

O O bet365

Elétrons de valência moléculas de etano:

O etano, C_2H_6 , um hidrocarboneto saturado simples, pertencente à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp^3 híbrido, que forma quatro ligações com os átomos de hidrogênio e outra ligação com o carbono vizinho. A geometria da molécula é tetraédrica, com cada átomo de carbono no centro de um tetraedro regular.

As quatro ligações são s e p formadas por sobreposição de orbital s com orbital p . A densidade eletrônica é resultante das quatro ligações ocupa a região acima e abaixo do plano da molécula. Cada átomo de carbono no etano tem quatro pares de elétrons de valência: os dois pares ligados que ocupam a região molecular e os dois pares que formam ligações com o átomo de carbono vizinho.

Os elétrons de valência no etano são arranjados em 5 formas híbridas sp^3 . Estas são misturas dos orbitais s e p do carbono, com os quais o carbono se liga aos átomos de hidrogênio. O grau híbrido é o número mero de ligações sigma (σ) que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações sigma por átomo de cada átomo de carbono no etano.

com a Frontier Airlines, para fornecer aos passageiros informa

ções sobre seus voos e

forme exigido pelo direito federal, estadual, local ou inter

nacional. Política de