

☆ 見かけの分子量

- 空気 窒素 80% 酸素 20%
1.0molの気体について

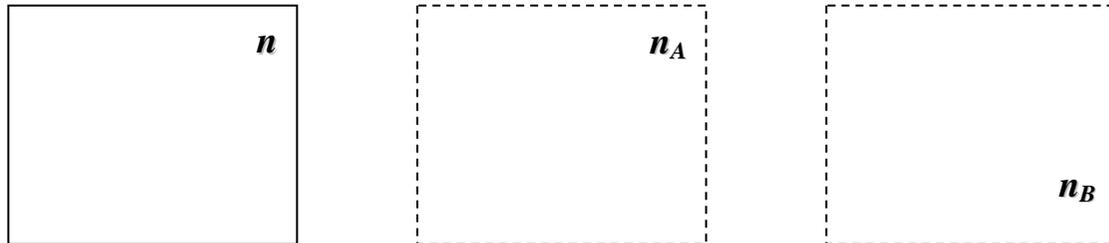
- 混合気体 気体 A 分子量 物質質量
気体 B 分子量 物質質量

$n=n_A+n_B$ のとき

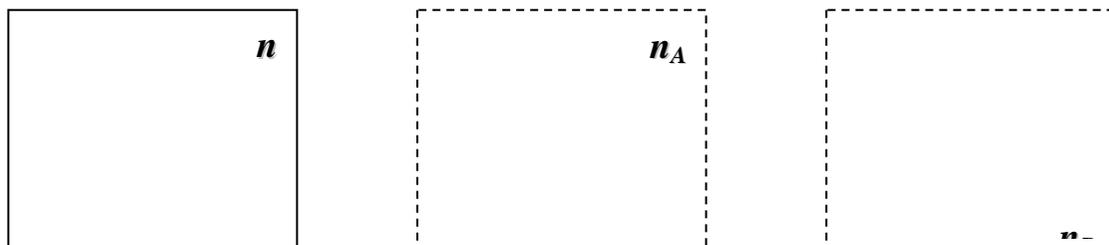
☆ 全圧と分圧

$n=n_A+n_B$

P (圧力) T (温度)一定のとき



V (体積) T (温度)一定のとき



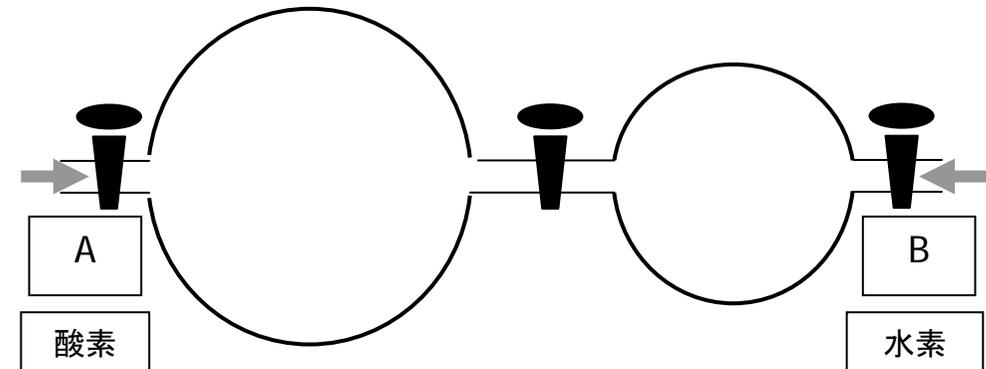
- 全圧 … 混合気体の示す圧力
