



السؤال الأول :

- 1- مع أنه من الصحيح أنه لا يلزم لبلوغ حالة التوازن أن تكون المنظومة معزولة بل قد تكون المنظومة مغلقة غير معزولة ، ولكن المنظومة المفتوحة لا يمكن أن تبلغ مرحلة التوازن أبداً لاختلاف خصائصها من موضع لآخر .
- 2- صحيح .
- 3- تكتمل معرفتنا بالمنظومة اذا أضيفت لمعرفتنا بخصائص الشدة لها معرفتنا بكتلتها فنحصل بذلك على الحالة الترموديناميكية الامتدادية .
- 4- من الصحيح أن المادة جسيمية في طبيعتها ، فيتكون الجسم المادي من آلاف الآلاف من الجسيمات المختلفة كالجزيئات والذرات والكهارب وما إليها .
- 5- صحيح .

السؤال الثاني :

$$S_3 = S_2 = S_g$$

وهذه تساوي قيمة الإنتروبي للبخر الجاف عند ضغط 0.4 MPa .

$$S_2 = S_g = 6.8959 \text{ KJ/Kg.K}$$

وبما أن التدبير الثاني أيزنتروبي فإن :

$$S_3 = S_2 = 6.8959 \text{ KJ/Kg.K}$$

وبالرجوع إلى جداول البخار نجد أن إنتروبي البخار الجاف عند الضغط 1 MPa (ويساوي 6.5863) أقل في مقداره من s_3 ، فالبخار إذن محمص (أي) في الحالة الثالثة . ومن جداول البخار (حيث $S_3 = S_2 = 6.8959$ و $P_3 = 1 \text{ MPa}$) :

$$T_3 = T_s = \frac{50 \times 0.2019}{0.2307} + 200 = 243.76^\circ\text{C}$$

حساب الحرارة المنتقلة :

في التدبير الأول عند ثبات الحجم :

$$v_1 = v_2 = v_g = 0.4642 \text{ m}^3/\text{Kg}$$

وكسر الجفاف قبل التسخين :

$$x_1 = \frac{v_1 - v_f}{v_{fg}} = 0.763$$

امتحان الترموديناميك الهندسي (1)
12 من آب 2025



جامعة حمص

الهندسة الكيميائية / الغذائية
هندسة الغزل والنسيج
الهندسة الكيميائية
الهندسة الغذائية

الدكتور حسان الحاج إبراهيم

سلم التصحيح

- 1- السؤال الأول : 19 درجة (6 ، 2 ، 4 ، 5 ، 2) .
- 2- السؤال الثاني : 51 درجة (ثلاث درجات لكل خطوة) .

المجموع العام : 70 درجة
د. حسان الحاج إبراهيم