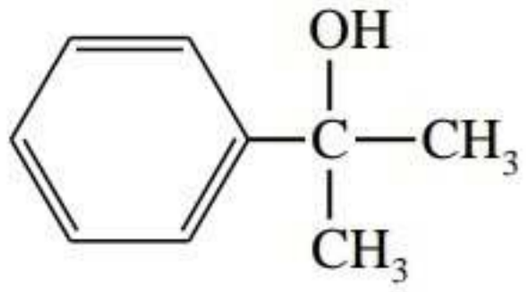
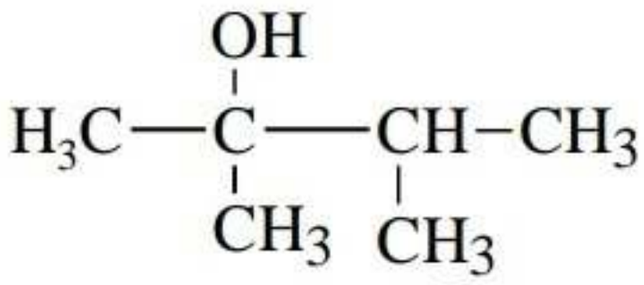
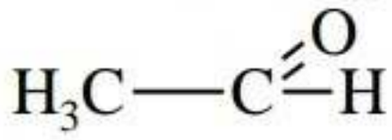
التمرين الأول:

1- إنطلاق من البنزن والمركبات المغنزيومية والكواشف الشائعة الاستعمال حضر المركب



2- اقترح التفاعلات التي تسمح لك بتحضير

من $H_3C-C\equiv CH$ إلى 

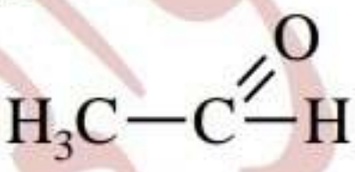
من $H_3C-C\equiv C-CH_3$ إلى 

التمرين الثاني: (5 نقاط)

لديك سلسلة التفاعلات الآتية:

1)  + $Cl_2 \xrightarrow{AlCl_3}$ A + ...

2) A + Mg $\xrightarrow{.....}$ B

3) B +  $\longrightarrow$ C $\xrightarrow{H_2O}$ D + ...

4) D $\xrightarrow[H_2SO_4]{\Delta}$ E + ...

5) E $\xrightarrow{H_2,Ni}$ F

6) F $\xrightarrow[H_2SO_4]{KMnO_4}$ G + $2H_2O$ + CO_2

1- جد الصيغ نصف مفصلة للمركبات G,F,E,D,C,B,A. مع إعادة كتابة التفاعلات .

2- ماهي المركبات الفعالةتضوئيا . برر اجابتك

قلم الجزائر
WWW.DZPEN.COM

التمرين الثالث:

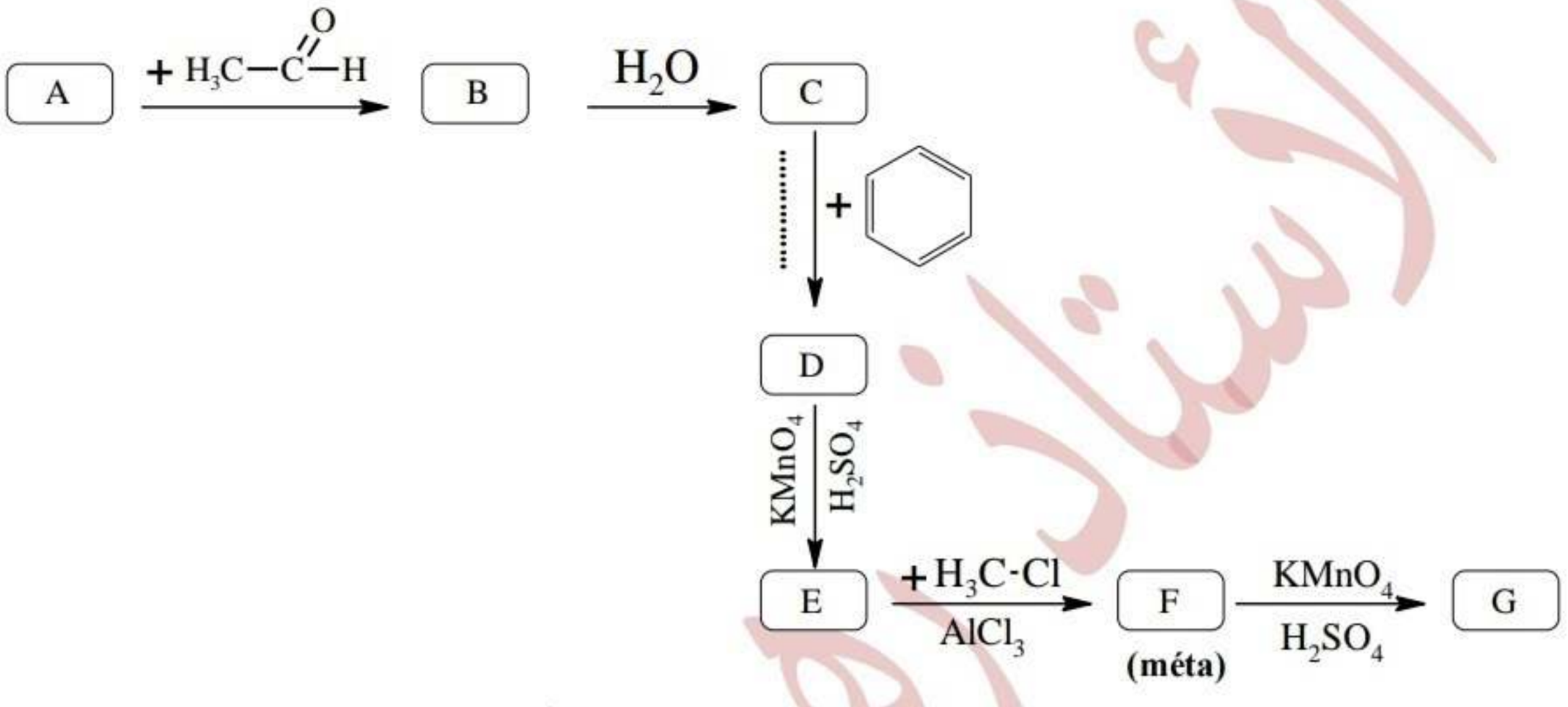
1- مركب عضوي مغنزيومي (A) صيغته العامة $R-MgCl$ حيث: R جذر الكيلي.

أ- جد الصيغة المجملة للمركب (A) إذا كان نسبة الكلور فيه هي $Cl(\%)=47,45$

ب- اكتب الصيغة النصف مفصلة للمركب (A).

علما أن: $M_C=12g/mol; M_H=1g/mol; M_{Mg}=24,3g/mol; M_{Cl}=35,5g/mol$

2- المركب (A) يشارك في سلسلة التفاعلات التالية:



أ- جد الصيغ نصف المفصلة للمركبات G ,F,E,D,C,B.

ب- ما هو الوسيط المستعمل في التفاعل الثالث.

لا يتطلب النجاح عذراً ، والفشل لا يترك أى مبررات.

قلم الجزائر
WWW.DZPEN.COM
BAC 2022