

برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات رئيس الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الاول الاعدادى

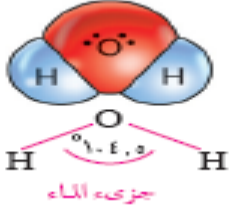
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمى

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الاداءات الصفية

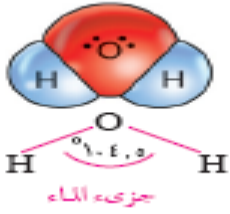
الأسبوع السادس

الصف الأول الإعدادي

الدرس الرابع

اكمل ما يأتي :

- 1- تختلف جزيئات المواد في و الذرات وطريقة ارتباطها معا.
- 2- يؤدي اختلاف ترابط الذرات ببعضها إلى اختلاف الخواص و لجزيئات المركبات الناتجة.
- 3- من أنواع الترابط الكيميائي الترابط والترابط
- 4- تتحول الذرة إلى أيون موجب عندما الكترون.
- 5- تتحول الذرة إلى أيون عندما تكتسب الكترون او اكثر.
- 6- تنشأ الرابطة من التجاذب بين الأيون الموجب والأيون السالب.
- 7- أقرب غاز حامل لعنصر الصوديوم بينما أقرب غاز حامل للكلور
- 8- ترتبط ذرة الكلور مع ذرة الصوديوم برابطة
- 9- عدد مستويات الطاقة في ذرة الصوديوم من عدد مستويات الطاقة في أيونه.
- 10- عدد مستويات الطاقة في ذرة الكلور يتساوى مع عدد مستويات الطاقة في
- 11- الرابطة تنشأ من ذرتين لعنصر لا فلزي واحد أو بين ذرتين لا فلزين لعنصرين مختلفين
- 12- الرابطة في جزئ الهيدروجين رابطة تساهمية بينما الرابطة في جزئ النيتروجين
- 13- الرابطة في جزئ كلوريد الهيدروجين بينما الرابطة في جزئ كلوريد الصوديوم



14- درجة انصهار المركبات الأيونية بينما درجة انصهار المركبات التساهمية

.....

15- ذرة الألمونيوم (Al_{13}) عندما تتحول إلى أيون يكون عدد الإلكترونات في أيونه

