



PHY001 Thermodynamics Temperature (Chapter 19) Selected Problems

4. The boiling point of liquid hydrogen is 20.3 K at atmospheric pressure. What is this temperature on (a) the Celsius scale and (b) the Fahrenheit scale?	
يغلي الهيدروجين السائل عند درجة حرارة 20.3 K والضغط الجوي. ما قيمة هذه الدرجة: • في مقياس سلزيوس • في مقياس فهرنهيت	2
9. The active element of a certain laser is made of a glass rod 30.0 cm long and 1.50 cm in diameter. Assume the average coefficient of linear expansion of the glass is equal to 9.0 x 10 ⁻⁶ (°C) ⁻¹ . If the temperature of the rod increases by 65.0°C, what is the increase in (a) its length, (b) its diameter, and (c) its volume? 1.50 cm وقطره 30.0 cm الجزء الفعال في جهاز ليزر عبارة عن اسطوانة من الزجاج هي 30.0 cm وقطره 9.0 x 10 ⁻⁶ (°C) ⁻¹ عين تزيد درجة افترض ان القيمة المتوسطة لمعامل التمدد الطولي للزجاج هي 1.50°C - حين تزيد درجة حرارة الاسطوانة بمقدار (ب) قطر	3





12. A pair of eyeglass frames is made of epoxy plastic. At room temperature (20.0°C), the frames have circular lens holes 2.20 cm in radius. To what temperature must the frames be heated if lenses 2.21 cm in radius are to be inserted in them? The average coefficient of linear expansion for epoxy is 1.30 x 10^{-4} (°C) ⁻¹ $(^{\circ}C)^{-1}$ $(^{\circ}C)^$	4
15. A square hole 8.00 cm along each side is cut in a sheet of copper. (a) Calculate the change in the area of this hole resulting when the temperature of the sheet is increased by 50.0 K. (b) Does this change represent an increase or a decrease in the area enclosed by the hole? في لوح من النحاس ، تم عمل فتحة مربعة طول ضلعها 8.00 cm . (أ) احسب مقدار التغير في مساحة الفتحة حين تزيد درجة حرارة اللوح النحاسي بمقدار 50.0 K (ب) هل هذا التغير يمثل زيادة ام نقص في مساحة الفتحة ؟	5
17. At 20.0°C, an aluminum ring has an inner diameter of 5.000 0 cm and a brass rod has a diameter of 5.050 0 cm. (a) If only the ring is warmed, what temperature must it reach so that it will just slip over the rod? (b) What If? If both the ring and the rod are warmed together, what temperature must they both reach so that the ring barely slips over the rod? (c) Would this latter process work? Explain. Hint: Consult Table 20.2 in the next chapter. عند درجة حرارة 20.0°C كان القطر الداخلي لحلقة من الالمنيوم 5.000 0 cm وقطر أسطوانة من سبيكة "براس" brass وقطر أسطوانة داخلها (ب) اذا تم تسخين الحلقة والاسطوانة سويا تسخين الحلقة والاسطوانة داخل الحلقة . (ج) احسب مقدار درجة الحرارة التي يلزم التسخين لها بحيث يمكن تمرير الأسطوانة داخل الحلقة . (ج) هل يمكن ان يحدث ذلك عمليا ؟ لماذا ؟ (استعن بالمعلومات في الجدول 20.2)	6





21. A hollow aluminum cylinder 20.0 cm deep has an internal capacity of 2.000 L at 20.0°C. It is completely filled with turpentine at 20.0°C. The turpentine and the aluminum cylinder are then slowly warmed together to 80.0°C. (a) How much turpentine overflows? (b) What is the volume of turpentine remaining in the cylinder at 80.0°C? (c) If the combination with this amount of turpentine is then cooled back to 20.0°C, how far below the cylinder's rim does the turpentine's surface recede?	
اناء أسطواني من الالمنيوم عمقه 20.0 cm وسعته الداخلية 2.000 عند درجة حرارة 20.0°C. تم ملء الاناء تماما بزيت التربنتين turpentine عند درجة حرارة 20.0°C ثم تم تسخين الاناء والزيت سويا الى درجة حرارة 0.00°C. (أ) احسب حجم الزيت الذي ينسكب من الاناء (ب) احسب حجم الزيت الذي يتبقى بالإناء عند درجة حرارة 0.00°C (ج) اذا تم بعد ذلك تبريد الاناء والزيت بداخله الى درجة حرارة 20.0°C ، احسب مسافة انخفاض الزيت عن حافة الاناء	7
23. A sample of lead has a mass of 20.0 kg and a density of 11.3 x 10³ kg/m³ at 0°C. (a) What is the density of lead at 90.0°C? (b) What is the mass of the sample of lead at 90.0°C? . 0°C عند درجة حرارة 11.3 x 10³ kg/m³ وكثافتها 20.0 kg عند درجة حرارة 20.0°C (ب) ما هو مقدار كتلة قطعة الرصاص عند درجة حرارة 90.0°C (ب) ما هو مقدار كتلة قطعة الرصاص عند درجة حرارة 90.0°C	8
27. Gas is confined in a tank at a pressure of 11.0 atm and a temperature of 25.0°C. If two-thirds of the gas is withdrawn and the temperature is raised to 75.0°C, what is the pressure of the gas remaining in the tank? ضغط غاز داخل اناء مغلق مقداره عدرجة الحرارة لتصبح 75.0°C احسب مقدار ضغط الغاز المتبقي في الاناء الغاز من الاناء ورفع درجة الحرارة لتصبح 75.0°C	9





