



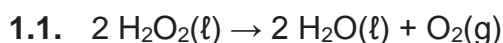
## Resolução

### CFQ - 8º ano - Reações químicas

#### Velocidade das reações



#### Exercício 1



1.2. A partir do gráfico, pode concluir-se que, ao fim de 10 min se formaram 2,5 ml de oxigénio, logo:

$$v = 2,5 \text{ mL O}_2 / 10 \text{ min} = 0,25 \text{ mL/min}$$

1.3.

(C) diminui durante o processo de decomposição.

(D) tende para zero no final do processo de decomposição.

1.4. O catalisador tem a função de fazer aumentar a velocidade da reação, ou seja, obter-se a maior quantidade de oxigénio num menor intervalo de tempo.

1.5. A água-oxigenada é vendida em frascos opacos para impedir que a luz favoreça a sua decomposição.

1.6. (A) a sua área superficial total é maior.