

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

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الاول الاعدادي

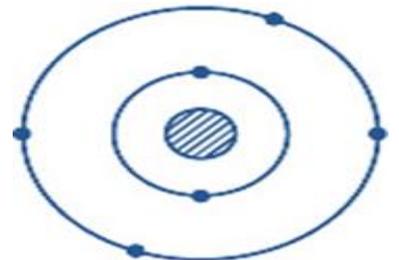
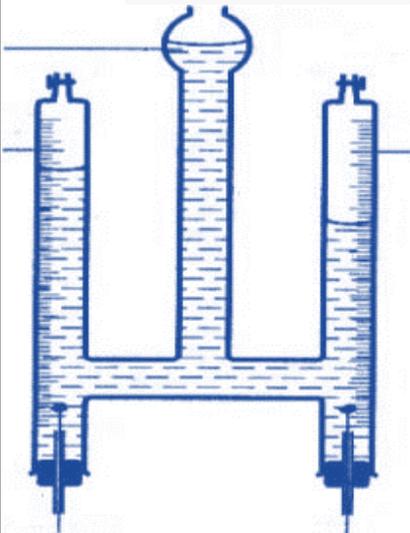
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الصف الاول الاعدادى

الدرس الاول - الاسبوع الاول والثانى

- اكتب المصطلح العلمى

- ١- هي كل ما له كتله وحجم ويشغل حيزا.
- ٢-الحيز الذي يحتوي على البروتونات والنيوترونات .
- ٣ - وحده بناء وتركيب جميع المواد .
- ٤- جسيمات تشمل على البروتونات والنيوترونات و الالكترونات.
- ٥- مسارات تدور فيها الالكترونات حول النواة.
- ٦- مركبات كيميائيه تستخدم في تحسين الانتاج الزراعه.
- ٧- عدد البروتونات الموجوده فى نواة الذرة.
- ٨- مجموع أعداد البروتونات و النيوترونات.
- ٩- الفرق بين العدد الكتلي و العدد الذري.
- ١٠- صور مختلفة من العناصر تتفق فى العدد الذري وتختلف فى العدد الكتلي .
- ١١- أجزاء صغيرة غير قابلة للتجزئة.
- ١٢ - نوع من الأسمدة يحتوى على النيتروجين و الفوسفور و البوتاسيوم.

- وضح دور العلماء التالى اسمائهم:

- ١- العالم دالتون .
 - ٢- العالم رذرفورد .
- ما الوحدات المكونة لمادة كربونات الكالسيوم.
- اذكر السبب العلمى :
- ١- نواة الذرة موجبة الشحنة.
 - ٢- تتركز كتلة الذرة فى النواة.
 - ٣- تختلف المستويات التي تدور فيها الالكترونات.
 - ٤- ذرات العنصر الواحد قد يوجد لها صور مختلفة تتفق فى العدد الذري وتختلف فى العدد الكتلي.

٥- الذرة متعادلة كيميائيا .

٦- تتفق نظائر العنصر فى العدد الذرى وتختلف فى العدد الكتلى .

- اكتب الرمز الكيميائى للعناصر التالية:

١-كربون.

٢-صوديوم.

٣- كلور .

- اكمل العبارات التاليه:

١- مستوى الطاقة الخارجى لأي ذرة لا يحتوى على أكثر من إلكترون.

٢- مستوى الطاقة الثانى يعرف ب.....

٣- عدد مستويات الطاقة الرئيسيه.....

٤- تحدد عدد الالكترونات اللازمة لتشبع مستويات الطاقة الأربعة الأولى من العلاقة الرياضية

.....

- احدى العناصر عدده الذرى ١١ و عدده الكتلى ٢٣ احسب :

١- عدد الالكترونات .

٢- عدد البروتونات .

٣- عدد النيوترونات .

- اختر الاجابة الصحيحة :

١- يعتبر نموذج اول نموذج للذرة على اساس تجريبي

(بور - مندليف - موزلى - رذرفورد)

٢- فى نواة ذرة العنصر يكون غالبا عدد أكبر من أو يساوى عدد البروتونات

(العدد الذرى - الالكترونات - النيوترونات - الجزيئات)

٣- عنصر يلزم لتقويه الجذور

(O-K-P-N)

٤- الجسيمات السالبة الشحنة التى تدور حول النواة هى

(البروتونات - الالكترونات - النيوترونات - الجزيئات)

٥- عنصر مستوى الطاقة الخارجى له M يحتوى على الكترون واحد يكون عدده الذرى

.....

(٣ - ٩ - ١١ - ١٩)

٦- الرمز الكيميائى لعنصر البوتاسيوم

(B -Be - K - Al)

