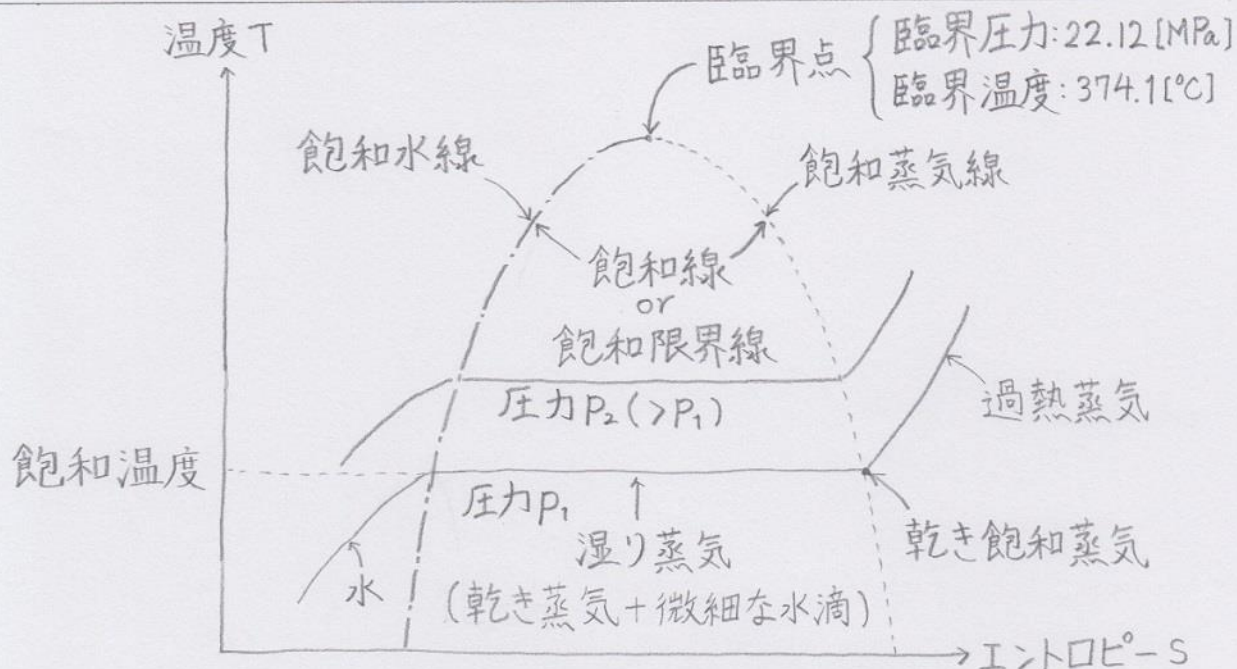


117. 蒸気



飽和水: 飽和温度にある水

飽和圧力: 飽和温度に対する圧力

飽和蒸気: 湿り蒸気と乾き飽和蒸気

過熱度: 過熱蒸気温度と飽和温度との差

蒸発熱: 一定圧力の下で 1[kg] の飽和水を
全部蒸発させるのに要する熱量

超臨界圧: 臨界圧力以上の圧力

液体を加熱すると、蒸発を経ずに気体になる

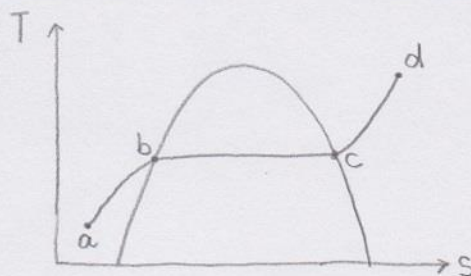
湿り蒸気 1[kg]

乾き蒸気 x [kg]

水分 $(1-x)$ [kg]

→ { 乾き度: x
湿り度: $1-x$

圧力が高いほど、b-c間の
間隔が狭くなって、蒸発熱
が小さくなるのね



a→b: 水温が飽和温度まで上昇する

b→c: 湿り蒸気が乾き度を増し
ていく

c→d: 過熱蒸気となって、再び温度
が上昇する

今回は
蒸気に
ついて

