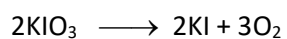


Una manera de resolver el problema 4

4.- El yodato de potasio se descompone en oxígeno elemental y yoduro de potasio. Sabiendo que 575 g de yodato de potasio producen 50L de oxígeno gaseoso a 20 °C y 740 mm de Hg de presión, calcular el rendimiento de la reacción.

Paso 1: plantear la ecuación química del proceso que se describe

Paso 2: Balancearla



Paso 3. Calcular el # de moles de O₂ que se producirían en a partir de 575 g de KIO₃, si el rendimiento fuera del 100%

Paso 4. Calcular el # de moles de O₂ que se obtuvieron (50 L)

Paso 5.- Calcular qué porcentaje del número obtenido en el paso 3, es el número obtenido en el paso 4.

OK?