
AGRUPAMENTO ESCOLAS DE PAREDE

ESCOLA SECUNDÁRIA FERNANDO LOPES GRAÇA

ÉPOCA ESPECIAL DE PROVAS DE RECUPERAÇÃO DOS CURSOS PROFISSIONAIS

3.^a época –julho de 2025

Informação prova

Prova da disciplina de Física e química

Módulo Q2 - Soluções

O presente documento divulga informação relativa à prova de recuperação do módulo Q2 da disciplina de Física e Química, nomeadamente:

- Objeto de avaliação
- Caracterização da prova
- Conteúdos
- Duração
- Material

OBJETO DE AVALIAÇÃO

A prova tem por referência as aprendizagens essenciais para a disciplina de Física e Química para o módulo Q2 (componente científica), e permite avaliar a aprendizagem passível de avaliação numa prova escrita de duração limitada, nomeadamente:

- conhecimento e compreensão de conceitos, leis e teorias que descrevem, explicam e preveem fenómenos, e que fundamentam a sua aplicação em situações e contextos diversificados;
- seleção, análise, interpretação e avaliação crítica de informação relativa a situações concretas;
- produção de representações variadas da informação científica, apresentação de raciocínios demonstrativos e comunicação de ideias em situações e contextos diversificados.

CARACTERIZAÇÃO DA PROVA/

A prova de recuperação de Física e Química será de caráter teórico. A prova inclui itens de seleção (por exemplo, escolha múltipla) e itens de construção (por exemplo, resposta restrita). Os itens podem ter como suporte um ou mais documentos, como textos, tabelas, gráficos, esquemas e figuras.

A prova é cotada para 200 pontos.

CONTEÚDOS

A prova incide sobre os seguintes domínios/subdomínios:

Dispersões

Distinguir que uma dispersão envolve duas fases em que uma (dispersa) se distribui no seio da outra (dispersante).

Associar as designações de dispersão sólida, líquida ou gasosa ao estado de agregação do dispersante e as designações de solução, coloide e suspensão às dimensões do disperso.

Soluções

Associar solução à mistura homogénea de duas (ou mais) substâncias em que o componente em maior quantidade é designado por solvente e as substâncias que se encontram em menor quantidade são designadas por solutos.

Interpretar o valor da concentração (molar e em massa) de uma solução, preparada a partir de compostos puros ou por diluição de soluções pré-preparadas.

Identificar os fatores de erro na preparação de soluções ficando familiarizado, nomeadamente em relação ao erro, com balanças e material de medição de volumes existente no laboratório.

Selecionar o material adequado às várias operações laboratoriais de preparação de soluções.

MATERIAL

Apenas é permitido caneta ou esferográfica de tinta azul ou preta. Não são admitidas respostas dadas com lápis.

Calculadora científica.

DURAÇÃO

A prova tem a duração de 90 minutos.