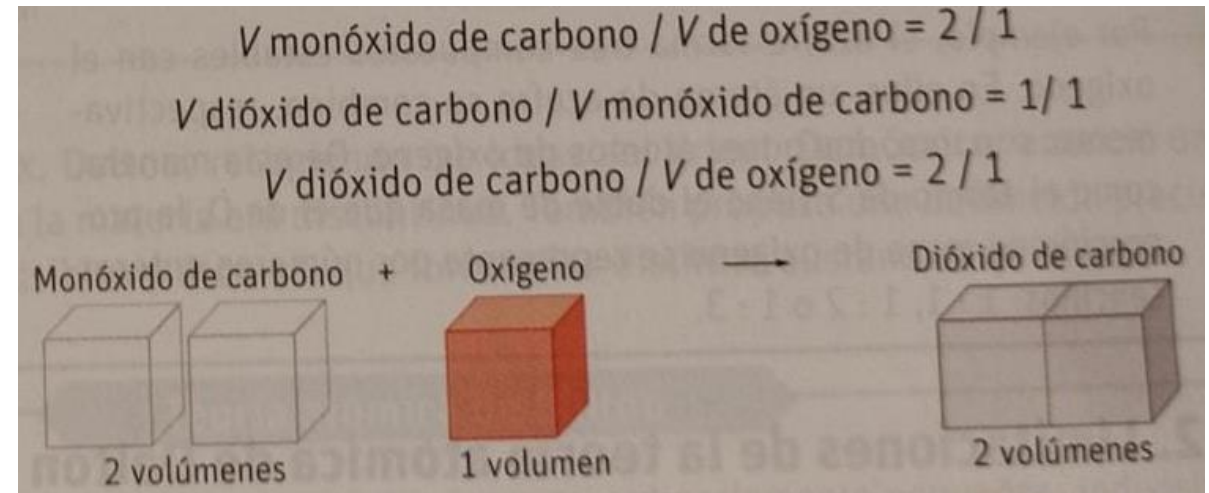
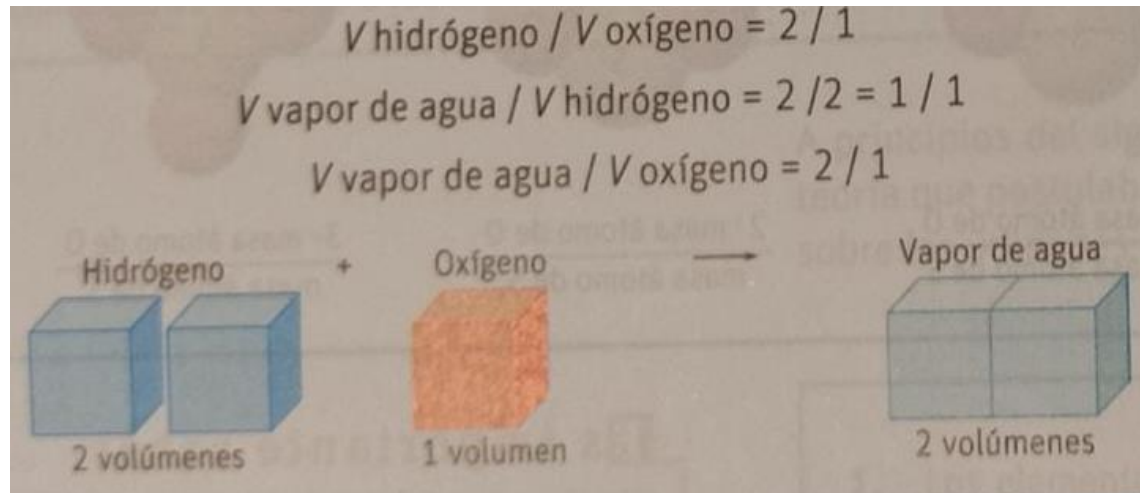
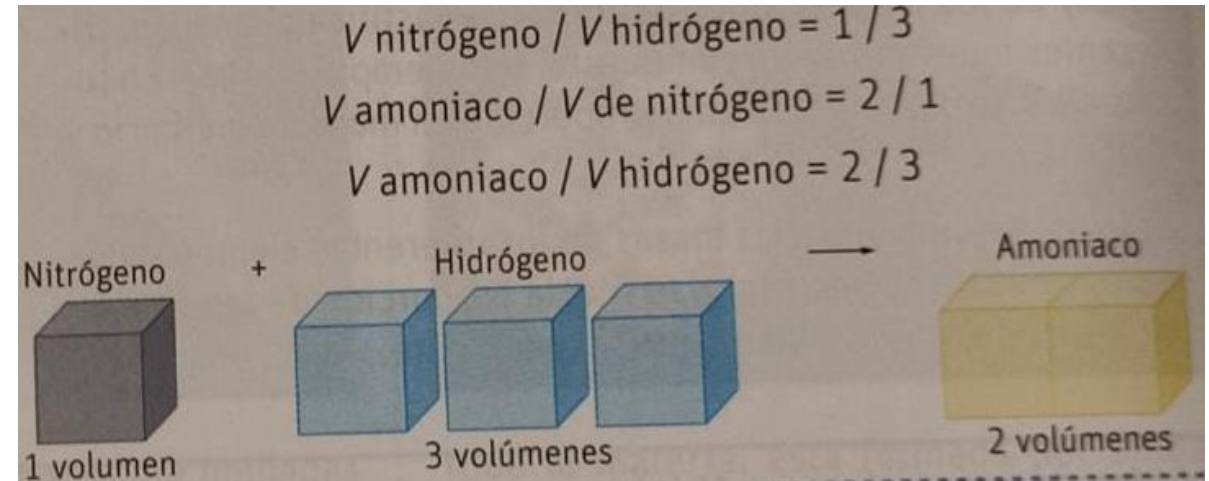
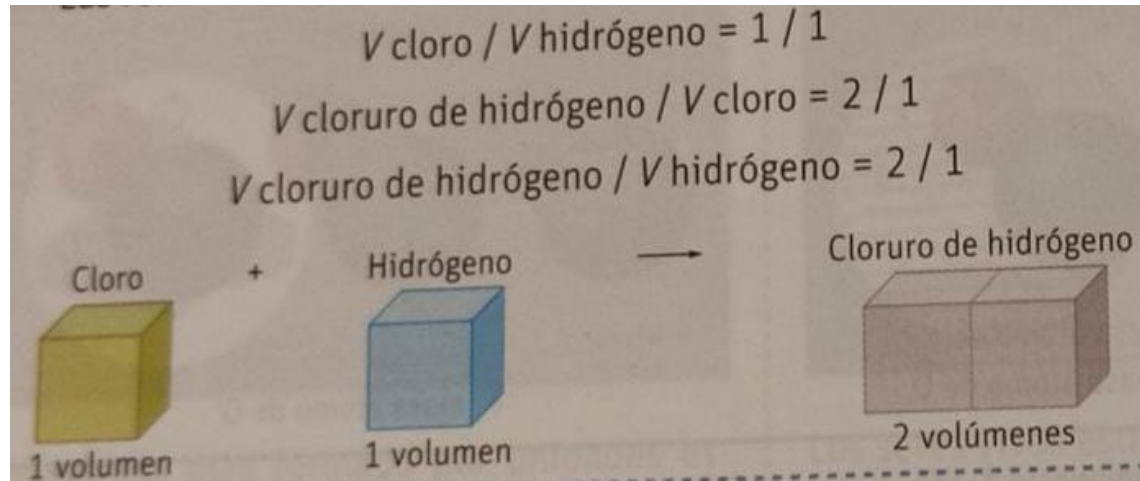


1.3 Leyes volumétricas. Ley de los volúmenes de combinación de Gay-Lussac



1.3 Leyes volumétricas. Ley de los volúmenes de combinación de Gay-Lussac

En las reacciones entre gases medidos en las mismas condiciones de presión y temperatura, los volúmenes de los reactivos y de los productos están en una relación constante de números enteros sencillos.



1.3 Leyes volumétricas. La hipótesis de Avogadro

Volúmenes iguales de diferentes gases, sometidos a las mismas condiciones de presión y temperatura, contienen siempre el mismo número de moléculas.



1.3 Leyes volumétricas. La hipótesis de Avogadro

