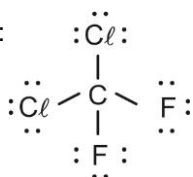


51. Sobre o composto diclorodifluorometano usado em refrigerantes e como propelente de aerossol, pode-se afirmar corretamente que ele tem

- A) quatro pares de elétrons compartilhados.
- B) um total de 26 elétrons de valência não ligantes.
- C) hibridação sp para o átomo de carbono.
- D) todas as ligações covalentes com a mesma energia.

Assunto: Estudo do Carbono e Ligações Químicas

Diclorodifluorometano:



Nessa molécula, temos:

- Quatro pares de elétrons compartilhados: ligações do carbono.
- Vinte e quatro elétrons de valência não ligantes (12 pares).
- Hibridação sp^3 para o carbono.
- Ligações (C – Cl) e (C – F) com energias diferentes.

Item: A