

الواجب الأول لمقرر عملي كيمياء المحاليل 336 كيم

أوجد الحجم المولي الكلي total volume لخليط من البنزين والكلوروفورم باستخدام الحجم المولي الجزئي partial molar volume بناءً على القراءات المعطاة لك في الجدول :

V/V %	m (g)	$d^{-1}$
0 %	23	
20 %	25.8	
40 %	28.7	
60 %	31.8	
80 %	35	
100 % Chloroform	38.6	

١- أوجد حجم البخنوميتر (pycnometer) ؟

٢- احسب مقلوب الكثافة ( $d^{-1}$ ) في الجدول أعلاه؟

٣- ارسم العلاقة بين مقلوب الكثافة والنسبة الحجمية الحجمية؟

٤- ارسم المماس لنقطتين من خلال الرسم البياني لإيجاد مقلوب الكثافة في الجدول أدناه؟

توجد القيم من رسم المماس	.....%	.....%
$d^{-1}$ Benzene		
$d^{-1}$ Chloroform		

٥- احسب عدد المولات والكسر المولي لكل من البنزين والكلوروفورم؟  
(ملاحظة النسبة حجمية وليست وزنية لذلك لا بد من مراعاة ذلك في حساب عدد المولات)

٦- احسب الحجم المولي الجزئي للبنزين والحجم المولي الجزئي للكلوروفورم؟

تركيز النقطة المختارة من الرسم	$d^{-1}$ Benzene (من رسم المماس)	$X_{Benzene}$ الكسر المولي	$V_{Benzene}$
.....%			
.....%			

تركيز النقطة المختارة من الرسم	$d^{-1}$ Chloroform (من رسم المماس)	$X_{Chloroform}$ الكسر المولي	$V_{Chloroform}$
.....%			
.....%			

٧- احسب الحجم المولي الكلي  $V_T$  ؟

علما بأن كثافة البنزين 0.88 g/mL , وكثافة الكلوروفورم 1.48 g/mL