

برعاية معالي وزير التربية والتعليم
السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف
وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثاني الاعدادي

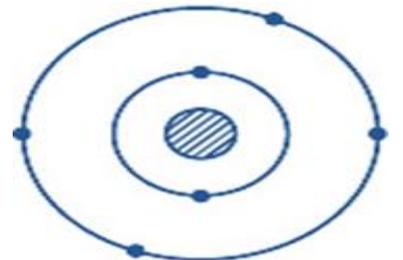
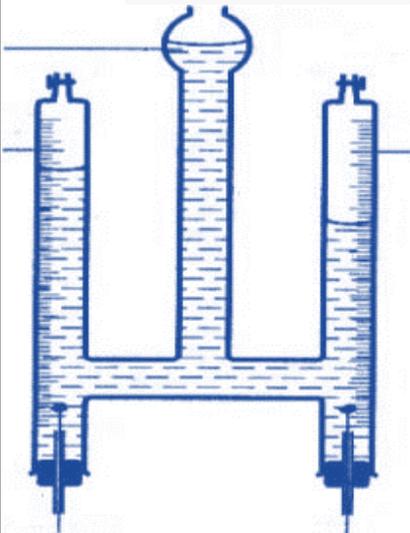
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الصف الثانى الاعدادى

المادة : علوم

الدرس : محاولات تصنيف العناصر (الجزء الأول)

الواجب

اختر الاجابة الصحيحة:

١) عدد العناصر في جدول مندليف هو

أ) ٢٠٠

ب) ١١٨

ج) ٩٢

د) ٦٧

٢) جميع الأعداد التالية تصلح أن تكون أعداد ذرية لعناصر، ما عدا

أ) ١١

ب) ١٢

ج) ١٢.٥

د) ١٣

٣) لاحظ العالم مندليف أن العناصر التي تكون في مجموعة واحدة يكون لها

أ) نفس العدد الذري

ب) خصائص مختلفة

ج) خصائص متشابهة

د) نفس الكتلة الذرية

٤) رتب مندليف جدولته على حسب.....

أ) العدد الذري

ب) الوزن الذري

ج) العدد الذري

د) توزيع الإلكترونات في مستويات الطاقة الفرعية

٥) أطلق العالم.....مصطلح العدد الذري علي عدد البروتونات الموجبة داخل النواة

أ) موزلي

ب) مندليف

ج) بور

د) رذرفورد

٦) اضافة العالم..... المجموعة الصفرية للجدول الدوري

أ) موزلي

ب) مندليف

ج) بور

د) رذرفورد

٧) إذا كان العدد الذري لعنصر ما يساوى ١١ فإن العدد الذري للعنصر الذى يليه مباشرة فى نفس الدورة يساوى

- أ) ٣٠
- ب) ١٣
- ج) ١٢
- د) ٢٠

٨) فى جدول موزلى كل عنصر يزيد عما يسبقه فى الدورة الواحدة بمقدار

- أ) نيوترون
- ب) بروتون
- ج) مستوى طاقة
- د) وزن ذرى

٩) كل مما يلي من عيوب جدول مندليف ما عدا

- أ) كان سيضطر للتعامل مع النظائر علي انها عناصر مختلفة
- ب) اضطر للاخلال بالترتيب التصاعدي للاوزان الذرية لبعض العناصر
- ج) تنبأ باكتشاف عناصر جديدة و قدر اوزانها الذرية
- د) وضع اكثر من عنصر في خانة واحدة

١٠) اكتب المصطلح العلمى الدال على : صور مختلفة لنفس العنصر متشابهة فى العدد الذري و مختلفة فى الوزن الذري