



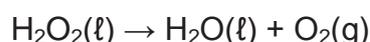
Exercícios

CFQ - 8º ano - Reações químicas

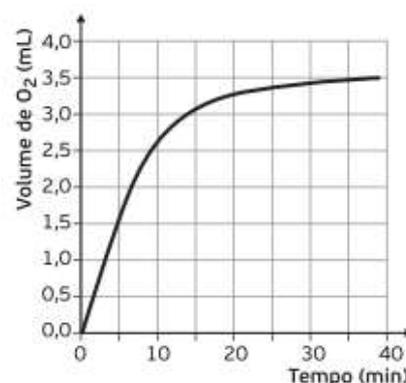
Velocidade das reações

Exercício 1

A água-oxigenada, H_2O_2 , decompõe-se, na presença do catalisador FeCl_3 , para formar água e oxigénio, de acordo com a seguinte equação:



A velocidade da reação pode ser determinada recolhendo-se o gás em sistema fechado, ou medindo-se a massa do oxigénio formado em função do tempo de reação.



- 1.1. Acerta a equação química.
- 1.2. Determina a velocidade da reação química durante os primeiros 10 minutos.
- 1.3. Considerando o gráfico, pode-se afirmar que a velocidade de decomposição da água oxigenada...
 - (A) é constante durante todo o processo de decomposição.
 - (B) aumenta durante o processo de decomposição.
 - (C) diminui durante o processo de decomposição.
 - (D) tende para zero no final do processo de decomposição.
 - (E) é igual a zero no início do processo de decomposição.
 Seleciona as opções corretas.
- 1.4. Indica qual a função do catalisador.
- 1.5. Explica a razão da água oxigenada ser vendida em frascos opacos.
- 1.6. Nos aquários, utilizam-se borbulhadores de ar para oxigenar a água. Para um mesmo volume de ar bombeado neste processo, bolhas pequenas são mais eficientes, porque...

(A) a sua área superficial total é maior.	(B) a sua densidade é menor.
(C) a sua velocidade de ascensão é menor.	(D) a sua pressão é maior.
(E) o seu volume total é menor.	

Seleciona as opções corretas.

Bom trabalho