

السنة الدراسية : 2010-200 الأستاذ : علي بوناب المستوى : 9أساسي	فرض تأليفي عدد: 2 في العلوم الفيزيائية	المدرسة الإعدادية الفاضل بن عاشر بالسلوقية
الاسم ..... اللقب ..... القسم ..... الرقم :		

### تمرين عدد: 1 (7 نقاط)

يتتج احتراق الإيتان في الأكسيجين ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء

1-حدد متفاعلات ومنتجات هذا التفاعل الكيميائي؟

2-أكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي؟

3-أنتمم الجدول التالي

صيغتها الكيميائية	مكوناتها	أسم الهباءة
	2ذرات هيدروجين وذرة أكسيجين	الماء
	ذرة كربون2وذرات أكسيجين	ثاني أكسيد الكربون
	2ذرات كربون و 6 ذرة هيدروجين	الإيتان
	2ذرات أكسيجين	الأكسيجين

4-أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي؟

5-بين أن هذه المعادلة غير متوازنة؟

6-أذكر هل يمكن للتفاعل أن يحدث في هذه الحالة أو لا؟ معللا جوابك.

7-وازن هذه المعادلة؟

### تمرين عدد : 2 (8 نقاط)

علما وأن شدة التيار الكهربائي تساوي  $3 \text{ mA}$  عندما يمر بال محلول المائي لكلورير الصوديوم.

ـهربائية التي تمكنا من القيام بهذه القياسات ثم حدد الأنود والأكتود؟



-بين أن المحول المائي لكلورير الصوديوم هو محـ شاردي؟

3-نضيف كمية من الماء النقي للمحلول المائي للكلورير الصوديوم.أذكر هل أن شدة التيار الكهربائي المار بال محلول ستترتفع أو ستنخفض معللا جوابك؟

4-إذا علمت أن شوارد الكلورير تهجر نحو الأنود. ما هو نوع هذه الشوارد وما هو نوع الشحنة الكهربائية التي تحملها معللا جوابك؟

5-أذكر ما هو نوع شوارد الصوديوم وما هو نوع الشحنة الكهربائية التي تحملها معللا جوابك؟

6-فسر لماذا ينقل محلول المائي للكلورير الصوديوم التيار الكهربائي بسهولة؟

### تمرين عدد 3: (5 نقاط)

شحنة نواة ذرة الأكسجين  $C \cdot 10^{-19}$   $kg$  و كتلتها  $q_1=12.8 \cdot 10^{-26}$  . $m$

1-أحسب  $q_2$  الشحنة الجملية للإلكترونات الموجودة بذرة الأكسجين؟

2-أحسب عدد الإلكترونات الموجود بذرة الأكسجين؟ علما وأن شحنة الإلكترون الواحد تساوي

$-1.6 \cdot 10^{-19} C$

3-أحسب كتلة ذرة الأكسجين ؟