- 分圧 … 単独の気体が混合気体と

に示す圧力

混合気体の全圧 P は、成分気体の _____。

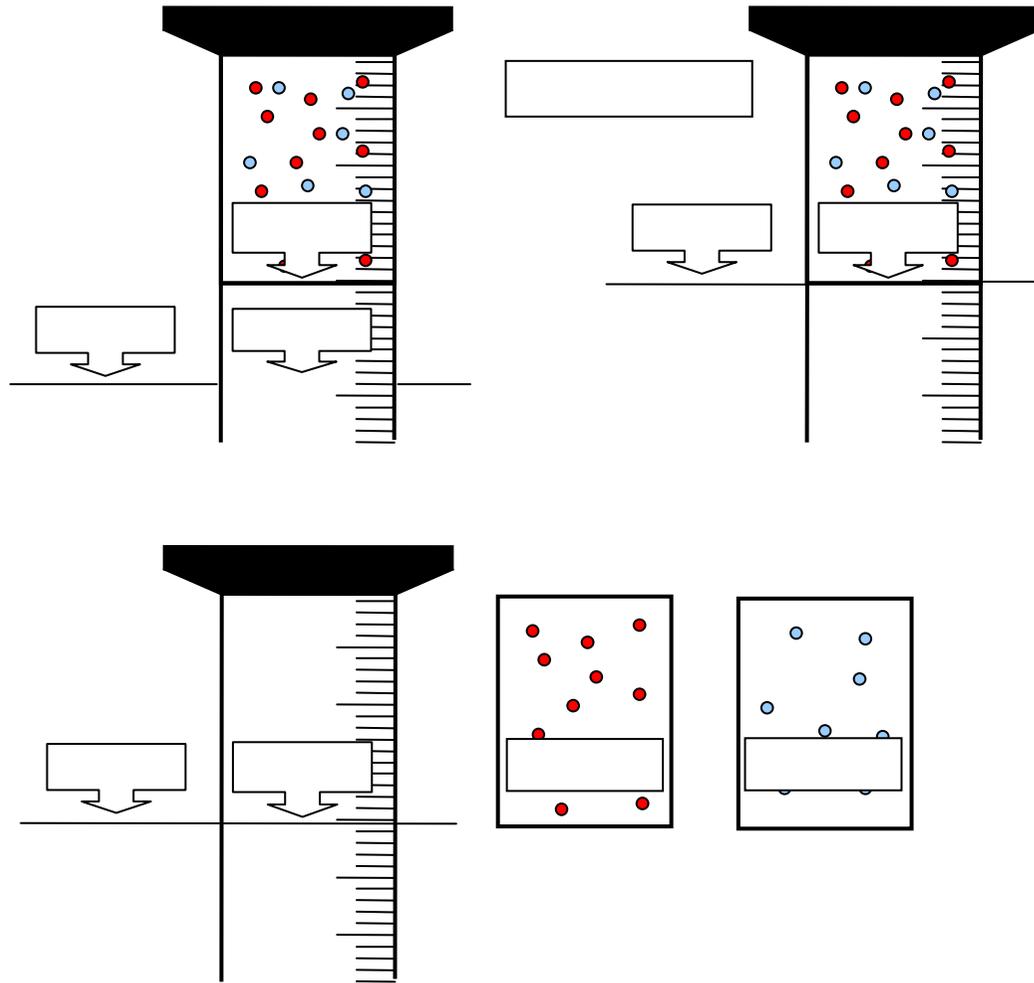
$n=n_A+n_B$ のとき

- 体積 10ℓの容器 A に $6.0 \times 10^5 \text{hPa}$ の水素を、体積 5.0ℓの容器 B に $3.0 \times 10^5 \text{hPa}$ の酸素をそれぞれ封入した。中央のコックを開いて両気体を混合すると、混合気体の圧力は何 hPa を示すか？また、水素の分圧は何 hPa か。ただし、この操作中、温度は一定である。また、コック部分の体積は無視できるものとする。