29. Gas is contained in an 8.00-L vessel at a temperature of 20.0°C and a pressure of 9.00 atm. (a) Determine the number of moles of gas in the vessel. (b) How many molecules are in the vessel? غاز في اناء مغلق حجمة 8.00-L درجة حرارته 20.0°C وضغط 9.00 atm غاز في اناء مغلق حجمة عدد الجزيئات داخل الاناء (ب) كم عدد الجزيئات داخل الاناء	10
30. A container in the shape of a cube 10.0 cm on each edge contains air (with equivalent molar mass 28.9 g/mol) at atmospheric pressure and temperature 300 K. Find (a) the mass of the gas, (b) the gravitational force exerted on it, and (c) the force it exerts on each face of the cube. (d) Why does such a small sample exert such a great force? 300 K أولا المواء الموثرة على كل وجه من أوجه الاناء (د) القوة المؤثرة على كل وجه من أوجه الاناء (د) كيف تعلل مقدار القوة الكبير الناتج عن عينة الهواء الصغيرة ؟ 1 atm = 1.013 x 10 ⁵ N / m ² 28.9 g/mol	11
1 atm = 1.013 x 10 ⁵ N / m ² 28.9 g/mol كتلة مول الهواء 31. An auditorium has dimensions 10.0 m x 20.0 m x 30.0 m. How many molecules of air fill the auditorium at 20.0°C and a pressure of 101 kPa (1.00 atm)? قاعة محاضرات ابعادها 30.0 m x 30.0 m x 30.0 m د خزيئات الهواء داخل قاعة المحاضرات عند 20.0°C وضغط جوي (1.00 atm)?	12





32. The pressure gauge on a tank registers the gauge pressure, which is the difference between the interior pressure and exterior pressure. When the tank is full of oxygen (O2), it contains 12.0 kg of the gas at a gauge pressure of 40.0 atm. Determine the mass of oxygen that has been withdrawn from the tank when the pressure reading is 25.0 atm. Assume the temperature of the tank remains constant.	13
كانت 40.0 atm وكتلة الغاز داخل الخزان 12.0 kg . احسب مقدار كتلة الغاز الذي تم سحبه	
من الخزان حين تصل قراءة مقياس الضغط الى 25.0 atm	
افترض ثبات درجة حرارة خزان الغاز	
33. (a) Find the number of moles in one cubic meter of an ideal gas at 20.0°C and atmospheric pressure. (b) For air, Avogadro's number of molecules has mass 28.9 g. Calculate the mass of one cubic meter of air. (c) State how this result compares with the tabulated density of air at 20.0°C	14
(أ) احسب عدد المولات في متر مكعب من غاز مثالي عند ضغط جوي و درجة حرارة 20.0°C	
(ب) كتلة عدد افوجادرو من جزيئات الهواء مقداره g 28.9 . احسب كتلة متر مكعب من الهواء	
(ج) قارن النتيجة التي حصلت عليها مع قيمة كثافة الهواء عند درجة حرارة 20.0°C الموجودة في جدول قيم كثافة المواد	
41. At 25.0 m below the surface of the sea, where the temperature is 5.00°C, a diver exhales an air bubble having a volume of 1.00 cm³. If the surface temperature of the sea is 20.0°C, what is the volume of the bubble just before it breaks the surface?	15
خرجت فقاعة هواء حجمها 1.00 cm³ في زفير غواص على عمق 25.0 m تحت سطح البحر حيث درجة الحرارة 5.00°C . احسب حجم الفقاعة قبل انفجار ها عند سطح الماء حيث درجة الحرارة 20.0°C	10
42. Estimate the mass of the air in your bedroom. State the quantities	
you take as data and the value you measure or estimate for each.	1.0
احسب قيمة تقريبية لكتلة الهواء في احد غرف منزلك	16
اكتب مقدار كل الكميات التي قمت بقياسها او افتراض قيمتها لاستخدامها في الحساب	



^9	جــــامعة الفيـــــــ
<u>. </u>	كليـــــة الهندســـــ
هندسية	قسم الرياضيات والفيزيقا ال

