

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 41		DISCIPLINA Física e Química A, Física e Química, Física do Som
ANO(S)	11º e 2º de Formação	
APRENDIZAGENS ESSENCIAIS	<ul style="list-style-type: none"> Prever o sentido da evolução de um sistema químico homogéneo quando o estado de equilíbrio é perturbado (variações de pressão em sistemas gasosos, de temperatura e de concentração), com base no Princípio de Le Châtelier. 	

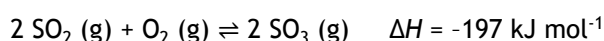
Título/Tema do Bloco

Fatores que alteram o equilíbrio químico

Atividades

Atividade 1

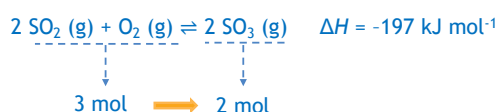
O trióxido de enxofre, SO₃, pode ser obtido pela reação traduzida por:



Preveja, justificando com base no Princípio de Le Châtelier, se aumenta ou diminui a produção de trióxido de enxofre quando há:

a) aumento de pressão

O aumento de pressão, de acordo com o Princípio de Le Châtelier, leva a que o sistema evolua de modo a diminuir a pressão. Isso só acontece se a reação direta (→) for predominante, o que provoca uma diminuição da quantidade de matéria total de gases (pois 3 mol de reagentes originam 2 mol de produtos). Uma vez que a reação direta se torna predominante, a produção de trióxido de enxofre aumenta.



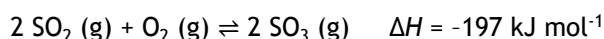
Fonte: Apresentação Fatores que afetam o equilíbrio químico, 11Q, Texto Editores (adaptada)

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Atividade 2

O trióxido de enxofre, SO₃, pode ser obtido pela reação traduzida por:



Preveja, justificando com base no Princípio de Le Châtelier, se aumenta ou diminui a produção de trióxido de enxofre quando há:

b) remoção de oxigénio;

Se diminuir a concentração da oxigénio, o sistema evolui de modo a aumentar a sua concentração. Isto favorece a reação inversa (←), o que resulta numa diminuição da produção de trióxido de enxofre.

Fonte: Apresentação Fatores que afetam o equilíbrio químico, 11Q, Texto Editores (adaptada)

Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X