

QUÍMICA – 2.^a SÉRIE/EM

A Recuperação é uma estratégia do processo educativo que visa à superação de dificuldades específicas encontradas pelo aluno durante a Etapa Letiva.

Trata-se de uma oportunidade para que o aluno possa desenvolver as competências e as habilidades contempladas nos componentes curriculares e, dessa forma, alcançar o desempenho esperado.

Segue abaixo a relação de Habilidades que serão verificadas na Avaliação de Recuperação.

HABILIDADES
(EM01QUI13) Identificar o tipo de ligação formada a partir da distribuição eletrônica dos átomos ligantes e de suas respectivas posições na tabela.
(EM01QUI15) Classificar as substâncias em iônicas, covalentes moleculares e metálicas.
(EM01QUI37) Aplicar as leis de Lavoisier e Proust, utilizando dados experimentais.
(EM01QUI38) Estabelecer relações quantitativas entre as grandezas: mol, massa, volume molar e constante de Avogadro.
(EM02QUI02) Classificar processos exotérmicos e endotérmicos, por meio da análise de dados experimentais.
(EM02QUI03) Calcular a variação de entalpia (ΔH) de processos, a partir do conhecimento do ΔH de outros processos, aplicando a Lei de Hess.
(EM02QUI05) Empregar valores tabelados de entalpias-padrão de combustão, de entalpias-padrão de formação, de energias médias de ligação para estimar o ΔH de uma reação.
(EM02QUI06) Prever a entalpia envolvida em processos, a partir da análise de diagramas.
(EM02QUI07) Fazer cálculos utilizando textos pertinentes, dados sobre a entalpia envolvida em processos e as quantidades das substâncias presentes.
(EM02QUI08) Analisar a eficiência de combustíveis, a partir da relação entre o ΔH de combustão e da emissão de gás carbônico.
(EM02QUI50) Determinar o estado de oxidação dos elementos, a partir das fórmulas químicas.
(EM02QUI52) Entender os fenômenos de oxirredução como uma transferência de elétrons.
(EM02QUI51) Equacionar e balancear equações de oxirredução.
(EM02QUI53) Representar as semirreações anódicas, catódicas e reação global de uma pilha.
(EM02QUI54) Calcular a força eletromotriz envolvida numa transformação química, a partir dos potenciais-padrão de eletrodo.
(EM02QUI55) Analisar a possibilidade de ocorrência de uma reação espontânea, de oxirredução, utilizando o valor do potencial-padrão da pilha obtido a partir de dados de uma tabela de potenciais-padrão.
(EM02QUI56) Identificar, em esquemas representativos comuns de uma pilha, ânodo, cátodo, ponte salina, polo negativo e polo positivo.

➤ SUGESTÕES DE ATIVIDADES

1) **Fazer** os exercícios do Caderno de Revisão – Ser Protagonista BOX sobre os seguintes assuntos:

- Termoquímica e
- Reações de oxirredução espontâneas.

2) **Fazer** os exercícios da Apostila de Revisão do 2.º Ano/EM sobre os seguintes temas:

- Módulo I – Revisão do 1.º Ano/EM e
- Módulo II – Termoquímica.