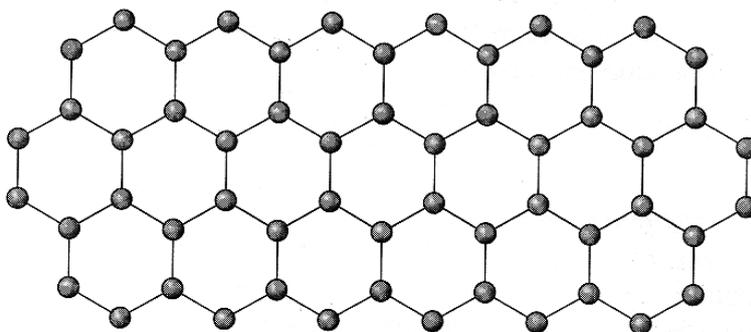


QUESTÃO 134

O grafeno é uma forma alotrópica do carbono constituído por uma folha planar (arranjo bidimensional) de átomos de carbono compactados e com a espessura de apenas um átomo. Sua estrutura é hexagonal, conforme a figura.



Nesse arranjo, os átomos de carbono possuem hibridação

- A** sp de geometria linear.
- B** sp^2 de geometria trigonal planar.
- C** sp^3 alternados com carbonos com hibridação sp de geometria linear.
- D** sp^3d de geometria planar.
- E** sp^3d^2 com geometria hexagonal planar.

Assunto: Hibridação do carbono e geometria molecular

No grafeno, uma das formas alotrópicas do carbono, cada átomo de carbono realiza uma ligação dupla e duas ligações simples. Apresenta, portanto, hibridação do tipo sp^2 e geometria trigonal planar.

Item B