

تحضير الاستالديهيد (Acetaldehyde) والكشف عنه

$$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH} + \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 \xrightarrow{\text{H}_2\text{SO}_4} \text{CH}_3\overset{\text{O}}{\parallel}\text{CH} + (\text{HCrO}_3)^- + \text{H}_3\text{O}^+$$

Ethanol Potassium dichromate (Orange) Acetaldehyde (Ethanal) Trioxochromium(vii) hydride (Green)

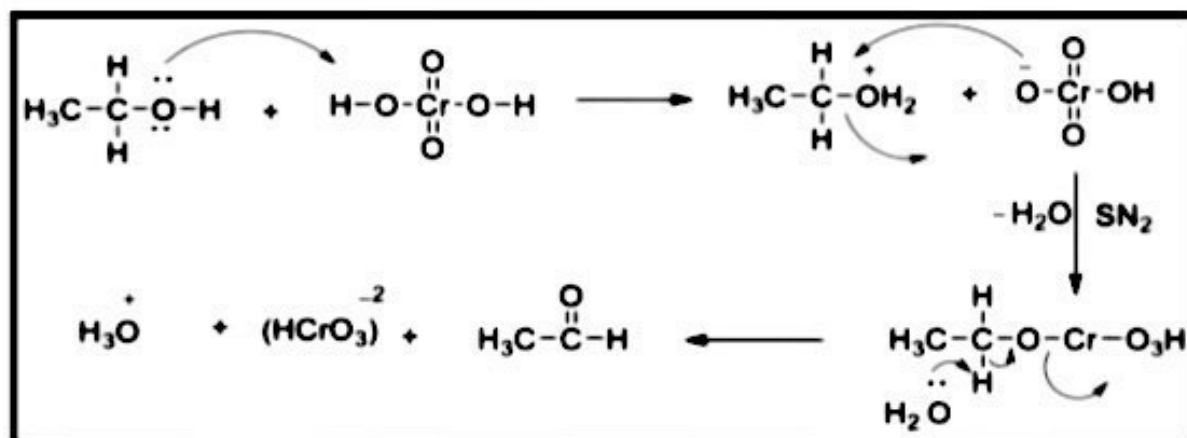
$$1 \text{ - } \text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{SO}_4 \xrightarrow{\Delta} \text{K}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$$

Dichromic acid
Unstable

$$2 \text{ - } \text{H}_2\text{Cr}_2\text{O}_7 + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow 2 \text{H}_2\text{CrO}_4$$

Chromic acid
Strong oxidizing agent

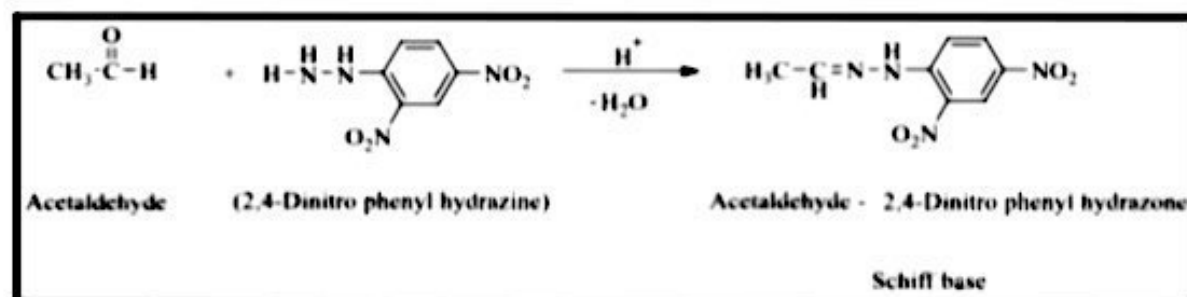
Mechanism



الكشف عن الاستالديهيد (الكشف عن مجموعة الكربونيل)

يتم الكشف عن مجموعة الكربونيل المتواجدة في مركب Acetaldehyde بواسطة مركب (2,4-Dinitro phenyl hydrazine)

خذ انبوبة اختبار نظيفة وضع فيها قطرتين من الناتج وقطرة من الكشف بعد ذلك ستلاحظ تكون لون اصفر دلالة على وجود مركب Acetaldehyde.



