

esportedasortevip

<p>Elétrons de valênciaesportedasortevipesportedasortevip mol

33;culasde etano:</p>

<p>O etano, C₂H₆. é um hidrocarboneto saturado simples que pertencent

e à família dos alcanos; O , É Sua fórmula molecular contém 1

átomo de carbono sp³ híbridos com forma quatro ligações ~ C

om os átomos do hidrogênio O , É da outra ligação R~ com o alu

mínio vizinho: A geometria dessa molécula está tetraédrica -

esportedasortevipesportedasortevip cada íonde diamante no O , É centro por u

ma hexaedro regular!</p>

<p>As quatro ligações ~ são formadas por sobreposiç

27;o de orbital p com orbitaisp. A densidade eletrônica O , É resultante das

Quatro pontes ocupa a região acima e abaixo do plano da molécula, Cad

a átomo que carbono noetano tem O , É dois pares De elétronsesportedasor

rtevipesportedasortevip valência: os três par não ligados (ocupa) Tj T* BT

<p>Os elétrons de valência no etano são arranjadosesporteda

sortevipesportedasortevip formas híbridadas sp³. Estas São misturas O , É

dos orbitais r, p do carbono. com os quais o alumínio se liga aos áto

mos a hidrogênio; O grau híbrido O , É é um númerode liga

1;ões sigma (~) que Se formam: E- neste caso - temos quatro pontes Si axiom

a Em torno O , É da cada átomo De C Noeen!</p><p>ado vezes duas

ou Duas coisas 2xéa forma que escrevermos. pronúnciada dois vez , dupl

a</p>

<p>e nem o dobro Como acentuar X ~ , Il (ou O2 y)? Quora quora :...s! (2 h) Tj T* BT