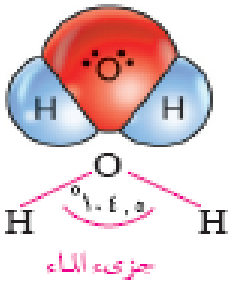



الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم

# برعاية معالى وزير التربية والتعليم

## السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

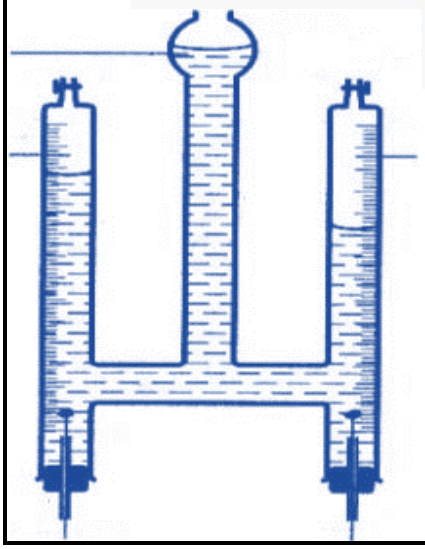
## وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

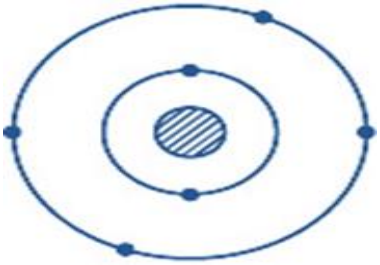
د/ اكرم حسن

# اداءات وتقييمات

# الصف الثانى الاعدادى

لجنة الاعداد والمراجعة
خبراء مكتب تنمية مادة العلوم
اشراف علمى
مستشار العلوم
د/ عزيزه رجب خليفة





اختبار اسبوعى

**السؤال الاول**

**إلى من تنسب الأعمال الاتيه**

١- اكتشف مستويات الطاقة الرئيسيه فى الذرة.
٢- صحح الأوزون الذرية المقدرة خطأ لبعض العناصر.
٣- اول من عمل جدول دوري حقيقيى .
٤- أكتشف أن نواة الذرة تحتوى على بروتينات.
٥- أضاف المجموعه الصفرية إلى جدول مندليف
٦- رتب العناصر ترتيبا تصاعديا حسب أو أنها الذرية.
٧- وضع عناصر اللانثينيدات والاكتينيدات أسفل الجدول الدورى .
٨- قسم عناصر المجموعة الواحدة إلى مجموعتين . A,B
٩- رتب العناصر ترتيبا تصاعديا حسب إعدادها الذريه .
١٠- أطلق مصطلح العدد الذرى على عدد البروتونات الموجبة الموجوده داخل النواة .

**السؤال الثاني**

**علل لما يأتي**

١ – ترك مندليف اماكن فاغة فى الجدول الدورى .
٢- أعاد موزلى ترتيب العناصر تصاعديا فى الجدول الدورى حسب إعدادها الذريه.
٣- اضطر مندليف إلى الإخلال بالترتيب التصاعدي الأوزان الذرية لبعض العناصر .
٤- يقع عنصر $Na_{11}$ فى الدورة الثالثة.
٥- يقع عنصر $Cl_{17}$ فى المجموعة ١٧
٦- يقع كلا من ٣ Li و $O_8$ فى نفس الدورة
٧- عناصر المجموعة السابعه متشابهة في الخواص .
٨- قسم مندليف كل مجموعة رئيسيه إلى مجموعتين فرعيتين

**السؤال الثالث**

**قارن بين**

**١- الجدول الدورى لمندليف والجدول الدوري لموزلى . من حيث الأساس العلمى للترتيب**
**٢- رقم الدورة ورقم المجموعه من حيث التعريف**
**٣- عناصر الفئة S وعناصر الفئة P وعناصر الفئة d من حيث مكان الوجود – عدد المجموعات**
**٤- الجدول الدورى لموزلى والجدول الدوري الحديث من حيث الأساس العلمى للتترتيب العناصر**
**٥- مستويات الطاقة الرئيسيه و مستويات الطاقة الفرعية من حيث العدد والرمز**
**٦- عنصر فى المجموعة الأولى وعنصر فى المجموعه الصفرية من حيث الخواص التكافؤ**

**السؤال الرابع**

**١- وضح بالرسم التخطيطى التوزيع الالكترونى لعنصر فلز ثنائى التكافؤ يقع فى الدورة الثالثة . ثم اوجد**

**عدده الكتلة إذا علمت أن عدد النيترونات يزيد عن عدده الذري بمقدار واحد نيترون .**

**ثم اوجد**

**العدد الذري للعنصر الذى يليه فى نفس الدورة .**

**والعدد الذرى للعنصر الذى يليه فى نفس المجموعة**

**٢ – عنصر لافلز ثلاثى التكافؤ يقع فى الدورة الثانية**

**اوجد عدده الذري**

**العدد الذرى للعنصر الذى يليه فى نفس الدورة.**

**العدد الذرى للعنصر الذى يليه فى نفس المجموعة.**

**السؤال الخامس**

**ماهى عيوب جدول منديليف ؟**

**ماهى مميزات جدول منديليف؟**