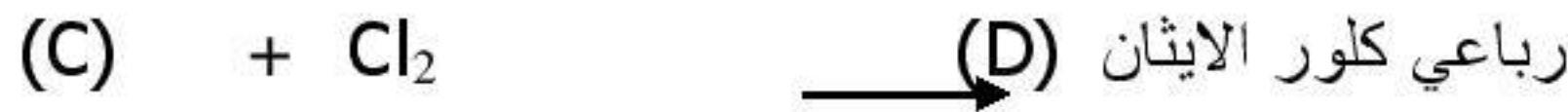
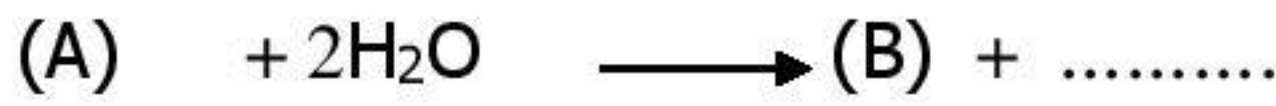
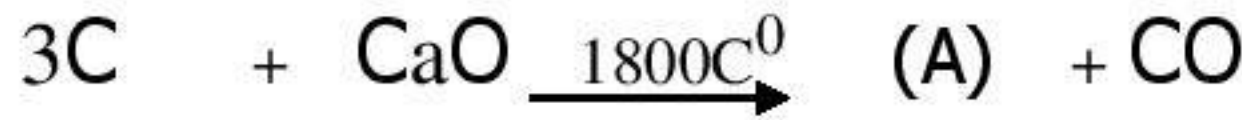


التمرين الأول: (08 نقاط)

يعتبر رباعي كلور الايثان (D) من الأدوية المستخدمة لمقاومة الديدان والوقاية من الأمراض الناجمة عن الإصابة بها ، والمصدر الأساسي لهذا المركب هو الأستلين .
- يمكن تحضير رباعي كلور الإيثان من خلال سلسلة التفاعلات التالية :



- 1 - أكمل التفاعلات الكيميائية بكتابة صيغ المركبات A.B.C.D
- 2 - اقترح طريقة أخرى لتحضير المركب (B) بأقل كلفة اقتصادية.
- 3 - أكتب التفاعل الكيميائي المؤدي إلى تحضير الايثان ، انطلاقا من الاستلين ومرورا بالايثن أي خلال مرحلتين . مع تعيين الوسيط المستعمل ، و تسمية اسم التفاعل الكيميائي .
- 4- أذكر بعض استخدامات الأستلين .

التمرين الثاني: (06 نقاط)

لديك الأحماض الدهنية الآتية : $C_{18}:1\Delta^9$. $C_{16}:0$. $C_{18}:2\Delta^{9.12}$. ودرجة انصهارها هي:

$63 C^0$. $16 C^0$. $05 C^0$

1. ماذا تعني هذه الرموز $C_{16}:0$. $C_{18}:2\Delta^{9.12}$.
2. انسب كل درجة انصهار للحمض الخاص بها التعليل .
3. اعط الصيغة العامة والصيغ النصف المفصلة والكتابة الطبولوجية لهذه الأحماض الدهنية .
4. ما نوع التماكب الموجود في المركب $C_{18}:1\Delta^9$. مثله .
5. حمض اللينولييك $C_{18}:1\Delta^{9.12}$. يتواجد في زيت دوار الشمس
6. اكتب تفاعل أكسدة هذا الحمض بوجود $KMnO_4$ con . H_2SO_4
7. اكتب تفاعل هلجنة حمض اللينولييك باليود I_2 مبينا اهمية التفاعل .

التمرين الثالث : (06 نقاط)

تؤثر البكتيريا تحت درجة الحرارة العادية و مع مرور الوقت على الحليب الطازج مما يؤدي إلى تخمر سكر اللاكتوز إلى جزيئات تحتوي على وظيفة كربوكسيلية حمض اللاكتيك (acide lactique) صيغته الكيميائية $(\text{CH}_3\text{-CHOH-COOH})$.

كلما زادت نسبة حمض اللاكتيك يفقد الحليب الطازج جودته مما يصعب استخدامه في بعض الحالات .

في مصانع الحليب يراقب هذا الأخير إن كان طازجا و هذا بمعايرة حموضته الكلية باستعمال محلول الصود NaOH . نتائج المعايرة تعطى بدرجة $^{\circ}\text{D}$ (Dornic) . ولتحقيق هذه المعايرة نتبع البروتوكول التجريبي التالي :

نملأ السحاحة بمحلول NaOH (0,1 mol/L) ثم نضع في الارلن 20 cm^3 من الحليب مع 80 cm^3 الماء المقطرو 10 قطرات من كاشف الفينول فتالين . نبدأ المعايرة بسكب NaOH في الدورق قطرة قطرة مع التحريك، نغلق السحاحة عندما يتغير لون الكاشف إلى الوردي و بالتالي نكون

قد وصلنا إلى نقطة التكافؤ عند حجم NaOH $V_{eq} = 3,4 \text{ ml}$.

المطلوب :

1- عرف درجة $^{\circ}\text{D}$ (Dornic) .

2- حدد حموضة هذا الحليب بدرجة $^{\circ}\text{D}$ (Dornic) . وهل هذا الحليب المدروس طازج ؟

3- علل استعمال كاشف فينول فتالين في التجربة .

أ: اسألـمـةـمـ