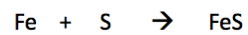


Estequiometria com Excesso

12g de ferro e 4g de enxofre foram aquecidos até reação total. Tendo em conta que o produto obtido é o sulfeto de ferro II



- a) Qual dos dois reagentes foi posto em excesso?
b) De quanto foi esse excesso?

a) Massa dada
Massa Molar

| | | | |
|--|--------------------------------------|---|--------------------------------|
| | reagente em excesso | + | reagente limitante |
| | Fe | | S |
| | ↓ | | ↓ |
| | $\frac{12\text{g}}{56} = 0,214\dots$ | | $\frac{4\text{g}}{32} = 0,125$ |

b) x ~~$\frac{56}{4}$~~ $\frac{4}{32}$
 $x = 7 \rightarrow 12 - 7 = 5\text{g}$