|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| تصحيح بكالوريا تجريبي رياضي 2018/2019 |  | الموضوع الأول |  |
| **التمرين الأول:**                  1-تمثيل الدارة :  2-كيفية الربط ::يمثل التوتر بين طرفي الوشيعة  :يمثل التوتر الكلي  3-من قانون جمع التوترات:  بالاشتقاق طرفي العلاقة:  4-المعادلة التفاضلية بدلالة:بإستعمال قانون جمع التوترات    3-إثبات الحل :  بالتعويض في المعادلة التفاضلية :    تحدد من الشروط الإبتدائية:    ومنه حلها :  -معادلة البيان: عبارة عن خط مستقيم لايمر بالمبدأ معادلته: |  | بالمطابقة:    -الذاتية :  ب- قيمة :  -قيمة التيار في النظام الدائم :من قانون جمع التوترات :    **التمرين الثاني :**  -1-عند اللحظة سرعة الجسم كانت سالبة و عليه الكرة قذفت نخو الأعلى كون المعلم موجه نحو الأسفل.        2-عبارة التسارع:    بالأسقاط على المحور الموجه  3 -عبارة السرعة :  عند اللحظة  لدينا وعليه    4- حساب قيمة : المنحنى عبارة عن خط مستقيم لا يمر من المبدأ معادلته البيانية بالمطابقة  المقارنة :  5- أ- المعادلة الزمنية لحركة الكرة : |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| تصحيح بكالوريا رياضي 2018/2019 |  | الموضوع الأول |  |
| عند نجد وعليه  ب- المسافة الكلية التي قطعتها الكرة :  الطريقة 1: حساب المساحة :  الطريقة 2:حساب المسافة خلال الصعود وهي نفسها خلال النزول بالإضافة إلى القيمة وعليه :    1- تبيان المعادلة التفاضلية :              في النظام الدائم من المعادلة التفاضلية نجد بالتعويض في المعادلة التفاضلية  2-أ - حساب كتلة الكرة ( كتلة الكرة هي كتلة )    ب-ثابت الإحتكاك :  علاقة نظرية  البيان خط مستقيم يمر من المبدأ معادلته البيانية :    بالمطابقة  -التسارع الإبتدائي :  طريقة 1 :تمثل القيمة الأعظمية تقرأ من البيان  عند اللحظة تٌرك الجسم دون سرعة إبتدائية |  | -الكتلة الحجمية للهواء :    -السرعة الحدية للكرة :  طريقة 1 : بيانيا  لما  تكون السرعة الإبتدائية وعلية    طريقة 2 : حسابيا    طريقة 3 :    -أ-حساب شدة دافعة أرخميدس :    ب- تمثيل القوى :                    ج- المعادلة التفاضلية للسرعة : |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| تصحيح بكالوريا تجريبي رياضي 2018/2019 |  | الموضوع الأول |  |
| د- السرعة الحدية :    **التمرين الثالث :**  1-المعادلة التفاضلية :بتطبيق مبدأ إنحفاظ الطاقة:        بإشتقاق طرفي العلاقة -1-:    وهي معادلة تفاضلية من الدرجة الثانية حلها من الشكل:    2- دور الإهتزاز :  البيان عبارة عن خط مستقيم لا يمر بالمبدأ معادلته من الشكل:    العلاقة النظرية :    بجمع2+3 |  | بالمطابقة ما بين 1و4:    ب- السعة الزاوية  :  ج- طول الخيط :      ومنه بالمطابقة ما بين العلاقتين:    حل المعادلة التفاضلية : عند  3- توتر الخيط :بالإسقاط على المحور الناظمي:                          حيث نحدد قيمة باستعمال مبدأ إنحفاظ الطاقة:  ومنه:  تسارع الجملة نحدد التسارع المماسي بالاسقاط على المحور المماسي : |  |
| تصحيح بكالوريا تجريبي رياضي 2018/2019 |  | الموضوع الأول |  |
| **التمرين التجريبي :**  1-معادلة الانحلال :  2-جدول تقدم التفاعل :   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | م |  | | | | | ح إ |  | بوفرة |  |  | | ح إن |  |  |  | | ح ن |  |  |  |   3-بيان العلاقة: عبارة كسر التفاعل :من جدول تقدم التفاعل    -إستنتاج التركيز المولي :    4-إثبات العلاقة : من العلاقة السابقة :    بالتعويض في (1)    معادلة من الدرجة الثانية حلها : إما  وهو مرفوض  أو  وهو مقبول  5-الصيغة المجملة للحمض :      إذن هو حمض البروبانويك:  1-الجهاز المناسب الشكل -1-  2-التسخين الرتد يسمح بإلمحافظة على نتائج التفاعل داخل المزيج  -إظافة حمض الكبريت تسمح بتسريع التفاعل |  | -يستعمل الملح لفصل الأستر عن الخليط  3-بعض الصيغ النصف المفصلة الأستر :  بروبانوات البروبيل                  بروبانوات 1-ميثيل الإيثيل                  4-معادلة التفاعل:  مميزاته :محدود-لاحراري-عكوس-بطئ  5-ثابت التفاعل :   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | المعادلة |  | | | | | ح إ |  |  |  |  | | ح إن |  |  |  |  | | ح ن |  |  |  |  |   لدينا    إذن الكحول ثانوي و الأستر الموافق هو بروبانوات -1-مثيل الإيثيل  6-حساب مردود التفاعل :    7-عند إستعمال كلور لاسيل عوض الحمض الكربوكسيلي يكون التفاعل تام ومنه  8-تحديد جهة تطور الجملة :   |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | ماء | أستر | كحول | حمض | |  |  |  |  |     الجملة تتطور في الاتجاه المعاكس (في جهة اماهة الاستر)  التركيب الجديد للمزيج :   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | مع |  | | | | | ح إ |  |  |  |  | | ح إن |  |  |  |  | | ح ن |  |  |  |  | |  |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| تصحيح بكالوريا تجريبي رياضي 2018/2019 |  | الموضوع الأول |  |
| |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | | كحول | حمض | ماء | أستر | |  |  |  |  |   -1-معادلة التفاعل :    إسم التفاعل : تفاعل التصبن  -خصائصه :بطئ وتام .  2-جدول تقدم التفاعل :   |  |  |  |  |  | | --- | --- | --- | --- | --- | | المعادلة |  | | | | | ح إ |  |  |  |  | | ح إن |  |  |  |  | | ح ن |  |  |  |  |   3-أ-  ب-التقدم الاعظمي :    ج-الناقلية النوعية في نهاية التفاعل :    -حساب :    4- زمن نصف التفاعل الذي يوافق  باسقاط هذه القيمة عاى المنحنى  نجد  ومنه |  |  |  |