

الجمهورية الجزائرية الديمقراطية الشعبية

التاريخ : 2010/05/16

متوسطة : يحيى بن عيسوش - القلة -

المدة: ساعة و نصف

المستوى: الثالثة متوسط

اختبار الفصل الثالث في مادة العلوم الفيزيائية و التكنولوجيا

الجزء الأول : (12 نقطة)

التمرين الأول: (6 نقاط)

الاحتراق غير التام لغاز البروبان بأكسجين الهواء هو تحول كيميائي ينتج عنه : أحادي أكسيد الكربون و هباء الفحم و ثانوي أكسيد الكربون و بخار الماء .

- 1- حدد الصيغ الكيميائية للمواد المتفاعلة و المواد الناتجة .
- 2- اكتب معادلة التفاعل للاحتراق التام لغاز البروبان بأوكسجين الهواء ثم وازنها مع ذكر المبدأ الذي اعتمد عليه عند موازنة المعادلة .
- 3- اذكر عاملين من العوامل المؤثرة في حدوث و توجيه نواتج التحول الكيميائي .

التمرين الثاني: (6 نقاط)

في حصة الأعمال المخبرية قسم الأستاذ التلاميذ إلى 3 مجموعات حيث أنجزت كل مجموعة التركيبة المقابلة و سجلوا النتائج في الجدول التالي :

	A	A ₁	A ₂	U	U ₁	U ₂
- 1- المجموعة -	0.3A	0.2A			
- 2- المجموعة -	0.64A	0.25A	
- 3- المجموعة -	580mA	340mAA	9V		

- 1- أكمل الخانات الفارغة مع التعليل .

الجزء الثاني :

الوضعية الإدماجية: (8 نقاط)

إليك الحوار التالي الذي جرى في نهار يوم مشمس .

لويزة : ما أجمل خمارك الأحمر يا سهام

ليندة : إن خمار سهام أخضر وليس أحمرًا

سهام : انزعوا نظارتي كما كي تريا بوضوح

من خلال الحوار السابق أجب عمالي :

- 1- فسر هذه الظاهرة (رؤية الخمار بعدة ألوان) .
- 2- استنتاج اللون الحقيقي للخمار علمًا أنه ليس أبيضا .
- 3- كيف يبدو حذاء سهام الأخضر لكل من لويزة و ليندة قبل نزع النظارات ؟
- 4- أكمل المخطط المقابل .

ملاحظة : دعم إجابتك بمخططات توضيحية .

