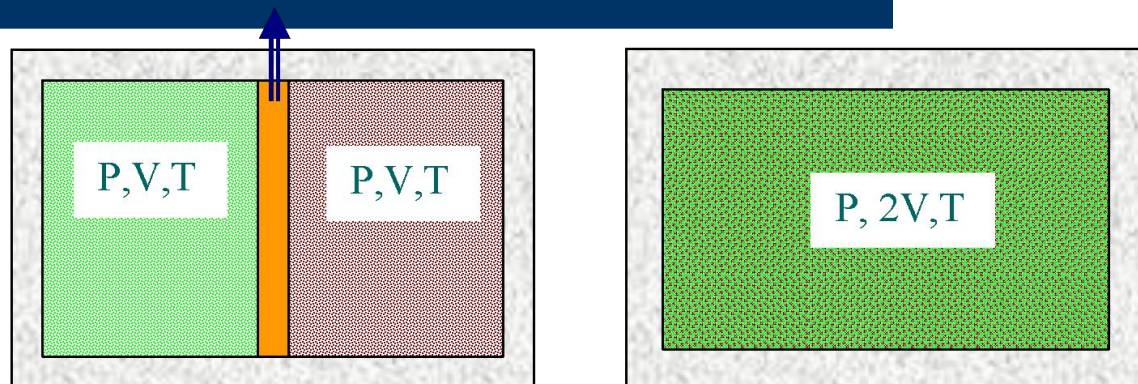


# Возрастание энтропии при смешении газов



- $\Delta S_1 = R \ln 2V/V = R \ln 2$
- $\Delta S_2 = R \ln 2V/V = R \ln 2 \Rightarrow$
- $\Delta S = \Delta S_1 + \Delta S_2 = 2R \ln 2 > 0 \Rightarrow$  процесс смешения необратимый
- $\Delta S = 0$ , если газы одинаковые