ثانوية :الإخوة عمار إستيدية
المستوى:ج م ع ت 1+2

السنة الدراسية :2013-2014
المدة:ساعة

الفرض الثاني لثلاثي الثاني في العلوم الفيزيائية

التمرين الأول :

*علبة الأسبرين كتب عليها المعلومات التالية :

Composition :
Acide acétylsalicylique($C_9H_8O_4$)500mg,excipient q .s.p
Un comprimé en hydrogenocarbonate de soduim

*نضع على كفة ميزان إلكتروني قرصين من الأسبرين و كأس بيشر يحتوي على حجم من الماء المقطر فيشير الميزان إلى القيمة $m_1=164.87g$.

*نضع القرصين في البيشر وبعد إنتهاء الفوران يشير الميزان إلى قيمة $m_2=164.17g$. الغاز المنطلق هو ثنائي أكسيد الكربون CO_2 .

1 -أحسب كمية المادة للحمض الموجودة في قرص واحد.

2-أحسب كتلة غاز CO_2 المنطلق من البيشر .

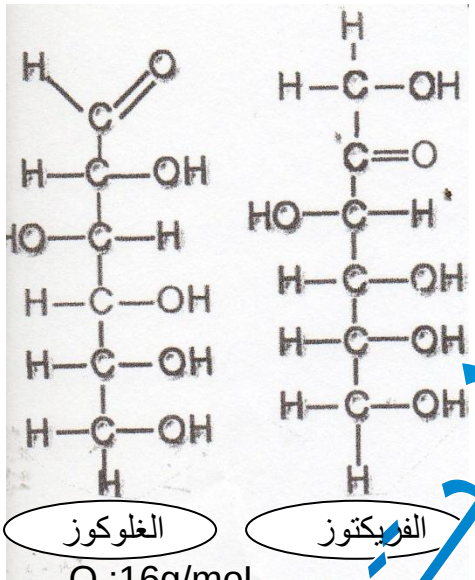
3-أحسب كمية مادة غاز CO_2 المنطلق .

4-أحسب حجم الغاز المنطلق في الشرطين النظاميين.

C :12g/moL O :16g/moL

التمرين الثاني:

*التفاح يحتوي على السكر الغلوكوز والفريكتوز الصيغة المنشورة لكل منهما موضحة في الشكل :



1-أوجد الصيغة الجزيئية المجملة ($C_xH_yO_z$)لكل منهما ،ماذا تستنتج؟

2 –أحسب الكتلة المولية الجزيئية لكل منهما .

3-إذا تناولت حبة تفاح(وزنها 150g)وعلمت أنها تحتوي على9g من الفركتوز .

أ-ماهي كمية مادة الفركتوز التي تناولتها .

ب-كم هو عدد جزيئات الفركتوز الموجودة في حبة التفاح .

ج-إستنتج عدد ذرات الفحم الموافقة لها.

H :1g/moL C :12g/moL O :16g/moL

بالتوفيق