



برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

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

د/ أكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثالث الإعدادي

لجنة الأعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

أشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفه



التقييم الاسبوعي الدرس الأول : التفاعلات الكيميائية تفاعلات الانحلال الحراري

السؤال الاول : اختر الاجابة الصحيحة :

- (١) من فوائد التفاعلات الكيميائية في حياتنا
 أ- صناعة الأدوية ب- صناعة الألياف الصناعية ج- صناعة الأسمدة د- جميع ما سبق
- (٢) عند تسخين هيدروكسيد النحاس الأزرق فإنه ينحل إلي
 أ- أكسيد النحاس و الهيدروجين ب- أكسيد النحاس و بخار الماء
 ج- النحاس و الأكسجين د- الهيدروجين و الأكسجين
- (٣) يتصاعد غاز ثاني أكسيد الكربون عند انحلال مركب بالحرارة
 أ- $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ب- CuCO_3 ج- CuSO_4 د- HgO
- (٤) الإنحلال الحراري لكبريتات النحاس الزرقاء يعطي أكسيد نحاس و غاز
 أ- ثاني أكسيد الكبريت ب- ثالث أكسيد الكبريت ج- أكسجين د- كبريت
- (٥) التفاعل الكيميائي الآتي :-

$$2\text{NaNO}_3 \xrightarrow{\Delta} 2\text{NaNO}_2 + \text{O}_2 \uparrow$$
 يمثل تفاعل
 أ- إحلال بسيط ب- إحلال مزدوج ج- إنحلال حراري د- تعادل
- (٦) تحتوي الوسادة الهوائية علي مادة..... الصوديوم
 أ- كبريتات ب- أزيد ج- أكسيد د- كربونات

السؤال الثالث : ماذا يحدث عند ؟

- (١) حدوث انخفاض سريع و مفاجئ في سرعة السيارة
 (٢) تسخين كمية من نترات الصوديوم البيضاء
 (٣) تقريب شطية مشتعلة للغاز الناتج من الانحلال الحراري لمادة HgO

السؤال الثالث: علل لما يلي :

- (١) تكون مادة سوداء عند تسخين كربونات النحاس الخضراء بشدة
 (٢) تكون مادة لونها ابيض مصفر عند تسخين نترات الصوديوم البيضاء
 (٣) بتسخين أكسيد الزئبق تقل كتلته و يتغير لونه
 (٤) تحول لون هيدروكسيد النحاس الى الأسود بالتسخين
 (٥) للتفاعلات الكيميائية أهمية كبيرة في حياتنا اليومية
 (٦) تعتبر الوسادة الهوائية من أهم وسائل الامان في السيارات الحديثة .