



السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة مما بين الأقواس:

(1) يُعتبر من الهالوجينات.

(الصوديوم / الكلور / الهيليوم / الكالسيوم)

(2) يحل في محاليل أملاحه.

(الكلور محل البروم / البروم محل الفلور / اليود محل الكلور / اليود محل الفلور)

السؤال الثاني:

علل لما يأتي:

(1) تسمية فلزات المجموعة 1A بالأقلاء.

.....

(2) يُستخدم النيتروجين المسال في حفظ قرنية العين.

.....

السؤال الثالث:

ادرس الشكل المقابل الذي يمثل مقطعاً من الجدول الدوري، ثم أجب عما يأتي "مع مراعاة أن الأحرف الموجودة بخاناته لا تمثل الرموز الحقيقية للعناصر".

(1) ما الرمز (الرموز) الدالة على:

(أ) الغازات الخاملة

(ب) فلزات الأقلاء

(ج) الهالوجينات

(د) فلزات الألقاء الأرضية

(2) ما الرمز الدال على:

(أ) أكثر الفلزات نشاطاً

(ب) أكثر اللافلزات نشاطاً

السؤال الرابع:

اذكر استخداماً واحداً - في حدود ما درست- للعناصر الآتية في مجال التقنيات الحديثة:

(1) الصوديوم السائل

(2) السيليكون

(3) الكوبلت 60

السؤال الخامس:

✘ الجدول المقابل يوضح خواص ثلاثة عناصر، اذكر الرمز الذي يمثل عنصر من:

(1) الألقاء

(2) الهالوجينات

(3) القلويات الأرضية

السؤال السادس:

(تفكير إبداعي)

لماذا لا يُحفظ الليثيوم كباقي عناصر الفلزات أسفل سطح الكيروسين، بل يُحفظ تحت زيت البرافين؟

.....

.....