



1. باماهة ألكن ، تمّ الحصول على مركب عضوي أكسيجيني (هـ) كثافة بخاره بالنسبة للهواء 1,59 .
أ - اكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي .

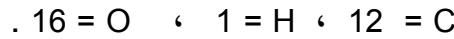
ب - ما هي الوظيفة الكيميائية للمركب (هـ) ؟ اوجد صيغته الجزيئية المجملة واذكر اسمه .

2. لتحضير بروبانات الإيثيل ، نفاعل المركب (هـ) السابق مع حمض كربوكسيلي مشبع أحادي الوظيفة (ج) .
أ - ما هي الصيغة الجزيئية نصف المفصلة لهذا الحمض ؟ اذكر اسمه .

ب - اكتب معادلة تفاعل تحضير بروبانات الإيثيل ، اذكر مميزات هذا التفاعل .

3. أ - ما هي العوامل التي يمكن التصرف فيها لتحضير هذا المركب في أسرع وقت ؟

ب - إذا كان المزيج الابتدائي متساوي المولات ، فما هو عدد مولات (هـ) و (ج) اللازمة للحصول على 6,80 غ من بروبانات الإيثيل ؟



حمض كربوكسيلي صيغته الجزيئية المجملة CH_2O_2 .

1. ما هي الصيغة المفصلة للحمض ؟ وما هو اسمه ؟

2. نحلّ كتلة منه في الماء المقطر .

أ - اكتب معادلة انحلاله في الماء المقطر .

ب - ما هي عبارة ثابت الحموضة للثنائية حمض / أساس ؟

3. عايرنا حجما قدره 50 سم³ من محلول الحمض السابق بمحلول هيدروكسيد الصوديوم ، تركيزه 1 مول/ل ، فلزم

سكب 25 سم³ من محلول الأساس للحصول على التكافؤ .

أ - اكتب معادلة التفاعل الكيميائي الحاصل .

ب - اوجد كتلة الحمض (ك) المنحلة في 50 سم³ من الماء المقطر .

ج - اوجد كتلة الملح الناتج (ك) عند التكافؤ ، ماذا ستقول عن طبيعة المحلول الملحي ؟ علّل لذلك .

