

melhores casas de apostas europeias

Elétrons de valência em n moléculas de etano:

O etano, C_2H_6 , um hidrocarboneto saturado simples, pertence à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp^3 híbrido, que forma quatro ligações simples 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 formadas por sobreposição de orbital s com orbital p . A densidade eletrônica 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 não 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 n 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 de ligações sigma (σ) que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações sigma em n torno de cada átomo de carbono no etano.

Autor: bandysautoservice.org

Assunto: melhores casas de apostas europeias

Palavras-chave: melhores casas de apostas europeias

Tempo: 2025/1/21 17:35:49