



برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الاستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات مساعد الوزير لشئون تطوير المناهج التعليمية  
والمشرف على الادارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

**الصف الاول الاعدادي**

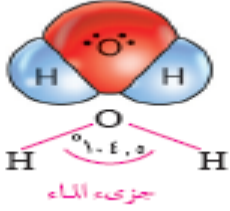
لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



## الاختبارات الأسبوعية للأسبوع الخامس

### الصف الأول الإعدادي

#### الدرس الثالث

#### اكتب المصطلح العلمي الدال على العبارات الآتية :

- 1 - أبسط صورة نقية للمادة لا يمكن فصل مكوناتها بالطرق الفيزيائية او الكيميائية
- 2 - مواد مكونة من مادتين أو اكثر غير متحدة كيميائيا
- 3 - مخاليط يمكن تمييز مكوناته بالعين المجردة
- 4 - مادة نقية تتكون نتيجة الاتحاد الكيميائي بين عنصرين أو اكثر بنسبة كتلية ثابتة ويمكن فصل مكوناتها بطرق كيميائية
- 5 - شبه فلز يستخدم في تصنيع الشرائح الإلكترونية
- 6 - سبيكة تحتفظ بمكوناتها في درجات الحرارة المرتفعة تستخدم في صناعة هياكل الطائرات الحربية .
- 7 - صيغة رمزية تعبر عن نوع وعدد ذرات العناصر المكونة للجزيء
- 8 - الخواص التي يمكن ملاحظتها وقياس بعضها .
- 9 - الخواص التي لا تظهر الا عند حدوث تفاعل كيميائي يؤدي الى تغير شكل وتركيب المادة .

#### اذكر مثالا واحدا لكل من :

- 1 - جزئ مركب عضوي
- 2 - جزئ عنصر يتكون من ذرة واحدة
- 3 - خاصية فيزيائية للتفريق بين المواد
- 4 - خاصية كيميائية للتفريق بين المواد
- 5 - سبيكة مصنوعة من الحديد المضاف اليه بعض المواد وغير قابلة للصدأ .
- 6 - سبيكة تستخدم في صناعة الطائرات
- 7 - عنصر يستخدم في صناعة الشرائح الإلكترونية .
- 8 - مادة منخفضة الكثافة شفافة يدخل الهواء في تركيبها بنسبة 99.8 %



٩- مركب يستخدم في تلوين واجهات المنازل والبرديات والتماثيل .

١٠ - تعمل على ضبط مستويات الكالسيوم والفوسفور في الدم .

### اذكر فرقا واحدا بين كلا من :

1 - مخلوط الرمل وبرادة الحديد ومخلوط السكر في الماء. من حيث طرق الفصل .

2 - جزئ الأوكسجين وجزئ الماء . من حيث نوع الجزيئات .

٣- جزئ  $O_3$  و جزئ C . من حيث الاسم - عدد الذرات المكونة للجزيء .

٤- الماء والعسل من حيث اللزوجة

٥ - الفلين والحديد من حيث الكثافة .

٦ - معجون الأسنان والليمون من حيث التأثير على ورقة دوار الشمس .

٧ - قالب الزبد ولوح الايروجل . من حيث درجة الانصهار .

### ماذا يحدث في الحالات الآتية:

1 - تحليل الماء المحمض كهربيا .

2 - تسخين مركب أكسيد الزئبق الأحمر .

3 - غمس ورقة دوار الشمس في عصير الليمون .

4 - وضع قطعة خشب في الماء .

٥- صناعة أواني الطهي من الحديد .

٦- استخدام غاز ثاني أكسيد كربون في ملء المناطيد .

### علل لما يأتي :

1 - يعتبر جزئ الهيدروجين جزئ عنصر بينما جزئ كلوريد الصوديوم جزئ مركب .

٢ - ماء البحر يعتبر من المخاليط المتجانسة .

2 - يطفو الخشب فوق سطح الماء بينما يغوص الحديد فيه .

٤- يمكن فصل برادة الحديد عن الدقيق بسهولة .



- ٥- يعتبر جزئ حمض النيتريك جزئ مركب غير عضوي .
- ٦ - يستخدم النيتروجين في ملء إطارات السيارات بدلا من الهواء
- ٧ - يستخدم غاز الهيليوم في ملء المناطيد .
- ٨ - تستخدم سبيكة الاستانلس ستيل في صناعة أواني الطهي
- ٩- تصنع هياكل الطائرات من سبيكة الألمونيوم والتيتانيوم .
- ١٠- تستخدم مادة الايروجيل في صنع جواكت علماء الأبحاث بالقارة القطبية الجنوبية .
- ١١ - يعتبر فيتامين D من الفيتامينات الهامة لجسم الإنسان .