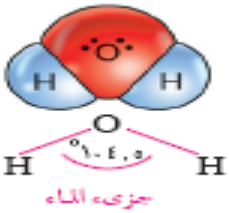


الإدارة المركزية لتطوير المناهج
إدارة تنمية مادة العلوم

برعاية معالى وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الاول الاعدادى

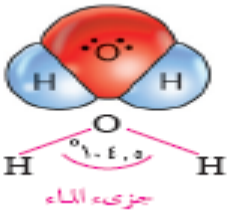
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمى

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



التقويمات الأسبوعيه للأسبوع الثالث والرابع

الصف الأول الإعدادي

الدرس الثاني

ما المقصود بكل من

1- الجدول الدوري لمنديليف
2- الفلزات
3- اشباه الفلزات
4- التكافؤ
5- البيكومتر
6- درجة الغليان

ما ذا يحدث في الحالات الآتية :

1 –لنصف القطر عند زيادة العدد الذرى لعناصر المجموعة الواحدة من اعلى الى اسفل .

2 – لنصف القطر عند زيادة العدد الذرى لعناصر الدورة الواحدة من اليسار الى اليمين .

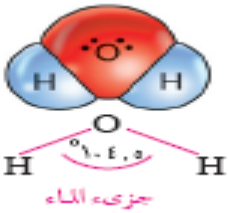
3- عندما يكون عدد الكترونات مستوى الطاقة الخارجي اقل من 4 الكترونات بالنسبة لنوع العنصر .

4 – عندما يكون عدد الكترونات مستوى الطاقة الخارجي اكبر من 4 الكترونات بالنسبة لنوع العنصر .

5 – عندما يكون عدد الكترونات مستوى الطاقة الخارجي مكتمل بإلكترونات بالنسبة لنوع العنصر

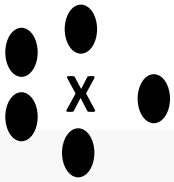
6- زيادة نصف القطر بالنسبة لدرجة الغليان والانصهار لعناصر الاقلاء .

7- زيادة نصف القطر بالنسبة لدرجة الغليان والانصهار لعناصر الهالوجينات .



الشكل المقابل :

يمثل الكترونات المستوى الخارجي بطريقة لويس لذرة عنصر يقع في الدورة الثالثة من الجدول الدوري الحديث .



اوجد :

أ – العدد الذرى للعنصر

ب – تكافؤ العنصر

ج – نوع العنصر

د– العدد الذرى للعنصر الذى يسبقه في نفس الدورة .

هـ – العدد الذرى للعنصر الذى يسبقه في نفس الدورة .

الشكل المقابل يمثل الدورة الثالثة

A	B	C	D	E	F	G	H

اوجد :

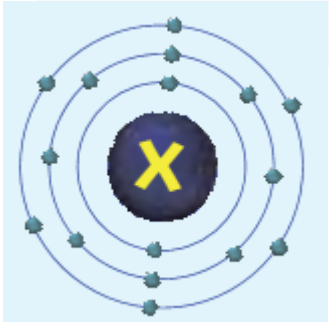
أ – العدد الذرى للعنصر H الذى يعتبر من الغازات الخاملة .

ب– أي من العناصر الآتية يعتبر من الاقلاء (A - B - D - G)

ج – أي من العناصر الآتية يعتبر من الاقلاء الأرضية (A - B - D - G)

د – أي من العناصر الآتية يعتبر من الهالوجينات (A - B - D - G) .

الشكل المقابل يوضح التوزيع الإلكتروني للعنصر (X)

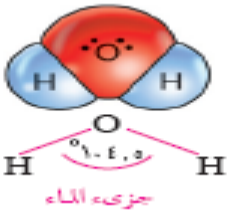


اوجد : 1 – العدد الذرى .

2 – حدد موقع العنصر في الجدول الدوري .

3 – نوع العنصر .

4 – تكافؤ العنصر .



الشكل التالي يوضح عناصر الدورة الثانية :

رقم المجموعة	1A	2A	3A	4A	5A	6A	7A	0
العنصر	Li	Be	B	C	N	O	F	Ne

اوجد من الشكل ما يلى :

1- تكافؤ عنصر البورون .

2- نوع عنصر الليثيوم .

3- عنصر فلز تكافؤه ثنائي .

4- عنصر شبه فلز .

5- عنصر من الهالوجينات .

6- عنصر لافلز تكافؤه ثنائي .

7- عنصر خامل

احسب العدد الذرى لكل من: .

1- عنصر يقع في نهاية الدورة الثالثة

2- عنصر من الاقلاء يقع في الدورة الرابعة

3- عنصر من الغازات الخاملة يقع في الدورة الأولى

4- عنصر من الاقلاء الأرضية يقع في الدورة الثالثة

5- عنصر مستوى طاقته الأخير M به نفس عدد الالكترونات الموجودة في المستوى K