<table>
<thead>
<tr>
<th>Número estérico</th>
<th>Números de pares isolados</th>
<th>Geometria molecular</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>2</td>
<td>0</td>
<td>Linear</td>
</tr>
<tr>
<td>3</td>
<td>0</td>
<td>Plana trigonal</td>
</tr>
<tr>
<td>4</td>
<td>1</td>
<td>Tetraédrico</td>
</tr>
<tr>
<td>4</td>
<td>2</td>
<td>Pirâmide trigonal</td>
</tr>
<tr>
<td>5</td>
<td>0</td>
<td>Angular</td>
</tr>
<tr>
<td>5</td>
<td>1</td>
<td>Bipirâmide trigonal</td>
</tr>
<tr>
<td></td>
<td></td>
<td>Gangorra</td>
</tr>
</tbody>
</table>

(continua na próxima pág.)
<table>
<thead>
<tr>
<th>Número estérico</th>
<th>Números de pares isolados</th>
<th>Geometria molecular</th>
</tr>
</thead>
<tbody>
<tr>
<td>5</td>
<td>2</td>
<td>Forma T</td>
</tr>
<tr>
<td>5</td>
<td>3</td>
<td>Linear</td>
</tr>
<tr>
<td>6</td>
<td>0</td>
<td>Octaédrica</td>
</tr>
<tr>
<td>6</td>
<td>1</td>
<td>Pirâmide tetragonal</td>
</tr>
<tr>
<td>6</td>
<td>2</td>
<td>Quadrado planar</td>
</tr>
</tbody>
</table>

**COMENTÁRIO ADICIONAL**

Um erro comum é confundir a geometria de um conjunto completo de pares de elétrons (compartilhados mais os isolados) com a forma da molécula. No AsCl₃, por exemplo, a orientação dos pares de elétrons ao redor do átomo de As é tetraédrica (veja Fig. 9-3). Mas dizer que a