

Número de mols de $S_2O_3^{2-}$ consumidos:

$$\begin{array}{l} 0,139 \text{ mol} - 1 \text{ L} \\ x \text{ mol} - 0,023 \text{ L} \end{array} \left\{ x = 3,197 \times 10^{-3} \text{ mols} \right\}$$

Da estequiometria da reacção:



$1,6 \times 10^{-3}$ mols de I_2 foram tituladas,
que foi formado da reacção com o
mesmo número de mols de Br_2

Número de mols de Br_2 produzidos
inicialmente:

$$\begin{array}{l} 1 \text{ mol} - 167 \text{ g} \\ x \text{ mol} - 0,2 \text{ g} \end{array} \left\{ x = 1,198 \times 10^{-3} \text{ mols, de } BrO_3^- \right\}$$

Da estequiometria da reacção de BrO_3^- com Br^-

$3,59 \times 10^{-3}$ mols de Br_2 foram gerados

Mols de Br_2 consumidos na bromação
do ciclohexeno:

$$3,59 \times 10^{-3} - 1,6 \times 10^{-3} = 1,99 \times 10^{-3} \text{ mols}$$

Da estequiometria da reacção de bromação, a amostra continha $1,99 \times 10^{-3}$ mols de Ciclohexeno, sendo assim, a concentração na amostra é de:

$$\frac{1,99 \times 10^{-3} \text{ mols}}{0,02 \text{ L}} = 9,97 \times 10^{-2} \text{ M} \approx 100 \text{ mM}$$