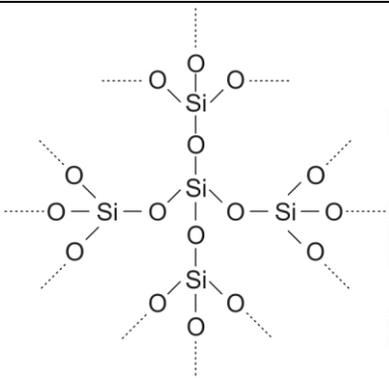


**Vestibular 2020**  
**Medicina**
**PADRÃO DE RESPOSTAS**
**QUESTÃO 3 – QUÍMICA**

Abordagem Esperada
<p>a. <math>1 \text{ t} \times 65,5/100 = 0,655 \text{ t}</math> de ferro.</p> <p>Massa molar <math>\text{Fe}_2\text{O}_3 = (2 \times 55,8) + (3 \times 16,0) = 159,6 \text{ g/mol}</math>.</p> <p><math>0,655 \text{ t ferro} \times 159,6 \text{ g hematita}/111,6 \text{ g ferro} = 0,937 \text{ t hematita}</math>.</p>
<p>b.</p> <div style="text-align: center;">  </div>
<p>c. O <math>\text{Fe}_2\text{O}_3</math>, pois a diferença de eletronegatividade entre Fe e O é maior do que a diferença de eletronegatividade entre Si e O. A eletronegatividade aumenta da esquerda para a direita no período e de baixo para cima nos grupos da tabela periódica.</p>
<p><b>Total</b></p>

**QUESTÃO 4 – QUÍMICA**

Abordagem Esperada
<p>a. Fechada, ramificada, heterogênea e insaturada.</p>
<p>b. Aos ésteres. <math>\text{R}-\text{C}(=\text{O})-\text{O}-\text{R}'</math></p>
<p>c. <math>\text{C}_{10}\text{H}_{14}\text{O}_2</math></p> <p>massa molar: <math>(10 \times 12,0) + 14,0 + (2 \times 16,0) = 166,0 \text{ g/mol}</math>.</p> <p><math>100 \text{ g} \times (40/100) \times (6,0 \times 10^{23}/166,0 \text{ g}) = 1,4 \times 10^{23}</math> moléculas de nepetalactona.</p>
<p><b>Total</b></p>