

٦- ب. تحضير المركبات العضوية-معادلات الإجابة على سؤال التوجيهي سنة ٢٠١٣ - صيفية باستخدام الصيغ البنائية المختصرة والموسعة -

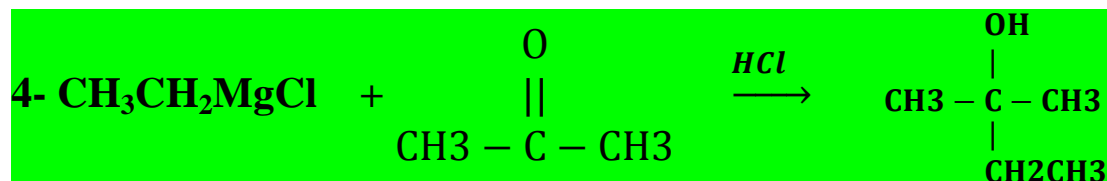
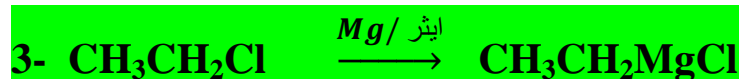
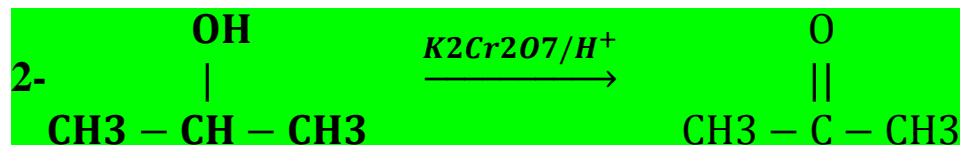
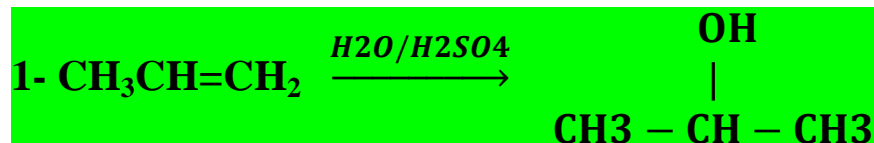
سنة ٢٠١٣ - صيفية - س ٥ - ب



مستخدما ما يلزم من المواد الآتية :



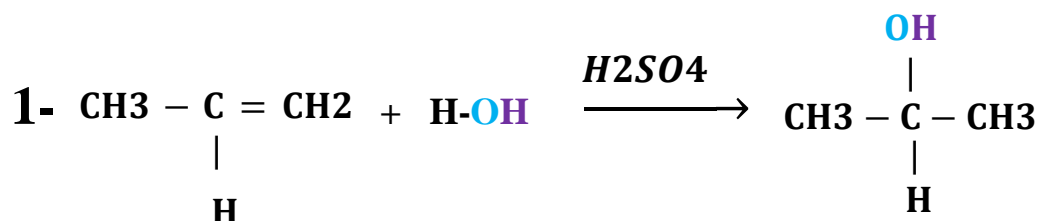
ب-الإجابة باستخدام الصيغ البنائية المختصرة:



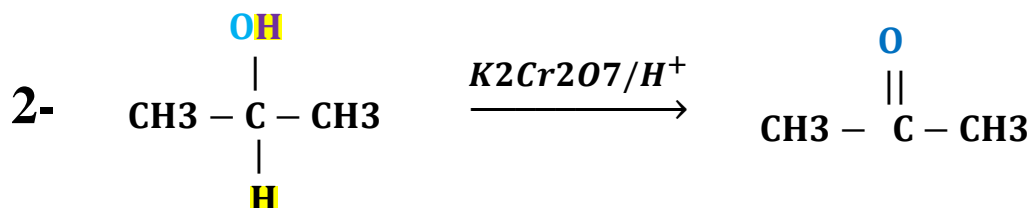
الإجابة الموضحة – توجيهي – س ٥ ب – سنة ٢٠١٣ – صيفية

ج- الإجابة باستخدام الصيغ البنائية الموسعة

١- تفاعل الإضافة : إضافة الماء الى الكين (البروبين) بوجود عامل مساعد H_2SO_4 لانتاج الكحول (٢-بروبانول):



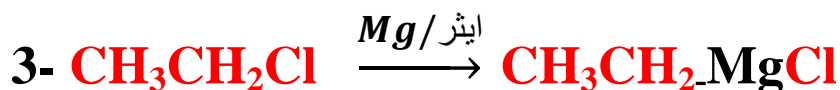
٢- تفاعل الأكسدة : أكسدة الكحول الثانوي (٢- بروبانول) باستخدام العامل المؤكسد $K_2Cr_2O_7$ في وسط حمضي لانتاج كيتون البروبانولون :



[حيث تم نزع ذرتي هيدروجين ، إحداهما عن مجموعة OH والثانية عن ذرة الكربون الحاملة لها]

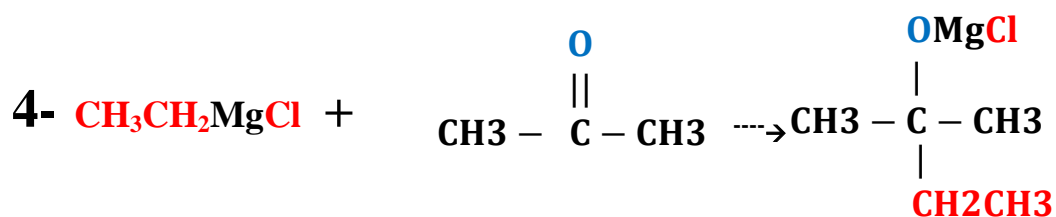
٣- تحضير مركب غرينيارد (ايثيل كلوريد الماغنيسيوم : CH_3CH_2MgCl)

بإحداث تفاعل بين هاليد الألكيل (كلوريد الايثيل : CH_3CH_2Cl) مع الماغنيسيوم بوجود الايثر كما في المعادلة التالية :



[حيث أن كهروسلبية ذرة Mg أقل من كهروسلبية ذرة الكربون المرتبطة بها في السلسلة الكربونية ، فان ذرة Mg تحمل شحنة جزئية موجبة ، أما ذرة الكربون المرتبطة معها فتحمل شحنة جزئية سالبة ، وبذلك تكون الرابطة (C-MgCl -) قطبية ، يمثل طرفها السالب (ذرة الكربون) النيوكليوفيل]

٤- تفاعل إضافة مركب غرينيارد ($\text{CH}_3\text{CH}_2\text{MgCl}$) المحضر في الخطوة السابقة الى مجموعة الكربونيل في مركب البروبانون المحضر في خطوة ٢ لتكوين مركب وسطي :



[حيث يضاف الطرف السالب في مركب غرينيارد (CH_3CH_2^-) الى ذرة الكربون الموجبة في مجموعة الكربونيل ، أما الطرف الموجب في مركب غرينيارد ($-\text{MgCl}$) فيضاف الى ذرة الأوكسجين ليعادل الشحنة السالبة عليها ، وبذلك ينتج المركب الوسطي الذي يضاف إليه حمض ليتم تحويله الى كحول ثانوي ٢-ميثيل -٢- بيوتانول)

٥- إضافة حمض الى المركب الوسطي لتحويله الى كحول ثانوي ٢-ميثيل-٢-بيوتانول وهو المركب المطلوب .

