

## O O bet365

Após o fim deste período, o Participante terá o prazo de 15 (quinze) dias corridos para realizar o cadastro que viabilizará o reembolso. É possível participar da iniciativa mais de uma vez?

It/p&gt;

Há a limitação de 2 (duas) participações por CPF na Iniciativa. Cada Participante poderá solicitar o reembolso de, no máximo, 2 (dois) produtos Oral-B, por CPF, seja por meio de 1 (uma) ou 2 (duas) participações distintas. Cada cupom fiscal poderá somente ser registrado 1 (uma) única vez na Iniciativa e o valor a ser reembolsado será o valor disposto no cupom fiscal cadastrado pelo Participante. Será permitido o upload de 1 (um) cupom fiscal por produto cadastrado. Cada cupom fiscal poderá somente ser registrado 1 (uma) única vez na presente Iniciativa.</p><p>O processo de reembolso de compras de Escovas Elétricas seguirá as seguintes regras: a) Analisar os pedidos de reembolso até 30 (trinta) dias úteis. Estando os pedidos de acordo com os critérios estabelecidos neste Regulamento, a P&G, por meio de Agência contratada, disponibilizará ao Participante até 5 (cinco) dias úteis, o código de postagem para devolução do produto no site da Iniciativa.</p>

&gt;

O Participante deverá se atentar com a data de validade do código de postagem para devolução do produto, respeitando o prazo de 15 (quinze) dias corridos delimitados pelos Correios. Os Participantes que não realizarem a postagem dentro do prazo descrito acima terão a participação reprovada.</p>

Elétrons de valência molecular de etano:</p><p>O etano, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, um hidrocarboneto saturado simples, pertencente à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp<sup>3</sup> híbrido, que forma quatro ligações 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.</p>

O etano, C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>, é um hidrocarboneto saturado simples, pertencente à família dos alcanos. Sua fórmula molecular contém um átomo de carbono sp<sup>3</sup> híbrido, que forma quatro ligações 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.</p>

t/p&gt;

As quatro ligações são formadas por sobreposição de orbitais s com orbital p. A densidade eletrônica resultante das quatro ligações ocupa a região acima e abaixo do plano da