

التمرين 10

www.pc-lycee.com

1. أعط تعبير الكتلة المولية للألكانات بدلالة n عدد ذرات الكربون في جزيئة الألكان.
 2. كتلة 1 لتر من الهواء مأخوذ في 0°C و 1atm هي $1,29\text{g}$. أحسب كتلة $22,4\text{L}$ من الهواء.
 3. في نفس شروط درجة الحرارة والضغط ، حدد قيمة n التي ابتداء منها يصبح الألكان أكثر كثافة من الهواء.
 4. معطيات : عند 0°C و 1atm الحجم المولي للغازات هو : $V_m=22,4\text{Lmol}^{-1}$.
- $M(\text{H})=1\text{ g.mol}^{-1}$ $M(\text{C})=12\text{ g.mol}^{-1}$