



MATRIZ DA 2ª FICHA DE AVALIAÇÃO DE FÍSICO-QUÍMICA - 8º Ano - 1º Período



FQ

Ano letivo 2019/2020

Duração da Prova: 50 minutos

REAÇÕES QUÍMICAS

Domínio	Subdomínio	Objetivos gerais/Descritores	Tipo de questão
	Explicação e representação de reações química	- Indicar que existem diferentes tipos de átomos e que átomos do mesmo tipo são de um mesmo elemento químico, que se representa por um símbolo químico universal. - Associar nomes de elementos a símbolos químicos para alguns elementos (H, C, O, N, Na, K, Ca, Mg, Al, Cl, S). - Descrever a composição qualitativa e quantitativa de moléculas a partir de uma fórmula química e associar essa fórmula à representação da substância e da respetiva unidade estrutural. - Associar a fórmula à representação da substância e da respetiva unidade estrutural. - Classificar as substâncias em elementares ou compostas a partir dos elementos constituintes, das fórmulas químicas e, quando possível, do nome das substâncias. - Definir íon como um corpúsculo com carga elétrica positiva (catião) ou negativa (ânion) que resulta de um átomo ou grupo de átomos que perdeu ou ganhou eletrões e distinguir íões monoatômicos de íões poliatômicos. - Escrever uma fórmula química a partir do nome de um sal ou indicar o nome de um sal a partir da sua fórmula química. - Concluir, a partir de representações de modelos de átomos e moléculas, que nas reações químicas há rearranjos dos átomos dos reagentes que conduzem à formação de novas substâncias, conservando-se o número total de átomos de cada elemento. - Concluir que, numa reação química, a massa dos reagentes diminui e a massa dos produtos aumenta, conservando-se a massa total, associando este comportamento à lei da conservação da massa (lei de Lavoisier). - Representar reações químicas através de equações químicas, aplicando a lei da conservação da massa. Verificar, através de uma atividade experimental, a Lei da Conservação da Massa, aplicando-a à escrita ou à leitura de equações químicas simples, sendo dadas as fórmulas químicas ou os nomes das substâncias envolvidas. - Conhecer diferentes tipos de reações químicas, representando-as por equações químicas.	Itens de resposta curta Itens de resposta restrita Itens de seleção (Escolha múltipla, Verdadeiro/Falso, Correspondência)
	Tipos de reações química	- Identificar, em reações de combustão no dia a dia e em laboratório, os reagentes e os produtos da reação, distinguindo combustível e comburente. - Representar reações de combustão por equações químicas. - Classificar soluções aquosas em ácidas, básicas (alcalinas) ou neutras, com base no comportamento de indicadores colorimétricos (ácido-base). - Caracterizar reações de precipitação, realizadas em atividades laboratoriais, como reações em que se formam sais pouco solúveis em água, representando-as por equações químicas.	Itens de resposta curta Itens de resposta restrita Itens de seleção (Escolha múltipla, Verdadeiro/Falso, Correspondência)