

ENSINO PROFISSIONAL - ÉPOCA ESPECIAL DE RECUPERAÇÃO DE MÓDULOS

Informação - prova de Física e Química – Módulo Q2 – Soluções

MODALIDADE DA PROVA: ESCRITA - DURAÇÃO DA PROVA: 90 MINUTOS

CRITÉRIOS DE CLASSIFICAÇÃO:

O aluno deve respeitar sempre a instrução relativa à apresentação de todos os cálculos efetuados, assim como apresentar todas as justificações e/ou conclusões eventualmente solicitadas.

Um erro de transcrição implica uma desvalorização de 1 ponto na classificação a atribuir à resposta onde esse tipo de erro ocorra.

A ausência ou utilização incorreta de unidades será penalizada com 2 pontos.

MATERIAL PERMITIDO:

O aluno apenas pode usar, como material de escrita, caneta ou esferográfica de tinta indelével, azul ou preta.

As respostas são registadas em folha própria, fornecida pela escola.

O aluno deve ser portador de material de desenho e de medida (lápis, borracha e régua graduada) e de calculadora científica.

Não é permitido o uso de corretor.

CONTEÚDOS	OBJETIVOS
Dispersões - Disperso e dispersante - Dispersão sólida, líquida e gasosa - CrITÉrios para a classificação de dispersões em soluções, colóides e suspensões	- Associar dispersão a uma mistura de duas ou mais substâncias em que as partículas de uma fase (fase dispersa) se encontram distribuídas no seio da outra (fase dispersante) - Associar solução à mistura homogénea de duas ou mais substâncias (solvente e soluto(s)). - Associar solvente ao componente da mistura que apresenta o mesmo estado físico da solução ou o componente com maior quantidade de substância presente. - Associar solubilidade de um soluto num solvente, a uma determinada temperatura, à quantidade máxima de soluto que é possível dissolver numa certa quantidade de solvente. - Distinguir solução não saturada, saturada e sobressaturada, a uma determinada temperatura. - Relacionar o conhecimento científico de soluções e solubilidade com aplicações do dia a dia. - Interpretar gráficos de variação de solubilidade em água de solutos sólidos e gasosos, em função da temperatura. - Identificar, em gráficos de variação de solubilidade em função da temperatura, se uma solução é não saturada, saturada ou sobressaturada. - Identificar quantidade de substância (n) como uma das sete grandezas fundamentais do Sistema Internacional (SI) e cuja unidade é a mole. - Associar massa molar, expressa em gramas por mole, à massa de uma mole de partículas (átomos, moléculas, iões, ...) numericamente igual à massa atómica relativa ou à massa molar relativa.
Soluções - Composição qualitativa de uma solução - Composição quantitativa de uma solução	- Descrever a composição quantitativa de uma solução em termos de concentração, concentração mássica, percentagens em volume e em massa. - Associar às diferentes maneiras de exprimir composição quantitativa de soluções as unidades correspondentes no Sistema Internacional (SI) e outras mais vulgarmente utilizadas. - Resolver exercícios sobre modos diferentes de exprimir composição quantitativa de soluções e de interconversão de unidades. - Distinguir solução concentrada de solução diluída em termos da quantidade de soluto por unidade de volume de solução.
Factor de diluição	Associar fator de diluição à razão entre o volume final da solução e o volume inicial da amostra, ou à razão entre a concentração inicial e a concentração final da solução.

DATA: __/__/____ A representante de grupo disciplinar: _____

SEDE: ESCOLA SECUNDÁRIA DR. BERNARDINO MACHADO - RUA VISCONDE DA MARINHA GRANDE, Nº 15 - 3080-135 FIGUEIRA DA FOZ
TELEFONE 233 407 970 - TELEMÓVEL 961 711 774 - EMAIL: direcao@aeffigueiramar.pt - secretaria@aeffigueiramar.pt