

برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات رئيس الإدارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثاني الاعدادي

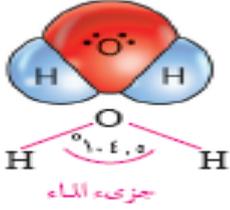
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



الواجب الأسبوعي الثالث والرابع

الصف الثاني الإعدادي

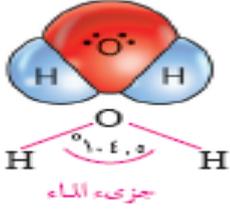
الدرس الثاني

1 - ما المقصود بكل من:

- 1- السالبية الكهربية
- 2- أشباه الفلزات
- 3- أكاسيد حامضية
- 4- البيكومتر .

صحح ما تحته خط

- 1 - يقل الحجم الذري بزيادة العدد الذري في المجموعة .
- 2 - عنصر أيونه موجب تكافؤه ثنائي في الدورة الثالثة عدده الذري 14
- 3 - يتفاعل الماغنسيوم مع أكسجين الهواء ويكون أكسيد حمضي .
- 4 - أكاسيد اللافلزات تزرق ورقة عباد الشمس الحمراء .
- 5 - يتفاعل الكالسيوم والماغنسيوم مع الماء لخطيا .
- 6 - يستخدم الصوديوم المسال في حفظ الأغذية .
- 7 - الماء و الميثان من المركبات القطبية .
- 8 - تسمى عناصر المجموعة الأولى في الجدول الدوري الحديث باسم الغازات الخاملة



(ب) ماذا يحدث عندما :

1- كان الفرق في السالييه الكهربيه ين عنصري مركب تساهمي ما كبير نسبيا .

3- زيادة العدد الذري في المجموعة بالنسبة للحجم الذري .

5 - وضع قطعة فحم مشتعلة في مخبر به أكسجين . مع كتابة المعادلة الكيميائية.

7 - زيادة العدد الذري في الدورة الواحدة بالنسبة للحجم الذري.

9 - زيادة العدد الذري في الدورة الواحدة بالنسبة للصفة اللافلزية .

كيف تميز بين

1 - ثالث أكسيد الكبريت وأكسيد الماغنسيوم باستخدام محلول عباد الشمس

2- الصوديوم والفضة باستخدام الماء ،

3- الفلور واليود من حيث الحالة الفيزيائية والنشاط الكيميائي

4 - الصوديوم والسيزيوم من حيث الكثافة بالنسبة للماء .

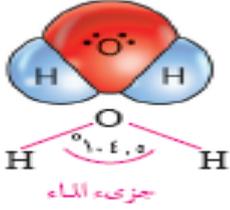
كيف تفرق بين

عنصر (أ) يقع في المجموعة الأولى الدورة الثالثة والعنصر (ب) يقع في المجموعة السابعة والدورة الثالثة من حيث :

1 - العدد الذري

2 - نوع العنصر

3- اسم المجموعة التي يقع فيها



وضح المعادلات الرمزية.

- 1- تفاعل الماغنسيوم مع الأكسجين
- 2 - تفاعل أكسيد الماغنسيوم مع الماء
- 3 - تفاعل الكلور مع بروميد الصوديوم

اكمل العبارات الآتية :

- 1- تبدأ الدورة الثانية بعناصر المجموعة وتنتهي بعناصر المجموعة
- 2 - يتناسب نصف القطر تناسباً مع العدد الذري لعناصر الدورة الواحدة .
- 3- ثاني أكسيد الكربون من الأكاسيد بينما أكسيد الماغنسيوم من الأكاسيد
- 4- عناصر الهالوجينات التكافؤ لاحتواء المستوى الأخير على.....
- 5- مركبات تساهمية الفرق في السالبية الكهربية بين عناصرها كبير نسبياً .
- 6- عناصر الألقا، التكافؤ
- 7 - $Mg + 2HCl \longrightarrow \dots + \dots$
- 8 - $\dots + H_2O \longrightarrow Mg(OH)_2$
- 9 - $CO_2 + H_2O \longrightarrow \dots$

