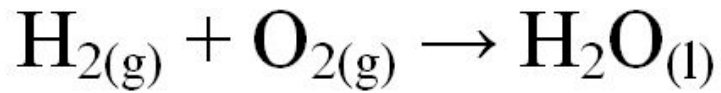


Análise e interpretação de equações químicas

1º Atividade - A partir da equação que representa a combustão do hidrogênio, realize um debate sobre as questões a seguir:



a) Quem são os reagentes? E os produtos?

b) Quantas moléculas de hidrogênio, oxigênio e água existem nessa equação?

c) Quantos átomos de hidrogênio e oxigênio existem nos reagentes?

d) Quantos átomos de hidrogênio e oxigênio existem nos produtos?

e) A partir da lei da conservação da massa, você acha que essa equação está balanceada?

f) A partir dos modelos fornecidos pelo seu professor, construa as moléculas de água de acordo com a equação acima. Quantas moléculas de cada reagente são necessárias para que todos os átomos estejam no produto? Quantas moléculas de água serão formadas? Faça o balanceamento da equação. Lembre-se que não podem sobrar átomos isolados!

