



السنة الأولى ثانوي ج م ع و تك

مديرية التربية لولاية قسنطينة

المدة : ساعتان

ثانوية يوغرطة | الكدية

إختبار الثاني الأول في مادة العلوم الفيزيائية

الإثنين : 29 نوفمبر 2021

التمرين الأول : (6 ن)

عنصر الآزوت N كتلته الذرية $14.004u$ ، ويتواجد في الطبيعة على شكل نظيرين :

$$^{A+1}_{Z}N(y_2 \%) , ^A_ZN(y_1 \%)$$

1. ماذا يمثل العدد الكتلي A ؟

2. يتواجد هذا العنصر في نفس العمود مع عنصر الفوسفور $P : K^2L^8M^5$ في الجدول الدوري .

⊗ أكتب التوزيع الإلكتروني لعنصر الآزوت .

⊗ أحسب شحنة نواة العنصر .

3. نواة الآزوت $^{A+1}_{Z}N$.

✓ أحسب كتلة هذه النواة ، إذا علمت أن كتلة ذرتها تساوي : $25.05637 \times 10^{-27} Kg$.

✓ أعط تركيب هذه النواة .

4. أوجد النسبة المئوية للنظيرين : $^{A+1}_{Z}N$ و A_ZN .

5. تتحد ذرة من عنصر الآزوت مع ذرات لعنصر توزيعه الإلكتروني : K^2L^{14-Z} ، حيث Z : العدد الذري لعنصر الآزوت .

⊗ أكتب تمثيل لويس لهذا الجزيء ، ثم حدد عدد الأزواج الرابطة وغير الرابطة .

⊗ أكتب الصيغة العامة لهذا الجزيء وشكله الهندسي حسب جليسي .

⊗ أكتب تمثيل جليسي و كرام لهذا الجزيء .

يعطى : $m_p = 1.67 \times 10^{-27} Kg$ ، $m_e = 9.1 \times 10^{-31} Kg$

العنصر الكيميائي	${}_8O$	${}_5B$	${}_4Be$	${}_9F$	${}_3Li$	${}_6C$
------------------	---------	---------	----------	---------	----------	---------

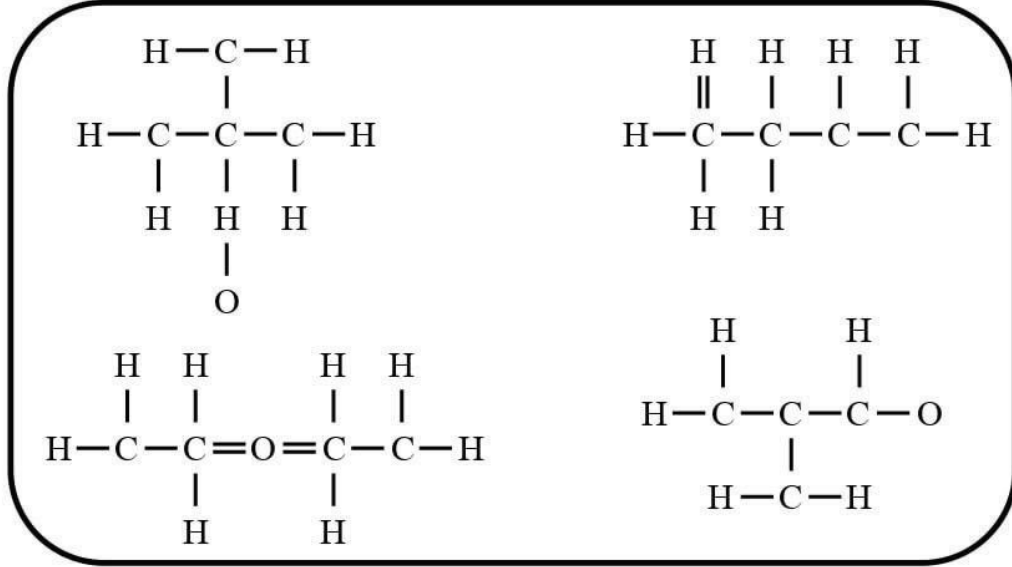
التمرين الثاني : (4 ن)

أكمل الجدول التالي :

شحنة نواة العنصر	رمز الشاردة	التوزيع الإلكتروني للشاردة	شحنة الشاردة بالكولوم	الغاز الخامل الذي له نفس التوزيع الإلكتروني
$Q_{noyau}(P) = 24 \times 10^{-19} C$				
$Q_{noyau}(Mg) = 19.2 \times 10^{-19} C$				
$Q_{noyau}(O) = 12.8 \times 10^{-19} C$				
$Q_{noyau}(Al) = 20.8 \times 10^{-19} C$				

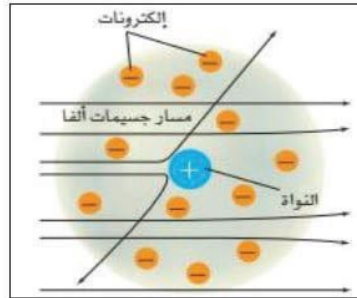
التمرين الثالث : (6 ن)

1. أكتب المتماكبات الثلاثة لهذه الصيغة الجزيئية المجملية : C_5H_{12} .
2. أكمل هذه الصيغ الجزيئية المفصلة برابطة تكافؤية بسيطة مع تصحيح الخطأ في كل صيغة.



التمرين الرابع : (4 ن)

إليك الشكل التالي الذي يمثل تجربة قام بها فيزيائي بريطاني سنة 1911 .



1. كيف نسمي هذه التجربة .
2. أعط اسم الفيزيائي الذي قام بهذه التجربة .
3. أعط تفسيراً لمسار هذه الجسيمات .
4. ماذا نستنتج من هذه التجربة .

بالتوفيق