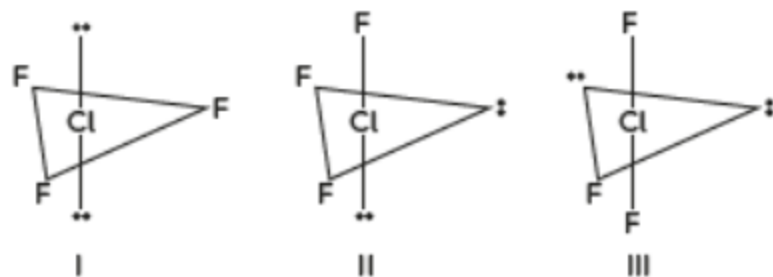


(IME) Considere as seguintes possibilidades para a estrutura da molécula de trifluoreto de cloro ( $\text{ClF}_3$ ):



Assinale a alternativa correta:

- A) A estrutura I é a mais estável, visto que as seis repulsões entre pares não-ligantes e pares ligantes equivalem à menor repulsão possível.
- B) A estrutura II é a mais estável, visto que ocorrem três repulsões entre elétrons não-ligantes e pares ligantes e mais uma repulsão entre pares de elétrons não-ligantes, o que confere uma maior estabilidade de forças.
- C) A estrutura III é a mais estável por equivaler à configuração na qual a repulsão entre todos os pares (ligantes e não-ligantes) é mínima.
- D) A estrutura I é a mais provável por ser a mais simétrica, correspondendo à configuração de menor energia.
- E) Todas as três estruturas possuem a mesma energia e são encontradas na natureza.