

ورقة عمل (الجدول الدوري للعناصر)

- ارسمي خطان عموديان متوازيين بطول = 6 سم ، المسافة بينهما = 1 سم ، صلي بخط
بين اعلى الخطان ايضاً

ثم صلي بخط بين اسفل الخطان العموديين ؟ ما الشكل الناتج ؟

قسمي الشكل الناتج الى ست اقسام متساوية .

ضعي الرموز التالية في كل قسم من الاقسام (H-Li-Na-K-Rb-Cs) ؟

ماذا تسمى الشكل الظاهر لديك ؟ مع ذكر المفهوم ؟

كم عددها في الجدول الدوري ؟ -----

هل لها انواع ؟ (اذا كانت الاجابة بـ نعم - حددي ذلك على الجدول الدوري) .

(ايضاً اذا كانت الاجابة بـ لا - حددي ذلك على الجدول الدوري) .

♥ المعلمة : نوفه ابودية ♥

مكتبة
الشيخ
الشيخ

1872

المؤلف

$$x_1, y_1, z_1, w_1, v_1$$

- أحييني عمما يلي :-

(١) ما دليلك على ذلك ؟

(٤) يعني كل عضو من الممثلين القائمة الموجودة في الجدول الدوري .

٥) ما المستخرج الذي توصلت اليه

من فبراير عام 1946، وبدأ تعليمه الأولي بمدينة دمنهور بجمهورية مصر العربية في السناد
نسولي مقر عمل والده حيث أكمل تعليمه حتى المرحلة الثانوية ثم التحق بكلية
الهندسة في جامعة القاهرة

ورقة عمل (نظرية دالتون الذرية)

س ١ اعتماداً على افتراضات نظرية دالتون الذرية مثل التفاعل الآتي برسم نماذج الذرات والجزيئات :

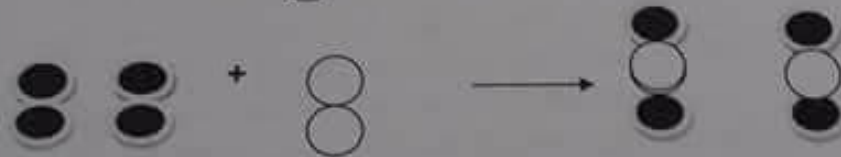


س ٢ إذا علمت ان الذرات المرسومة في التفاعل الموضح :

ذرة هيدروجين



ذرة اوكسجين



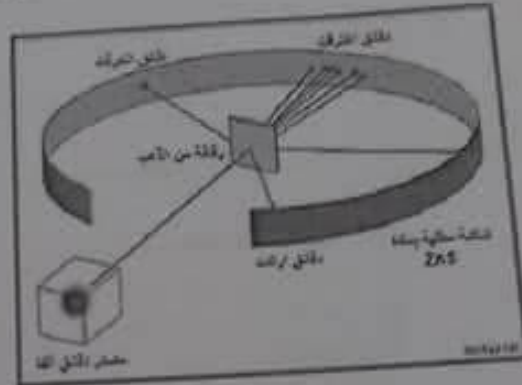
مثل التفاعل السابق بمعادلة كيميائية ؟

معلمة المادة : نوفه ابوديه



ورقة عمل تجارب رذرفورد

قام رذرفورد بخلف صفيحة من الذهب بتفريق أشعة ألفا ذات الشحنة الموجبة ولاحظ ما يحدث للأشعة عند اصطدامها في الصفيحة كما هو موضح في الشكلين الآتيين:



نموذج تجربة رذرفورد

من خلال الشكلين صف ما يحدث للأشعة

حيث ان الأشعة ذات شحنة موجبة براك ما أسبب التغيرات التي طرأت على مسار الأشعة

حاول ان ترسم نموذج للذرة يوضح بنيتها