

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

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الاول الاعدادي

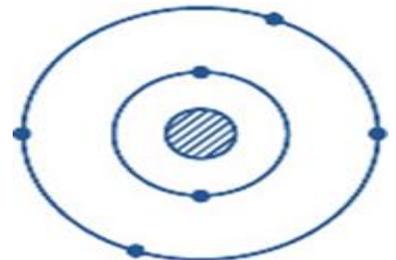
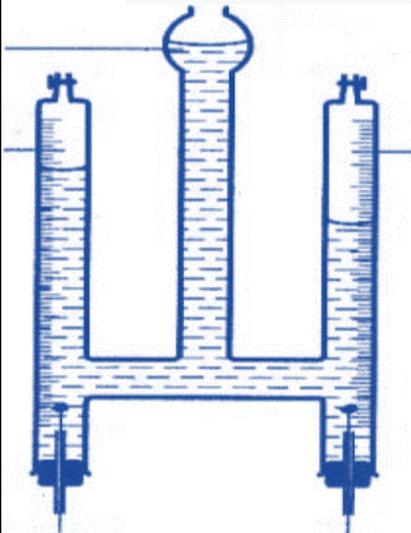
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



## اختبار الاسبوع الاول والثانى - للدرس الاول

### السؤال الاول

#### ما المقصود بكل من

- ١- المادة
- ٢- الذرة
- ٣- العدد الذرى
- ٤- العدد الكتلى
- ٥- النظائر
- ٦- الأسمدة

### السؤال الثانى

#### قارن بين

#### ١- البروتون والنيوترون والالكترون من حيث

- ا - نوع الشحنة
- ب - مكان التواجد
- ج - الكتلة

#### ٢- عنصر $^{32}_{16}S$ عنصر $^{40}_{20}Ca$ من حيث

- ا - العدد الذرى
- ب - العدد الكلى
- ج - الاسم
- د- عدد البروتونات
- هـ عدد النيوترونات
- س - عدد الالكترونات
- ص - عدد مستويات الطاقة المشغولة بالإلكترونات

#### ٣- نظائر الهيدروجين الثلاثة من حيث

- ا - اسم النظير
- ب - عدد النيوترونات
- ج- العدد الكتلى
- د - الرمز

### السؤال الثالث

#### علل لما يأتي

- ١ - نواة الذرة موجبة الشحنة
- ٢ - تتركز كتلة الذرة في النواة
- ٣ - الذرة متعادلة كهربيا
- ٤ - العدد الكتلي يساوي العدد الذري في ذرة الهيدروجين
- ٥ - العدد الكتلي ضعف العدد الذري في ذرة  $^{16}_8O$
- ٦ - ينصح بعدم الاستخدام الكثير للأسمدة الزراعية
- ٧ - رمز الصوديوم Na وليس S
- ٨ - العدد الكتلي اكبر من العدد الذري
- ٩ - يتشبع المستوى L بثمانية إلكترونات
- ١٠ - يملأ المستوى M بالإلكترونات قبل المستوى N

### السؤال الرابع

- عنصر** عدد بروتوناته ١٣ وعدد نيوتروناته يزيد عن عدد البروتونات بمقدار واحد نيوترون  
اوجد
- ١ - عدد الالكترونات
  - ٢ - عدد النيوكلونات
  - ٣ - التوزيع الالكتروني
  - ٤ - عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الاخير .

### السؤال الخامس

#### اكتب رموز العناصر الآتية

- ١ - الخارصين
- ٢ - البوتاسيوم
- ٣ - السليكون
- ٤ - الذهب
- ٥ - الفضة
- ٦ - النحاس
- ٧ - الفوسفور
- ٨ - الرصاص

- ٩- الزئبق  
١٠- الكروم

### السؤال السادس

اكتب المصطلح العلمي الذي يدل على كل من العبارات الآتية

- ١- اول نظرية علمية عن الذرة
- ٢- وحدة بناء المادة
- ٣- كل ما له كتله وحجم ويشغل حيز
- ٤- جسيمات موجبة الشحنة توجد داخل النواة
- ٥- جسيمات يمكن إهمال كتلتها ولا يمكن إهمال شحنتها
- ٦- جسيمات يمكن إهمال شحنتها ولا يمكن إهمال كتلتها
- ٧- مركبات تستخدم في تحسين الإنتاج الزراعي
- ٨- عنصر لازم لاختضار اوراق النبات
- ٩- عنصر لازم لتقوية الجذور
- ١٠- عنصر لازم للنمو الصحى للنبات

### السؤال السابع

- عنصر H تتوزع إلكتروناته فى مستويين واخر مستوى فيه ٤ إلكترونات ويوجد فى نواته ٦ نيوترونات
- ١- وضح بالرسم التوزيع الالكترونى للعنصر
  - ٢- اوجد عدده الكتلى
  - ٣- اكتب رمز هذا العنصر موضحا اعداد الرمزين A و Z