١/ عينة غاز حجمه 2.18L فما كتلة الغاز عند ضغط 102 kpa
ودرجة حرارة = 37°c (Mr = 39)

٢/ احسب الكتلة المولية Mr لغاز محصور لغاز 1.28g داخل وعاء مغلق سعته
250ml عند درجة حرارة 121°c وضغط 786 mmHg

٣/ احسب كثافة الغاز بوحدة g/L عند درجة حرارة 56°c وضغط 1.27 atm
R = 0.082 (Mr = 34)

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

٤/ بالون حجمه 2400L مملوء بغاز He عند ضغط 1atm وحرارة 300K ارتفع للأعلى حيث أصبحت حرارة ($-23^{\circ}C$) ليبقى حجمه ثابت جرى التقلص من 80g من كتلته احسب ضغط الغاز في البالون عند ارتفاعه ($Mr=4$)

٥/ إسطوانة حجمها 20L تحوي الغاز (X) مولاته 0.6_{mol} عند درجة حرارة 300K أضيف إليه الغاز (y) ليصبح الضغط داخل الاسطوانة 1.2_{atm}

احسب كتلة الغاز (y) $Mry=44$

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

٦/ بالون حجمه 1000L محلوء بغاز He عند حرارة 300K وضغط 1atm وعند صعوده لأعلى انخفضت الحرارة لتصبح (-3°) وانخفض الضغط الى 0.75atm ، احسب كتلة الغاز الواجب التخلص منه ليبقاء على حجم ثابت (Mr=4)

٧/ غاز محصور في وعاء درجة حرارته 27°C ضغطه 1520mmHg احسب تركيز الغاز

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner