

المدرسة الإعدادي الفاضل بن عاشور بالسلوقية	فرض تألوفي عدد:2 في العلوم الفيزيائية	الدراسي : 200-2010 الأسلذ : علي بوناب المستوى :9 أساسي
الاسم:..... اللقب :..... القسم:..... الرقم:.....		

تمرين عدد: 1 (7نقاط)

ينتج احتراق الإيثان في الأكسجين ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء
1- حدد متفاعلات ومنتجات هذا التفاعل الكيميائي؟

.....
.....

2- أكتب رسم هذا التفاعل الكيميائي؟

.....

3- أتمم الجدول التالي

صيغتها الكيميائية	مكوناتها	أسم الهباء
	2 ذرات هيدروجين وذرة أكسجين	الماء
	ذرة كربون و2 ذرات أكسجين	ثاني أكسيد الكربون
	2 ذرات كربون و6 ذرة هيدروجين	الإيثان
	2 ذرات أكسجين	الأكسجين

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 (8نقاط)

علما وأن شدة التيار الكهربائي تساوي 3 mA عندما يمر التيار الكهربائي بالماء النقي و 420 mA عندما يمر بالمحلول المائي لكlorir الصوديوم.

1- أرسم الدارة الكهربائية التي تمكنا من القيام بهذه القياسات ثم حدد الأنود والأكتود؟

-بين أن المحلول المائي لكlorir الصوديوم هو مح شاردي؟

3-نضيف كمية من الماء النقي للمحلول المائي لكlorir الصوديوم.أذكر هل أن شدة التيار الكهربائي المار بالمحلول سترتفع أو ستتنخفض معللا جوابك؟

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

5-أذكر ماهو نوع شوارد الصوديوم و ماهو نوع الشحنة الكهربائية التي تحملها معللا جوابك؟

6-فسر لماذا ينقل المحلول المائي لكlorir الصوديوم التيار الكهربائي بسهولة؟

تمرين عدد 3: (5نقاط)

شحنة نواة ذرة الأكسيجين $C = 12.8 \cdot 10^{-19}$ و كتلتها $m = 2.7 \cdot 10^{-26}$ kg.

1-أحسب q_2 الشحنة الجمالية للإلكترونات الموجودة بذرة الأكسيجين؟

2-أحسب عدد الإلكترونات الموجودة بذرة الأكسيجين؟علما وأن شحنة الإلكترون الواحد تساوي $C = -1.6 \cdot 10^{-19}$

3-أحسب كتلة ذرة الأكسيجين ؟