

# Associação Catarinense das Fundações Educacionais – ACAFE

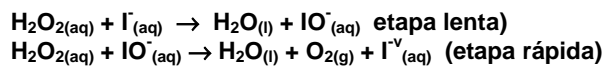
## CORPO DE BOMBEIROS MILITAR - CFO

### PARECER DOS RECURSOS

**DISCIPLINA:** Química

**QUESTÃO:**

**26)** A água oxigenada decompõe-se lentamente, originando água e oxigênio. Essa decomposição pode ser acelerada de várias maneiras, por exemplo, pela exposição da solução à luz, ao calor e pela presença de íons iodeto. O íon iodeto reage com a água oxigenada, segundo o mecanismo proposto a seguir.



Com base nas informações fornecidas, assinale a alternativa **correta**.

**A** ⇒ A reação de decomposição da água oxigenada é endotérmica porque há liberação de energia.

**B** ⇒ A lei de velocidade compatível com o mecanismo apresentado é:

$$V = K[\text{H}_2\text{O}_2] \times [\text{H}_2\text{O}] \times [\text{I}^-]$$

**C** ⇒ O íon iodeto na decomposição da água oxigenada é um inibidor da reação e, nesse caso, a catálise é heterogênea.

**D** ⇒ A equação da reação global é:



**PARECER:**

O questionamento procede. Houve um erro de digitação na **etapa rápida**: O íon iodo foi digitado como **I<sup>v</sup>**, e não como **I<sup>-</sup>** (íon iodeto), podendo induzir a erro na **determinação** da equação da reação global, única alternativa correta da referida questão.

**DECISÃO DA BANCA ELABORADORA:** Anular a questão