

# futebol aposta

Elétrons de valência do metano:  $1s^2 2s^2 2p^6$

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 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 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 ( $\sigma$ ) que se formam, e, neste caso, temos quatro ligações sigma do etano.

3 dias! On your Android device, open the Google Play Store app. ... Tap the profile icon in the upper-right corner. ... Tap Settings and then tap General.

Está com problemas com 7games.bet? Reclamar. Todas as reclamações são para 7games.bet. Exibindo 10 de 2699 reclamações