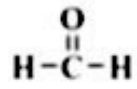
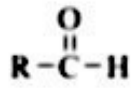
طريقة العمل

- ١- رتب جهاز التقطير المكون من دورق تقطير ومكثف مائي ودورق استلام
- ٢- ضع في دورق التقطير (5ml) من الماء ثم اضع مع الرج (1.5ml) من حامض الكبريتيك المركز H_2SO_4 وبضع قطع من حجر الغليان (لماذا) ؟
- ٣- اذب (0.5gm) من دايكرومات البوتاسيوم في (5ml) من الماء في دورق صغير ثم اضع اليه (4ml) من الكحول الايثيلي
- ٤-حرك الخليط جيدا ثم انقله الى قمع فصل
- ٥- ضع حوالي (5ml) من الماء الاعتيادي في دورق التسلم المحاط بالماء المتلج (لماذا؟) بعد نصب جهاز التقطير، سخن الدورق الى ان يغلي المزيج ومن ثم اسحب اللهب بعيدا .
- ٦- دع مزيج الدايكرومات والكحول ينزل من قمع الفصل بشكل تدريجي على الحامض الساخن ستلاحظ حدوث تفاعل شديد وتغير باللون (لماذا؟)
- ٧- بعد الانتهاء من الاضافة اغلق فتحة الدورق بسداد حاوي على محرار ثم ابدأ بعملية التقطير لجمع الاستالديهايد والكشف عنه.

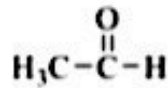
ملاحظات

الالديهايدات والكيونات من المركبات التي تحوي على مجموعة الكربونيل ($C=O$) وتمتاز بانها تكون مستقطبة ويعود سبب الاستقطاب الى فرق السالبية الكهربائية بين ذرة الكربون وذرة الاوكسجين. فالأوكسجين اعلى سالبية من ذرة الكربون فيسحب الالكترونات باتجاهه فتشحن بشحنة سالبة جزئية اما ذرة الكربون تشحن بشحنة موجبة جزئية .

الصيغة العامة للالدهايد

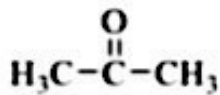
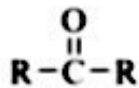


Methanal
Formaldehyde

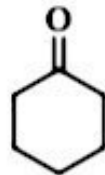


Ethanal
Acetaldehyde

الصيغة العامة للكيتون



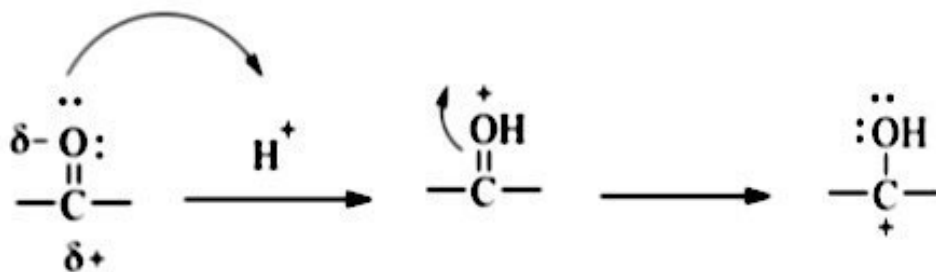
2-Propanone
or Acetone



Cyclo hexanone

ملاحظة

عند الكشف عن مجموعة الكربونيل (الكشف عن الالدهايد او الكيتون) يتم اضافة حامض وذلك لتقوية الكتروفيلية كاربون مجموعة الكربونيل بتحويلها من الكتروفيل ضعيف (يحمل شحنة موجبة جزئية) الى الكتروفيل قوي (يحمل شحنة موجبة كلية) .



المناقشة

س/ نضع (5ml) من الماء الاعتيادي في ورق التسلم عند تحضير مركب الاستالديهايد؟

س/ يحلط ورق التسلم بالماء المثلج عند تحضير مركب الاستالديهايد؟

س/ حضر المركبات الالديهايدية الاتية باستخدام الكحولات المناسبة ثم اكشف عن الناتج

١- Benzaldehyde

٢- 3-Methyl pentanal