

# O O bet365

<p>feliz aniversario interjectionni Happy Birthday! FELIZ ANIVERSARIO - Tra

du&#231;&#227;o Ingl&#234;s /</p>

<p>cion&#225;rio Cambridge dictary.cambridge : dicion&#225;rio de portugue

se-portugu&#234;s ;</p>

<p>iro happy e &#127975; alegrefeliz se ser felicidadea para Se sentir&

lt;/p>

<p>feliz.</p>

<p></p>El&#233;trons de val&#234;ncia O O bet365mol&#233;cul

as de etano:</p>

<p>O etano, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, &#233; um hidrocarboneto saturado simples, pertencente &

#224; fam&#237;lia dos alcanos. Sua &#233; f&#243;rmula molecular cont&#233;m um &#2

25;tomo de carbono sp&#179; h&#237;brido, que forma quatro liga&#231;&#245;es ~

com os &#225;tomos de hidrog&#234;nio e &#233; outra liga&#231;&#227;o ~ com o carbo

no vizinho. A geometria da mol&#233;cula &#233; tetra&#233;drica, com cada &#225;

tomo de carbono no centro &#233; de um tetraedro regular.</p>

<p>As quatro liga&#231;&#245;es ~ s&#227;o formadas por sobreposi&#231;&#2

27;o de orbital s com orbital p. A densidade eletr&#244;nica &#233; resultante das q

uatro liga&#231;&#245;es ocupa a regi&#227;o acima e abaixo do plano da mol&#233;

cula. Cada &#225;tomo de carbono no etano &#233; tem quatro pares de el&#233;trons

de val&#234;ncia: os dois pares n&#227;o ligados que ocupam a regi&#227;o molecu

lar e os dois &#233; pares que formam liga&#231;&#245;es com o &#225;tomo de carbono

vizinho.</p>

<p>Os el&#233;trons de val&#234;ncia no etano s&#227;o arranjados O O bet36

5formas h&#237;bridas &#233; sp&#179;. Estas s&#227;o misturas dos orbitais s e p do

carbono, com os quais o carbono se liga aos &#225;tomos &#233; de hidrog&#234;nio.

O grau h&#237;brido &#233; o n&#250;mero de liga&#231;&#245;es sigma ( ~ ) que se

formam, e, neste caso, temos quatro &#233; liga&#231;&#245;es sigma O O bet365torno d