

etano

Elétrons de valência do etano: $1s^2 2s^2 2p^6 3s^2 3p^2$

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 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 em 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 de cada átomo de carbono no etano.

betano

No Telegram, você pode inscrever-se no grupo de pessoas que compartilham de seus interesses. Se você estiver procurando por um guia completo sobre como se inscrever no grupo de pessoas que compartilham de seus interesses, chegou ao lugar certo.

betano

Para começar, abra o aplicativo Telegram no seu dispositivo móvel ou tablet.

betano

2. Acesse o cone de lupa

Na tela inicial do Telegram, você verá um cone de lupa no canto inferior esquerdo. Toque neste cone.

betano

3. Procure o grupo desejado

Agora, você verá uma barra de pesquisa no topo. Digite o nome