018

3.º Ciclo do Ensino Básico

Despacho Normativo n.º 4-A/2018 de 14 de fevereiro

1 – Introdução

O presente documento visa divulgar as características da prova de equivalência frequência do 3.º ciclo do ensino básico da disciplina de Físico - Química, a realizar em 2018.

2 – Objeto de avaliação

A prova tem por base os elementos essenciais das Orientações Curriculares para o 3º ciclo do ensino básico da disciplina de Físico – Química e permite avaliar a aprendizagem passível de avaliação numa prova de duração limitada, nomeadamente:

- Conhecimento/compreensão de conceitos (de Física e de Química, incluídos no Programa da disciplina);
- 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 críticas de informação apresentada sob a forma de textos, de gráficos, de tabelas, entre outros suportes, sobre situações concretas de natureza diversa, por exemplo, relativas a atividades experimentais;
- Produção e comunicação de raciocínios demonstrativos em situações e em contextos diversificados;
- Comunicação de ideias por escrito.

3 – Caracterização da prova

A prova está organizada por grupos de itens.

Alguns dos itens/grupos de itens podem conter informações fornecidas por meio de diferentes suportes, como por exemplo, textos, figuras, tabelas e gráficos.

Alguns dos itens podem incidir sobre a aprendizagem feita no âmbito das experiências educativas realizadas em laboratório.

Os itens podem ser de seleção (escolha múltipla ou ordenação) e de construção (resposta curta, resposta restrita ou cálculo).

A prova não inclui formulário nem tabela periódica.

A prova é cotada para 100 pontos.

A estrutura da prova sintetiza-se no Quadro 1.

Quadro 1 – Estrutura da prova

Domínios	Conteúdos	Cotação
Espaço	<ul style="list-style-type: none"> • Universo • Sistema Solar • Distâncias no Universo • A Terra, a Lua e forças gravíticas 	10
Materiais	<ul style="list-style-type: none"> • Constituição do mundo material • Substâncias e misturas • Transformações físicas e químicas • Propriedades físicas e químicas dos materiais • Separação das substâncias de uma mistura 	10
Som	<ul style="list-style-type: none"> • Produção e propagação do som • Som e ondas • Atributos do som e sua deteção pelo ser humano • Fenómenos acústicos 	13
Luz	<ul style="list-style-type: none"> • Ondas de luz e sua propagação • Fenómenos óticos 	
Reações químicas	<ul style="list-style-type: none"> • Explicação e representação de reações químicas • Tipos de reações químicas • Velocidade das reações químicas 	17



Movimentos e forças	<ul style="list-style-type: none">• Movimentos na Terra• Forças e movimentos• Forças, movimentos e energia• Forças e fluidos	17
Eletricidade	<ul style="list-style-type: none">• Corrente elétrica e circuitos elétricos• Efeitos da corrente elétrica e energia elétrica	9
Classificação dos materiais	<ul style="list-style-type: none">• Estrutura atômica• Propriedades dos materiais e Tabela Periódica• Ligação química	24

4 – Critérios de classificação

Todas as respostas dadas pelo examinando, além de legíveis, deverão permitir ao classificador a sua identificação inequívoca. Caso contrário, será atribuída a cotação de 0 (zero) pontos à(s) resposta(s) em causa.

Se o examinando responder à mesma questão mais do que uma vez, deverá eliminar clara e inequivocamente a(s) resposta(s) que considerar incorreta(s). No caso de não o fazer, ser-lhe-á cotada a resposta que surge em primeiro lugar.

Nas questões de resposta fechada do tipo escolha múltipla, se o examinando assinalar mais do que uma opção será atribuída a cotação de 0 (zero) pontos.

Na escrita de qualquer equação química, quando esta tenha sido solicitada, será atribuída a cotação de 0 (zero) pontos se alguma das espécies químicas intervenientes estiver incorretamente escrita, se estiver incorreta em função da reação química em causa ou se a equação não estiver estequiometricamente acertada.

Deverá ser atribuída a cotação total a qualquer processo de resolução cientificamente correto. Em qualquer resolução alternativa incompleta a pontuação deverá ser adaptada a essa resolução.

Em cada item, a utilização indevida de unidades ou a não indicação das mesmas relativamente à grandeza em questão, é penalizada em 1 ponto.

As respostas a lápis não são avaliadas.

5 – Material

Os examinandos apenas podem usar, como material de escrita, caneta ou esferográfica de tinta indelével, azul ou preta.

Os examinandos devem ser portadores de material de desenho e de medida (lápiz, borracha, régua graduada, esquadro e transferidor) e de calculadora científica, não gráfica.

Não é permitido o uso de corretor.

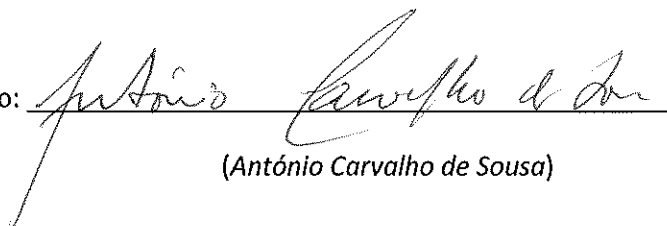
6 – Duração

A prova tem a duração total de 90 minutos, não podendo a sua aplicação ultrapassar este limite de tempo.

Aprovado em Conselho Pedagógico

23 / 5 / 2019

O Presidente do Conselho Pedagógico:


(António Carvalho de Sousa)