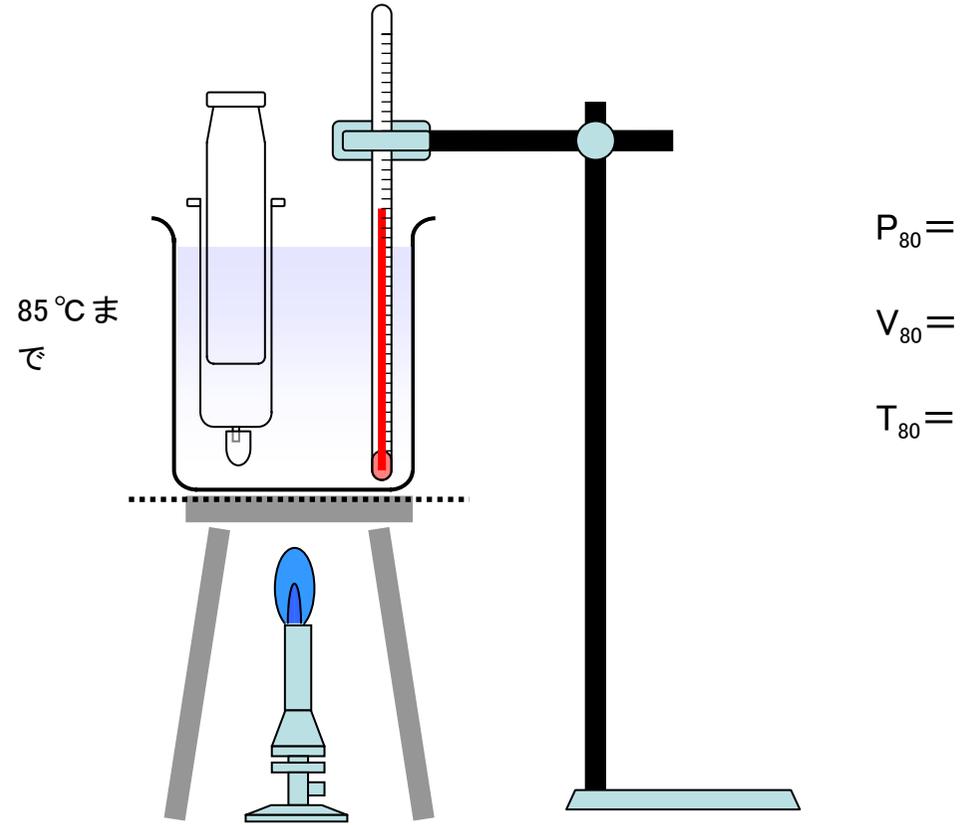
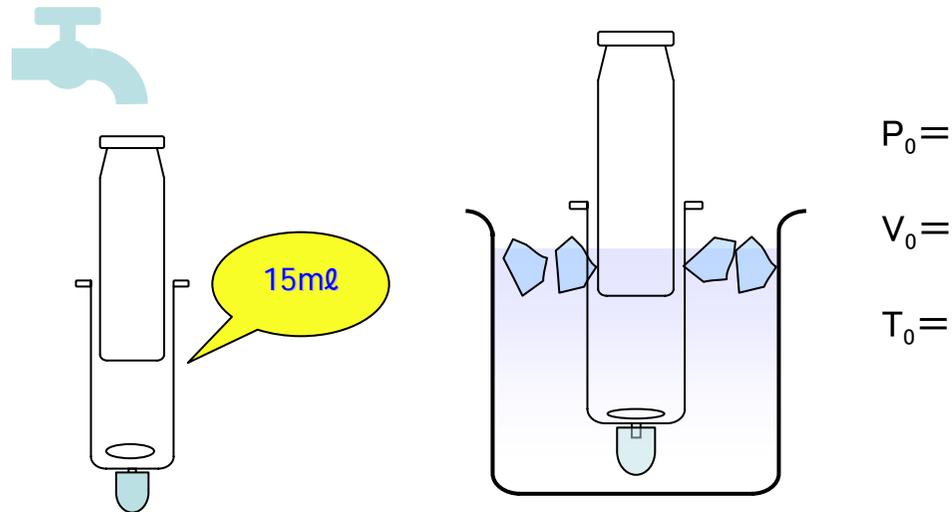


- 分圧
 - 酸素 ($P_{\text{酸素}}$)
 - 水素 ($P_{\text{水素}}$)
- 全圧

☆ 水上置換と気体の分圧



☆ 飽和水蒸気圧の測定



$P_{80} =$

$V_{80} =$

$T_{80} =$

水蒸気圧

$P_0' =$ → $P_{80}' =$

$P_0 =$ → $P_{80} =$

$V_0 =$ → $V_{80} =$

$T_0 =$ → $T_{80} =$

空気の圧力