



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- المركب القطبي

2- أكاسيد قاعدية

3- متسلسلة النشاط الكيميائي .

### صحح ما تحته خط

1- النانومتر يعادل جزء من مليون مليون جزء من المتر .

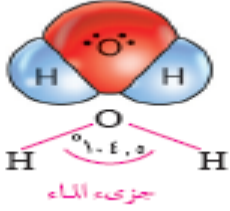
2- عنصر لافلز ثلاثي التكافؤ في الدورة الثانية عدده الذري 15 .

3- يتفاعل Mg مع HCl ويتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون .

4- أكاسيد الفلزات تحمر ورقة عباد الشمس الحمراء .

5- يذوب ثاني أكسيد الكربون في الماء يكون حمض الكبريتيك .

6- يحفظ كلا من K ,Na تحت الماء .



## ماذا يحدث عندما :

- 1- القاء قطعة من البوتاسيوم في الماء .
- 2 - وضع شريط ماغنسيوم في انبوبة بها حمض الهيدروكلوريك المخفف مع كتابة المعادلة .
- 3- وضع مسحوق من أكسيد الماغنسيوم في الماء واطافة الناتج الى محلول عباد الشمس الحمراء .  
مع كتابة المعادلة
- 4 - زيادة العدد الذرى في الدورة الواحدة بالنسبة للصفة الفلزية .

## كيف تميز بين

- 1 - الكربون والماغنسيوم باستخدام حمض الهيدروكلوريك ♦
- 2- البروم واليود من حيث الحالة الفيزيائية والنشاط الكيميائي
- 3 - البوتاسيوم والروبيديوم من حيث الكثافة بالنسبة للماء .

## وضح المعادلات الرمزية :

- 1- تفاعل الكربون مع الأوكسجين
- 2- تفاعل الصوديوم مع الماء
- 3 - تفاعل البوتاسيوم مع البروم
- 4 - تفاعل الكلور مع بروميد البوتاسيوم



## اكمل العبارات الآتية:

1 - تنتهي الدورة بعناصر المجموعة ..... ويسبقها عناصر المجموعة .....

3- يقاس نصف قطر الذرة بوحدة .....

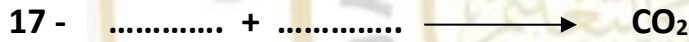
5- يعتبر السليكون و الجرمانيوم من .....

7 - تتفاعل بعض الفلزات مع الأحماض المخففة مكونة ملح الحمض ويتصاعد غاز.....بينما تتفاعل مع الأكسجين مكونة أكاسيد .....

9- عناصر تجمع بين خواص الفلزات واللافلزات ويصعب التعرف عليها من تركيبها الإلكتروني

11- يقل الحجم الذري بزيادة العدد الذري في ..... من اليسار الى اليمين ويزداد الحجم الذري في ..... من اعلى الى اسفل

13 - الهالوجينات جزيئاتها.....الذرة بينما الغازات الخاملة جزيئاتها ..... الذرة .



## رتب ما يلي

1 - الصوديوم - الخارصين - الكالسيوم - النحاس (تنازليا حسب درجة النشاط الكيميائي)

2 - 16S - 7N - 8O - 6C تصاعديا حسب الحجم الذري