**LEY DE LOS VOLÚMENES DE COMBINACIÓN (GAY-LUSSAC)**

Los volúmenes, medidos en las mismas condiciones, de las sustancias gaseosas que intervienen en una reacción química están en una relación de números enteros sencillos. Recordar que esta ley solo vale para gases. Ejemplo:

N2(g) + 3H2(g)

2NH3(g)

 ;  ; 

Son todas relaciones de números enteros sencillos.

## Dada la siguiente reacción:

## N2+ 3H2 2NH3

Completar la siguiente tabla y enunciar la ley que se está aplicando:

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| **N2 inicial** | **H2 inicial** | **NH3 obtenido** | **N2 sobrante** | **H2****sobrante** |
| 10 cm3 | 40 cm3. |  |  |  |
|  | 60 cm3. | 40 cm3 |  |  |
| 30 cm3 | 20 cm3 | 10 cm3 |  |  |

1. El análisis de un hidrato de carbono nos da la siguiente composición: 40% de C, 6,71% de H y 53,29% de O. Hallar la fórmula molecular y decir el nombre de ese hidrato de carbono, sabiendo que su masa molecular es 182.

Datos: C = 12; H = 1; O = 16