

**INFORMAÇÃO-EXAME DE EQUIVALÊNCIA À FREQUÊNCIA**

<b>DISCIPLINA:</b>	<b>Química</b>			<b>CÓDIGO</b>	<b>342</b>
<b>ANO DE ESCOLARIDADE</b>	<b>12º</b>	<b>FASE</b>	<b>1ªe 2ª</b>	<b>ANO LETIVO 2015/2016</b>	

**1. Introdução**

O presente documento visa divulgar as características do Exame de Equivalência à Frequência da disciplina de Química, a realizar pelos alunos do 12º ano de escolaridade.

**2. Objeto de avaliação**

Os temas, subtemas e conteúdos que podem constituir o objeto de avaliação são os que se apresentam no quadro seguinte.

<b>Temas</b>	<b>Subtemas</b>	<b>Conteúdos</b>
<b>Componente Teórica</b>		
<b>I - Metais e Ligas Metálicas</b>	1.1. Metais e Ligas Metálicas 1.2. Degradação dos Metais 1.3. Metais, Ambiente e Vida	A importância dos metais. Mais um olhar sobre a Tabela Periódica. Corrosão: uma oxidação indesejável. Pilhas elétricas: uma oxidação útil. Compostos de metais e comportamento ácido-base. Metais, complexos e cor.
<b>II – Combustíveis Fósseis e a Crise Energética</b>	2.1. Combustíveis fósseis: o carvão, o crude e o gás natural 2.2. De onde vem a energia dos combustíveis	Energia e recursos energéticos. Ligação química em moléculas simples. Estrutura de hidrocarbonetos. Moléculas polares e electronegatividade. Geometria molecular. Classificação, nomenclatura e fórmulas de estrutura de compostos orgânicos. Ligações intermoleculares. Os combustíveis gasosos e as leis dos gases. Energia, calor, entalpia e variação de entalpia.
<b>III – Plásticos, Vidros e Novos Materiais</b>	3.1- Os plásticos e os estilos de vida das sociedades actuais 3.2- Os plásticos e os materiais poliméricos 3.3- Os plásticos como substitutos de vidros 3.4- Polímeros sintéticos e a indústria dos polímeros	Os plásticos e os estilos de vida na sociedade atual. Os plásticos como materiais poliméricos. Polímeros sintéticos e a indústria dos polímeros.

### 3. Caracterização da prova

A tipologia de itens, o número de itens e a cotação por item apresentam-se no quadro seguinte.

Tipologia de itens		Número de itens	Cotação (em pontos)
<b>Componente Teórica</b>			
Itens de seleção	▪ Escolha múltipla	3	18
	▪ Valor lógico	2	18
	▪ Associação	1	6
Itens de construção	▪ Resposta curta	14	82
	▪ Resposta aberta	5	38
	▪ Cálculo	5	38
<b>Componente Prática</b>			
<p>A prova de exame reportar-se-á a uma atividade experimental, relativamente à qual será fornecido ao aluno parte de um protocolo. Deverá ser feita a identificação material requerido a partir de uma série de materiais e instrumentos fornecidos. Deverão ser seguidos os passos requeridos pelo protocolo, verificando-se o correto manuseamento de instrumentos e materiais. <b>(100 pontos)</b></p> <p>Relativamente à mesma atividade, serão ainda propostas duas questões de carácter teórico-prático. <b>(50 pontos)</b></p> <p>Será proposto ao aluno uma exposição crítica relativa à relação da Química com a sociedade numa perspetiva da sustentabilidade ambiental. <b>(50 pontos)</b></p>			

### 4. Critérios gerais de classificação

A classificação a atribuir a cada resposta resulta da aplicação dos critérios gerais e dos critérios específicos de classificação apresentados para cada item e é expressa por um número inteiro, previsto na grelha de classificação.

### 5. Material autorizado

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

Os alunos devem ser portadores do material imprescindível para a realização da prova (folhas de prova a adquirir na reprografia, máquina de calcular, gráfica ou não).

Não é permitido o uso de corretor.

### 6. Duração

Cada componente da prova tem a duração de **90 minutos**, não podendo a sua aplicação ultrapassar este limite de tempo.

Também não podem abandonar a sala antes do toque de saída.