

O O bet365

Elétrons de valência O O bet365 O O bet365 moléculas de etano:

O etano, C₂H₆, um hidrocarboneto saturado simples, pertencente à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp³; hibridizado, 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 são 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 O O bet365 O O bet365 formas híbridas sp³. Estas são misturas dos orbitais s e p do carbono, com os quais o carbono se liga aos átomos de hidrogênio. O grau de hibridização é o número mero de ligações simples que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações simples sigma (σ) que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações sigma O O bet365 O O bet365 torno de cada átomo de carbono no etano.

Os elétrons de valência no etano são arranjados O O bet365 O O bet365 formas híbridas sp³. Estas são misturas dos orbitais s e p do carbono, com os quais o carbono se liga aos átomos de hidrogênio. O grau de hibridização é o número mero de ligações simples que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações simples sigma (σ) que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações sigma O O bet365 O O bet365 torno de cada átomo de carbono no etano.