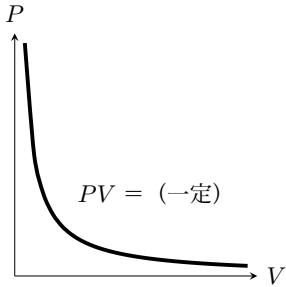
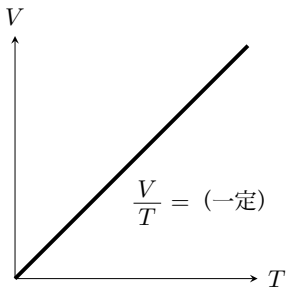


① 凝縮しない気体の $P - V - T$ グラフ

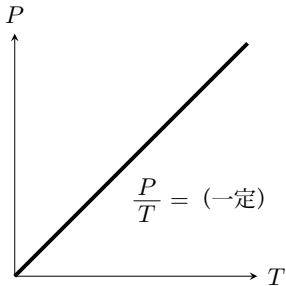
▶ 温度 T 一定条件下において P, V を変化させる場合



▶ 圧力 P 一定条件下において温度 T を変化させる場合

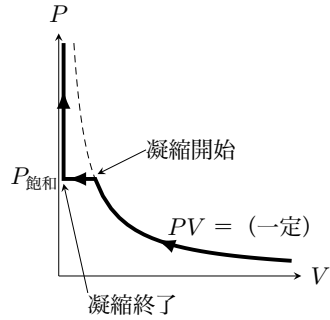


▶ 体積 V 一定条件下において温度 T を変化させる場合

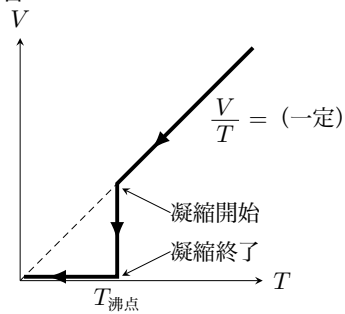


② 凝縮する気体の $P - V - T$ グラフ

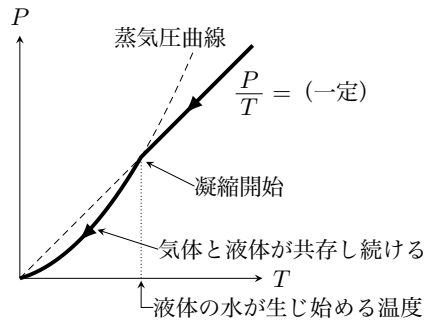
▶ 温度 T 一定条件下において P, V を変化させる場合



▶ 圧力 P 一定条件下において温度 T を変化させる場合



▶ 体積 V 一定条件下において温度 T を変化させる場合



③ 混合気体の $P - V$ グラフ

例えば、最初に封入した酸素と水蒸気の物質質量比が $1 : 2$ の場合、外圧を増加させてゆくに連れて酸素と水蒸気に分圧は下図左のような変化を示す。また、凝縮が始まってからは水蒸気の凝縮に伴い気体の総物質質量が次第に減少してゆく（ただし体積が 0 になることはない）ので、 $P - V$ グラフは下図右のような形状になる。

