

www.sites.google.com/site/faresfergani
Fares_Fergani@yahoo.Fr

تمارين مقتضبة

2AS U05 - Exercice 016

المحتوى المعرفى : نموذج الغاز المثالي .

تاريخ آخر تحدث : 2014/09/01

نص التمرين : (**)

تجهيز مناسب يملأ خزان ب 4 mol من الهواء عند درجة الحرارة $30^\circ\text{C} = \theta_1$ ، فيكون ضغط الهواء داخل الخزان $P_1 = 120 \text{ kPa}$. نعتبر في كل التمارين حجم الخزان ثابت .

1- كم يصبح ضغط الهواء P_2 داخل الخزان في الحالات التالية :

أ- عندما يسحب من الخزان 1.75 mol من الهواء عند نفس درجة الحرارة .

ب- عند وضع الخزان في مكان يجعل درجة حرارة الهواء فيه تصبح $15^\circ\text{C} = \theta_2$ من دون تغيير في كمية مادة الهواء فيه ؟

2- ما الذي يتغير عند إعادة نفس التجارب السابقة باستخدام غاز الهيدروجين بدلاً من الهواء ؟

أجوبة مختصرة :

1- أ) $P_2 = 6.75 \cdot 10^4 \text{ Pa}$ ، ب) $P_2 = 1.14 \cdot 10^5 \text{ Pa}$.
عند إعادة نفس التجارب السابقة باستعمال هواء بدل غاز الهيدروجين تتغير كتلة الغاز داخل الخزان .