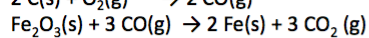
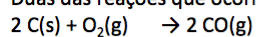
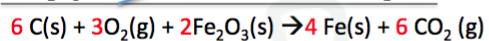
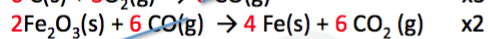


Estequiometria com mais de uma Reação

Duas das reações que ocorrem na produção do ferro são representadas por:



O monóxido de carbono formado na primeira reação é consumido na segunda reação. Considerando apenas estas duas etapas do processo, calcule a massa aproximada, em g, de carvão consumido na produção de uma tonelada de ferro. Dados: massas atômicas: Fe= 56; C= 12; O= 16.



$$\begin{array}{l} 1 \text{ tonelada} = 10^6 \text{g} \\ 4 \times 56 \end{array} \quad \begin{array}{l} \text{massa} \\ 6 \times 12 \end{array}$$

$$\text{Massa} = 321,4 \cdot 10^3 \text{g}$$