مديرية التربية لولاية الوادي

ثانوية: المجاهد دويم محمد الهاشمي.

المستوى التعليمي: سنة اولى ثانوي ج م ع تك.

التاريخ: نوفمبر 2024

المدة الزمنية: 1ساعة

الفرض الأول للفصل الأول في مادة العلوم الفيزيائية

التمرين الأول:

اجب بصحيح ام خطأ مع تصحيح الخطأ:

1- الأنواع الكيميائية هي مجموعة من الافراد الكيميائية الغير متماثلة أي مجموعة من الذرات او الشوارد او الجزيئات.

2- للكشف عن النوع الكيميائي النشاء نستخدم محلول فهلنج + التسخين.

3- للكشف عن النوع الكيميائي الماء نستخدم كبريتات النحاس اللامائية.

4- للكشف عن شاردة Fe^{2+} في الماء المعدني نستخدم محلول الصودا.

5- تحتوي نواة ذرة عنصر كيميائي على 20 بروتون و 17 نترون نرمز لها بالرمز $^{20}_{17}Cl$

6- خلال مختلف التحولات الكيميائية العنصر الكيميائي يبقى محفوظ.

التمرين الثاني:

عنصر كيميائي X كتلة نواته $m = 20,04\times10^{-27}\ kg$. استنتج عدده الكتلي A .

يقع هذا العنصر الكيميائي في الخانة الناتجة عن تقاطع السطر الثاني والعمود الرابع من الجدول الدوري.

ا-أعط التوزيع الالكتروني لهذا العنصر الكيميائي مع الشرح.

ب-أستنتج عدد البروتونات لهذا العنصر الكيميائي كيف نسمي هذا العدد؟ ما هو رمزه؟

ج-اوجد عدد النترونات الموجودة بنواة هذا العنصر الكيميائي؟

د-ما هو هذا العنصر الكيميائي X ثم اعط رمز نواته بالاعتماد على الجدول الموضح في اخر التمرين؟

هـ-ما هي عدد ذرات العنصر X الموجودة في كتلة من العنصر قدرها $m = 15\ g$ ؟

$^{14}_{7}N$	$^{16}_{8}O$	$^{12}_{6}C$	$^{35}_{17}Cl$	$^{32}_{16}S$	$^{23}_{11}Na$

$m_p = 1,67\times10^{-27}\ kg$ $\quad |e| = 1,6\times10^{-19}\ C$

انتهى الفرض بالتوفيق

كهمان ع القادر