

(4) الصيغة الإجمالية لهذا الغاز  $C_nH_{2n+2}$ ، حيث  $n$  عدد صحيح وموجب. أوجد الصيغة الإجمالية لجزيئة هذا الغاز.

### تمرين 4:

نعتبر أن النسبة المئوية المولية لمكونات الهواء هي: 20% من غاز ثنائي الأوكسجين  $O_2$  و 80% من غاز الأزوت  $N_2$

(1) بين أن الكتلة المولية للهواء تساوي تقريبا 29g/mol

(2) أحسب كمية مادة الهواء الموجودة داخل قاعة طولها  $L=5m$  وعرضها  $l=4m$  وارتفاعها  $h=3m$ . نعتبر درجة الحرارة في القاعة  $25^\circ C$  وضغط

$$P=10^5 Pa \text{ . نعطي } R=8,32(S.I)$$

(3) أستنتج كتلة الهواء في القاعة .

نعطي :  $M(N)=14g/mol ; M(O)=16g/mol$

### تمرين 5:

الكوليسترول  $C_xH_{2x-8}O$  مادة دهنية في الدم.

تتراوح النسبة العادية لهذه المادة في الدم بين 1,40g/L و 2,2g/L .

نعطي :  $M(C_xH_{2x-8}O)=386g/mol$

(1) أعط تعبير الكتلة المولية بدلالة  $x$ .

(2) أحسب  $x$  و استنتج الصيغة الإجمالية للكوليسترول.

أعطت عملية تحليل دم شخص النتيجة الكوليسترول: 6,5mmol في لتر من الدم.

(3) أعط كتلة الكوليسترول في لتر من دم هذا الشخص.

(4) هل هذا الشخص سليم أم مريض؟

### تمرين 1:

يوجد الكافيين  $C_8H_{10}N_4O_2$  في القهوة والشاي والشكلاط ، وبعض المشروبات الغازية ، ورغم دورها المنشط ، إلا أنها تشكل خطرا على صحة الإنسان إذا تجاوز المقدار المستهلك 600mg في اليوم الواحد .

(1) أحسب الكتلة المولية للكافيين.

(2) أحسب كمية المادة الموجودة في فنجان قهوة واحد به 80mg من الكافيين .

(3) أحسب عدد الجزيئات الموجودة في هذا الفنجان.

(4) كم عدد فناجين القهوة التي يمكن أن يتناولها شخص راشد دون مخافة تعرضه للتسمم ؟

### تمرين 2:

أحسب كميات المادة الموجودة في العينات التالية :

(1) عينة من الحديد كتلتها  $m_1=20g$  .

(2) عينة من كبريتات النحاس الثاني  $CuSO_4$  كتلتها  $m_2=100g$  .

(3) عينة من رباعي كلوروميثان  $CCl_4$  سائل حجمها  $V=20ml$  . الكتلة الحجمية لرباعي كلوروميثان :  $\rho=1,6g/cm^3$  .

(4) عينة من غاز ثنائي الهيدروجين حجمه  $V=4L$  ، نعطي الحجم المولي  $V_m=22,4L/mol$  . واستنتج كثافة الغاز بالنسبة للهواء في الشروط النظامية لدرجة الحرارة .

### تمرين 3:

تحتوي قارورة A سعتها  $V_A=0,8L$  على كتلة  $m_A=1,41g$  من غاز البروبان  $C_3H_8$  .

(1) أحسب كمية البروبان الموجودة في القارورة A .

(2) أحسب الحجم المولي لغاز البروبان في شروط التجربة .

(3) في نفس الشروط السابقة لدرجة الحرارة والضغط، تحتوي قارورة B سعتها  $V_B=2V_A$  على كتلة  $m_B=3,71g$  من غاز مجهول. أحسب الكتلة المولية لهذا الغاز .