

المدرسة الإعدادية الفاضل بن عاشور بالسلوقية	فرض تأليفي عدد: 2 في العلوم الفيزيائية	الدراسة الدراسية : 200-2010 الأسئلة : علي بوناب المستوى : 9 أساسية
الاسم:..... اللقب :..... القسم :..... الرقم :.....		

تمرين عدد: 1 (7 نقاط)

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 و 2 ذرات أكسجين	ثاني أكسيد الكربون
	2 ذرات كربون و 6 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 (8 نقاط)

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 والكاتود؟

-بين أن المحول المائي لكلوريد الصوديوم هو مح شاردي؟

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

4-إذا علمت أن شوارد الكلوريد 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 لكلوريد الصوديوم التيار الكهربائي بسهولة؟

تمرين عدد 3: (5نقاط)

شحنة نواة ذرة الأكسجين $q_1 = 12.8 \cdot 10^{-19} \text{ C}$ و كتلتها $m = 2.7 \cdot 10^{-26} \text{ kg}$.

1-أحسب q_2 الشحنة الجمالية للإلكترونات الموجودة بذرة الأكسجين؟

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

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

3-أحسب كتلة ذرة الأكسجين ؟