

كيمياء تمارين 07	المول : وحدة كمية المادة	الجدع المشترك
------------------	--------------------------	---------------

التمرين 12

يتكون الهواء الذي نستنشق من التركيبة الحجمية التالية :
 $\frac{1}{5}$ من غاز ثنائي الأوكسجين O_2 و $\frac{4}{5}$ من غاز ثنائي الآزوت N_2 .

1. أحسب حجم كل من الغازين في غرفة حجمها 90 m^3 .
2. أحسب كمية مادة كل من الغازين في هذه الغرفة.
3. استنتج كتلة كل غاز في هذه الغرفة.

معطيات : ظروف الحرارة والضغط في الغرفة $t=20^\circ\text{C}$ ، $P=10^5\text{Pa}$ ،
في هذه الظروف الحجم المولي هو $V_m=24,0\text{L}\cdot\text{mol}^{-1}$.