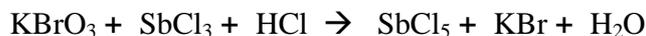


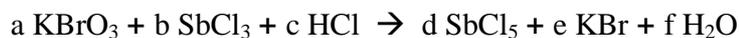
PROBLEMA: Ajusta la siguiente reacción química:



RESPUESTA:

Se puede hacer por tanteo perfectamente. Si no, se puede hacer por ecuaciones de la siguiente forma:

Se asignan coeficientes literales a todos los compuestos que participan:



Se imponen condiciones de igualdad numérica de todos los átomos en los reactivos y productos:

$$\begin{array}{ll} \text{Átomos de K} \rightarrow & a=e \\ \text{Átomos de Br} \rightarrow & a=e \\ \text{Átomos de O} \rightarrow & 3a=f \\ \text{Átomos de Sb} \rightarrow & b= d \\ \text{Átomos de Cl} \rightarrow & 3b+ c = 5d \\ \text{Átomos de H} \rightarrow & c = 2f \end{array}$$

Si damos un valor de $a=1$, vamos a ver si los demás valores salen exactos. Si no, se repite desde el principio, dándole otro valor (2, 3, etc.). Y obtengo los siguientes valores:

$$a=1; b=3; c= 6; d= 3, e= 1, f= 3$$