

#ESTUDOEMCASA

BLOCO N.º 39		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"> Aplicar, na resolução de problemas, o <u>conceito de equilíbrio químico em sistemas homogéneos</u>, incluindo a <u>análise de gráficos</u>, a escrita de expressões matemáticas que traduzam a constante de equilíbrio e a relação entre a constante de equilíbrio e a extensão de uma reação, explicando as estratégias de resolução. 	

Título/Tema do Bloco

Reações incompletas e equilíbrio químico

Atividades

Atividade 1

A concentração, c , de cada uma das substâncias gasosas, envolvidas numa reação química, varia no tempo de acordo com o gráfico apresentado.
 O sistema químico correspondente atinge um estado de equilíbrio a uma temperatura T .

a) Em que proporção reagem entre si as espécies A e B?

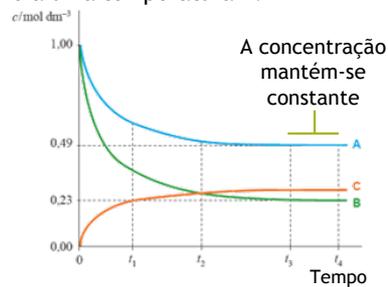
- (A) 2 mol A : 1 mol B (C) 1 mol A : 2 mol B
 (B) 3 mol A : 2 mol B (D) 2 mol A : 3 mol B

b) O instante a partir do qual se pode considerar que o sistema químico atinge um estado de equilíbrio é

- (A) t_1 (B) t_2 (C) t_3 (D) t_4

c) Indique, justificando, se o equilíbrio representado é homogéneo ou heterogéneo.

É homogéneo, uma vez que todos os componentes se encontram em fase gasosa.



Secundário/11º ano e 2º ano de Formação

X

Fonte: Questão de exame nacional 2012 1ªF