

إختبار الثلاثي الأول في مادة هندسة الطرائق

التمرين الأول:

الباراسيتامول، الأسبرين، ساليسيلات المثل (مرهم جلدي مسكن للألم ومضاد للالتهاب يستعمل من طرف الرياضيين قبل و بعد التمارين) هي مركبات عضوية يمكن تحضيرها من البنزن C_6H_6 حسب السلسلة التفاعلية التالية:

- 1) $C_6H_6 + H_2SO_4 \xrightarrow{H_2SO_4} A +$
- 2) $A + NaOH \longrightarrow B +$
- 3) $B + 2NaOH \longrightarrow C +$
- 4) $C + HCl \longrightarrow D +$
- 5) $D + CH_3Cl \xrightarrow{AlCl_3} E (Ortho) +$
- 6) $E \xrightarrow{KMnO_4 / H^+} F +$
- 7) $F + CH_3OH \xrightarrow{H^+} G (Salicylate\ du\ methyle) +$
- 8) $F + CH_3CO - O - COCH_3 \rightarrow H (Aspirine) + CH_3COOH$
- 9) $D + HNO_3 \xrightarrow{H_2SO_4} I (para) +$
- 10) $I \xrightarrow{LiAlH_4} J$
- 11) $J + CH_3CO - O - COCH_3 \rightarrow K (Parasétamole) +$

1// أعد كتابة معادلات التفاعل مع توضيح صيغ المركبات الممثلة بالحروف اللاتينية.

2// ما اسم التفاعلات الحادثة في المراحل الأربعة الأولى؟ و ما الهدف منها؟

3// مانوع التفاعل رقم (5) ؟ و ما اسمه؟

4// استنتج مردود التفاعل رقم (7).

5// لماذا نحتاج إلى حمض الكبريت المركز في التفاعل (7)؟

6// في التفاعلين (8) و (11) يمكن استبدال أنهيدريد الإثنانويك بمركب آخر ما هو؟ علل لماذا؟ وضّح بمعادلة كيميائية واحدة.

7// يمكن استعمال وسيط كيميائي آخر في التفاعل (10) ما هو؟

التمرين الثاني:

بيّنت دراسة دهن نباتي أنه يحتوي على غليسيريدي ثلاثي ، التّحلّل المائي لهذا الغليسيريدي أعطى على الترتيب:

أ- حمض دهني A قرينة حموضته $I_A = 218.75$ و قرينة اليود له معدومة.

ب- حمض دهني B له قرينة تصبن $I_S = 197.18$ و قرينة اليود له معدومة.

ج- حمض دهني C قرينة حموضته $I_A = 200$ و قرينة اليود له $I_I = 181.43$ ، وتفاعله مع $KMnO_4$ المركزة و الساخنة أنتج حمضا "أحاديا" له 6 ذرات كربون و حمضين ثنائيي الوظيفة أولهما له 3 ذرات كربون.

* أوجد صيغة الأحماض الدهنية A ، B ، و C .

*2 أعط صيغة الغليسيريد الثلاثي و اسمه.

*3 ما نوع هذا الغليسيريد ؟

*4 أكتب معادلة تفاعله مع هيدروكسيد البوتاسيوم و سمّ النواتج.

*5 أحسب دليل التّصبن لهذا الغليسيريد الثلاثي.

تعطى:

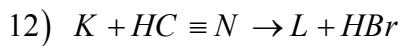
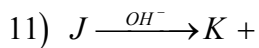
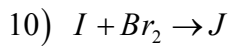
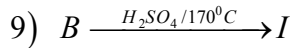
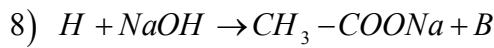
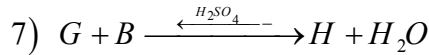
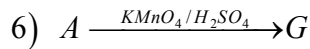
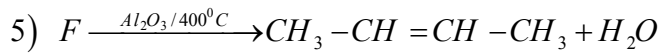
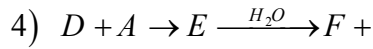
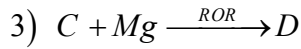
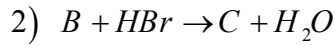
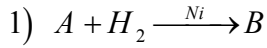
$$M(O)=16g/mol \quad M(H)=1g/mol \quad M(C)=12g/mol \quad M(K)=39g/mole \quad M(I)=127g/mole$$

$$C18:2\Delta^{9,12} \text{ Linoléique} \quad C18:0 \text{ Stéarique} \quad C16:0 \text{ Palmitique}$$

$$C4:0 \text{ Butrique} \quad C18:1\Delta^9 \text{ Palmitoléique} \quad C16:1\Delta^9 \text{ Oléique}$$

التّمرين الثالث:

لديك السلسلة التفاعلية التالية:



(1) أوجد الصيغ نصف المفصلة للمركبات الممثلة بالحروف.

(2) يمكن للمركب (L) أن يتكاثف معطيا مركبا مهماً صناعياً.

أ- أكتب معادلة التكاثف

ب- ما نوع هذا التفاعل؟

ج- ما اسم المركب الناتج وما أهميته الصناعية.

(3) على ما ذا نحصل إذا فاعلنا المركب (D) مع $HC \equiv N$ و الماء؟

بالتّوفيق