

تمارين الفصل الثاني

الموضوع: البنية الذرية

التمرين الاول :

- تتواجد قطيرة زيت بين صفيحتي مكثفة , نصف قطرها $6,5 \times 10^{-6}$ m و مشحونة بـ100 إلكترون.
- 1- مثل بيانيا القوى المؤثرة على هذه القطيرة عندما تكون حركتها نحو الأعلى و نحو الأسفل تحت تأثير حقل كهربائي E بين صفيحتي مكثفة.
 - 2- ما هي خصائص قوة ستوكس ؟
 - 3- احسب شدة الحقل الكهربائي اللازم لتوقيف القطيرة إذا أهملنا دافعة ارخميدس .

التمرين الثاني :

يتواجد عنصر البور 5B في الطبيعة على شكل نظيرين ${}^{10}B$ و $(Z=5)$, أما الكتلة المتوسطة فتساوي 10.811 غ ما هي النسبة المئوية لتواجد كل نظير ؟

التمرين الثالث :

- السيليسيوم الطبيعي هو مزيج من ثلاث نظائر مستقرة: ${}^{28}Si$, ${}^{29}Si$, ${}^{30}Si$, الوفرة الطبيعية للنظير الأوفر تساوي 92.23% . الكتلة المولية الذرية للسيليسيوم الطبيعي تساوي 28.085g/mol
- 1- أي النظائر السابقة هو النظير الأوفر .
 - 2- احسب وفرة النظيرين المتبقين .

التمرين الرابع :

1. حدد عدد البروتونات والنيوترونات والالكترونات في كل من النيكليدات التالية: ${}^{12}C$, ${}^{13}C$, ${}^{12}S^{2-}$, ${}^{13}Al^{3+}$, ${}^{14}O^{2-}$
2. ما هي الكتلة المتوسطة لذرة الأرجون ${}_{18}Ar$ علما انها تتواجد في الطبيعة على شكل ثلاث نظائر و فراتها :
 ${}^{36}Ar: 0.33\%$; ${}^{40}Ar: 99.607\%$; ${}^{38}Ar: 0.063\%$

التمرين الخامس :

- 1- احسب بوحدة الـ uma كتلة نواة و ذرة الفوسفور P حيث: $A=31, Z=15$
- 2- هل كتلة الذرة متمركزة في النواة ؟ احسب الكتلة الذرية المولية لهذا العنصر
- 3- القيمة الحقيقية هي: 30.9738g/mol , ماذا تستنتج ؟

التمرين السادس:

عنصر السيليسيوم الطبيعي ($Z = 14$) Si هو عبارة عن مزيج من ثلاثة نظائر مستقرة: ${}^{28}Si$, ${}^{29}Si$ و ${}^{30}Si$. الوفرة الطبيعية للنظير الأكثر وفرة هي 92.23%. الكتلة الذرية للسيليسيوم الطبيعي هي 28.085 غ/مول .

1. ما هو نظير السيليسيوم الأكثر وفرة؟ 2. احسب الوفرة الطبيعية للنظيرتين الأخرين

التمرين السابع :

- عنصر الغاليوم الطبيعي ($Z = 31$) Si هو عبارة عن مزيج من نظيرين مستقرين: ${}^{69}Ga$, ${}^{71}Ga$
1. حدد القيم التجريبية للوفرة الطبيعية مع العلم أن الكتلة المولية للغاليوم هي 69.72 غ / المول
 2. لماذا النتيجة تقريبية؟
 3. هناك ثلاثة نظائر مشعة من الغاليوم ${}^{69}Ga$, ${}^{72}Ga$, ${}^{73}Ga$, حدد نوع النشاط الإشعاعي في كل حالة و اكتب معادلة التفاعل .