

Exercícios

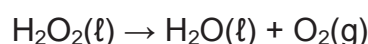
CFQ - 8º ano - Reações químicas

Velocidade das reações

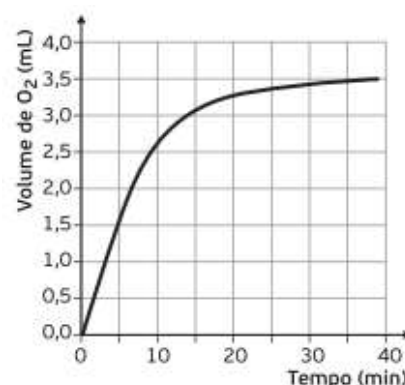


Exercício 1

A água-oxigenada, H_2O_2 , decompõe-se, na presença do catalisador FeCl_3 , para formar água e oxigênio, 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 oxigênio 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