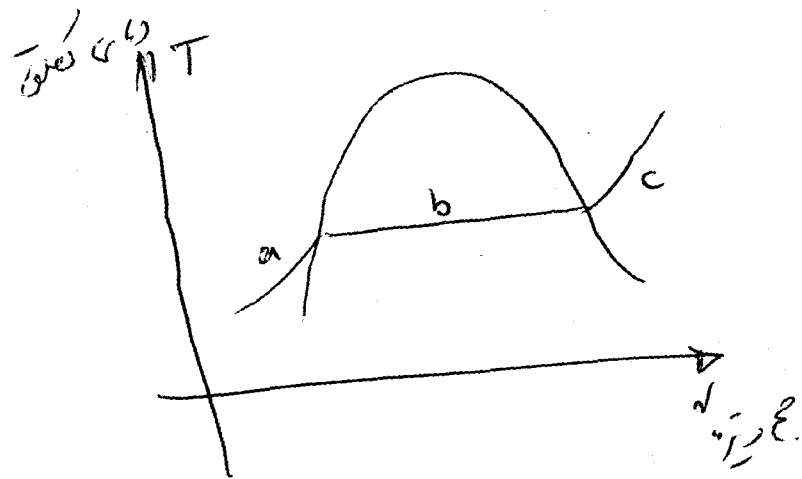


واژه‌های تخصصی مهندسی

عربی	فارسی
absolute temperature	دما مطلق
basic Law	قانون بنیادی
chemical industries	صنایع شیمیایی
dimensional analysis	تحلیل ابعادی
energy balance	موازنه انرژی
material balance	موازنه مواد
mole fraction	درصد مولی
Physical quantity	کمیت فیزیکی
Process industries	صنایع فرآیندی
steady-state conditions	شرایط حالت پایدار
intensive property	خاصیت شدت
refrigeration	تبرید
superheated vapor	بخار فوق‌گرم
Power Plant	تولیدگاه

انگلیسی	فارسی
Saturation Process	فرانزیداسیاع
Compressed Liquid	مایم فشرده
Specific value	مجموعه ویژه
internal energy	انرژی داخلی
net work	کار خالص
enthalpy	انرژی
shear stress	تنش برشی
Velocity gradient	گرادیان سرعت
isentropic flow	جریان هم‌انترپیک
isothermal flow	جریان هم‌دما
distillation	تقطیر
unit operation	عملیات واحد
condensation	تغلیظ
dehumidification	رطوبت زدایی
humidification	رطوبت زدایی
evaporation	تبخیر
heat exchanger	بدنه مبادله حرارتی
volatile	تبخیری → فرار
gas absorption	جذب - گاز

فصل ۱۰ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۱ - عملیات واحد
 فصل ۱۲ - تقطیر
 فصل ۱۳ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۴ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۵ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۶ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۷ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۸ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۱۹ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت
 فصل ۲۰ - فرآیندهای انتقال جرم و حرارت

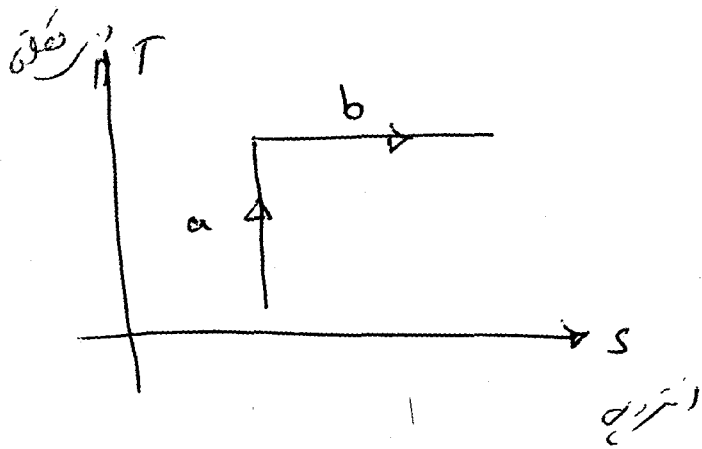


نقطه a و b و c
برای مثال آلفا نبرسیر

basic law } Laws of thermodynamics

$Q - W = \Delta U$ ← the First Law of thermodynamics

the second Law of thermodynamics



$$\tau = \mu \frac{\partial u}{\partial y}$$

-T cooling tower
براقندگی
هدا

فرآیندها نمودار انتقال حرارت را بنویسید

$$q = -kA \frac{dT}{dx} \longrightarrow$$

$$q = hA \Delta T \longrightarrow$$

$$q = \epsilon \sigma A (T^4 - T_{\infty}^4) \longrightarrow$$