

برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الاول الاعدادي

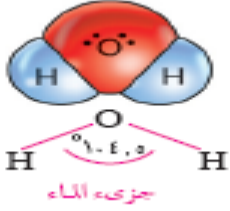
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الواجب الأسبوعي الثالث والرابع

الصف الأول الإعدادي

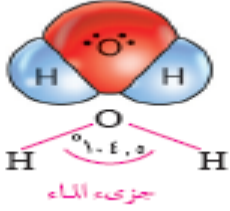
الدرس الثاني

ما المقصود بكل من

- 1- الجدول الدوري لموزلي
- 2- الجدول الدوري الحديث
- 3- اللافلزات
- 4- التكافؤ
- 5- درجة الانصهار

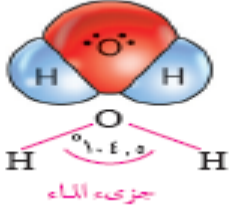
علل لما يأتي:

- 1 - أعداد موزلي ترتيب العناصر حسب أعدادها الذرية.
- 2 - الكالسيوم (Ca_{20}) من عناصر الاقلاء الأرضية .
- 3 - تكافؤ الغازات الخاملة صفر
- 4 - تختلف بعض الخواص الفيزيائية لذرات العناصر .
- 5 - يعتبر الكلور Cl_{17} من اللافلزات.



اكمل العبارات الآتية:

- 1 - تنتهي الدورة بعناصر المجموعة ويسبقها عناصر المجموعة
- 2 - تبدأ الدورة الثانية بعناصر المجموعة وتنتهي بعناصر المجموعة
- 3 - يتكون الجدول الدوري من دورة و مجموعة
- 4 - يتكون الجدول الدوري من فئات .
- 5 - تقع عناصر الفئة S الجدول وتتكون من مجموعة بينما تقع عناصر الفئة أسفل الجدول وتتكون من مجموعة
- 6 - تقع عناصر الغازات الخاملة ضمن مجموعات الفئة وعدد مجموعاتها مجموعة
- 7 - توجد عناصر الفئة في وسط الجدول وعدد مجموعاتها مجموعة
- 8 - درجة غليان البروم من درجة غليان الكلور
- 9 - تتفق عناصر المجموعة الواحدة في و
- 10 - الأساس العلمي الذي بنى عليه الجدول الدوري لمندليف بينما الأساس العلمي الذي بنى عليه الجدول الدوري لموزلى و بنى الجدول الدوري الحديث على أساس و
- 11 - اكتشف موزلى ان خواص العناصر ترتبط ب وليس ب
- 12 - تبدأ عناصر الفئة P بالمجموعة وتنتهي بالمجموعة
- 13 - تقع مجموعتي الهالوجينات والغازات النبيلة ضمن عناصر الفئة
- 14 - جميع عناصر الفئة فلزات صلبة ماعدا لافلز غاز.
- 15 - عدد عناصر الدورة الأولى عنصر بينما عدد عناصر الدورة الرابعة عنصر .
- 16 - يبدأ ظهور العناصر الانتقالية من الدورة وتتكون من مجموعه .
- 17 - عناصر مجموعة الاقلاء نشاطها الكيميائي كلما اتجهنا من اعلى الى اسفل بينما عناصر مجموعة الهالوجينات نشاطها الكيميائي كلما اتجهنا من اعلى الى اسفل .



18- يقاس نصف قطر الذرة بوحدة

19 - يتناسب نصف القطر تناسباً مع العدد الذري لعناصر الدورة الواحدة.

20- يعتبر السليكون والجرمانيوم من

احسب العدد الذري لكل من :

- 1- عنصر يقع في الدورة الثانية المجموعة الخامسة
- 2- عنصر فلز تكافؤه ثنائي يقع في الدورة الثانية .
- 3- عنصر لا فلز تكافؤه ثنائي يقع في الدورة الثانية.
- 4- عنصر يقع في بداية الدورة الثانية.