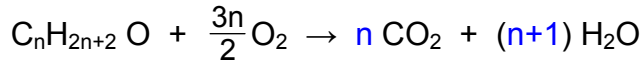


حل التمرين الأول

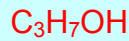
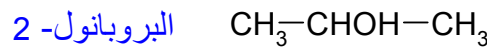
- I

1. نكتب أولاً معادلة الاحتراق



$$3 = n \text{ نستنتج } , (18 + n14) \times 4,4 = n88$$

و بذلك نكتب الصيغة الجزيئية المجملة للكحول :

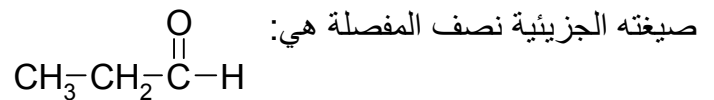
2. الصيغ الجزيئية نصف المفصلة للكحول : $CH_3-CH_2-CH_2-OH$ البروبانول-1

-II

1. تغيير لون المحلول إلى الأخضر في كل أنبوب يدل على تكوّن شوارد الكروم Cr^{3+} ، وهذا يبين حدوث أكسدة مقتصدة للكحول في كل أنبوب .

2. تأثرُ ناتج أكسدة الكحول في الأنبوب (أ) بكاشف D.N.P.H يعني أن هذا الناتج هو ألدهيد أو سيتون .

3. أ- تلون ناتج أكسدة الكحول في الأنبوب (ب) بالوردي مع كاشف شيف يبين أن هذا الناتج ألدهيد .



اسم المجموعة الوظيفية : مجموعة الكاربونيل .

ب - بما أن ناتج أكسدة الكحول المستعمل هو ألدهيد ، فهذا الكحول هو كحول أولي وصيغته الجزيئية نصف

