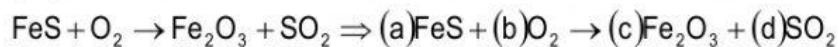


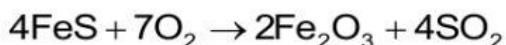
## Boletín Ajuste Reacción Química

Ejemplo



$$\left. \begin{array}{l} \text{Fe} \rightarrow \text{a} = 2\text{c} \\ \text{S} \rightarrow \text{a} = \text{d} \\ \text{O} \rightarrow 2\text{b} = 3\text{c} + 2\text{d} \end{array} \right\} \rightarrow \left. \begin{array}{l} \text{a} = 2\text{c} \\ \text{a} = \text{d} \\ 2\text{b} = 3\text{c} + 2\text{d} \end{array} \right\} \xrightarrow{\text{a}=1} \left. \begin{array}{l} \text{a} = 1 \\ \text{c} = \frac{1}{2} \\ \text{d} = 1 \\ 2\text{b} = 3 \cdot \frac{1}{2} + 2 \cdot 1 \rightarrow \text{b} = \frac{7}{4} \end{array} \right\} \xrightarrow{x4} \left. \begin{array}{l} \text{a} = 4 \\ \text{c} = 2 \\ \text{d} = 4 \\ \text{b} = 7 \end{array} \right\}$$

Asignamos a “a” el valor 1 (**a=1**). Calculamos el valor de las demás incógnitas y para evitar números fraccionarios, multiplicamos por cuatro todos los coeficientes :



Ajusta las siguientes reacciones:

