

O O bet365

Elétrons de valência O O bet365 moléculas de etano:</p><p>O etano, C2H6, é um hidrocarboneto saturado simples, pertencente à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp³híbrido, que forma quatro ligações com os átomos de hidrogênio e 4, é outra ligação com o carbono vizinho. A geometria da molécula é tetraédrica, com cada átomo de carbono no centro de um tetraedro regular.</p><p>As quatro ligações são formadas por sobreposiço 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 é tem quatro pares de elétrons de valência: os dois pares não ligados que ocupam a região molecular e os dois é pares que formam ligações com o átomo de carbono vizinho.</p></div><div data-bbox=