

التمرين الأول : (10 ن)

مسعر حراري سعته الحرارية $C = 130 J / K$ يحتوي على كتلة $m_1 = 100 ml$ من الماء عند درجة حرارة T_1

نضيف اليه كتلة $m_2 = 100 ml$ من الماء درجة حرارته $T_2 = 40^\circ C$ عند التوازن

نسجل درجة الحرارة $T_f = 30^\circ C$

احسب درجة الحرارة الابتدائية T_1 .

يعطي : $C_{H_2O} = 4.185 J / g . K , \rho_{H_2O} = 1 g / ml$

التمرين الثاني: (10 ن) :

• إليك النظم التالية :

*1 نظام يمتص كمية حرارة تساوي $10 kJ$ ويبذل عمل نحو الوسط الخارجي يساوي $1000 J$

*2 غاز ذو حجم ثابت يطرح طاقة تساوي $6 KJ$.

*3 يتعرض غاز إلى عملية انكماش أديباتيكي بفعل عمل يساوي $4000 J$.

➤ أحسب التغير في الطاقة الداخلية الخاصة بالنظم الثلاثة السابقة .

ملاحظة: نقطة على التنظيم

"بالتوفيق"