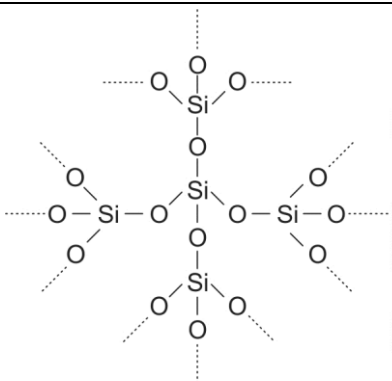


Vestibular 2020
Medicina
PADRÃO DE RESPOSTAS
QUESTÃO 3 – QUÍMICA

Abordagem Esperada
<p>a. $1 \text{ t} \times 65,5/100 = 0,655 \text{ t}$ de ferro.</p> <p>Massa molar $\text{Fe}_2\text{O}_3 = (2 \times 55,8) + (3 \times 16,0) = 159,6 \text{ g/mol}$.</p> <p>$0,655 \text{ t ferro} \times 159,6 \text{ g hematita}/111,6 \text{ g ferro} = 0,937 \text{ t hematita}$.</p>
<p>b.</p> <div style="text-align: center;">  </div>
<p>c. O Fe_2O_3, 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>Total</p>

QUESTÃO 4 – QUÍMICA

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