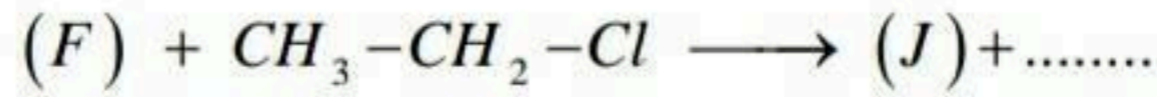
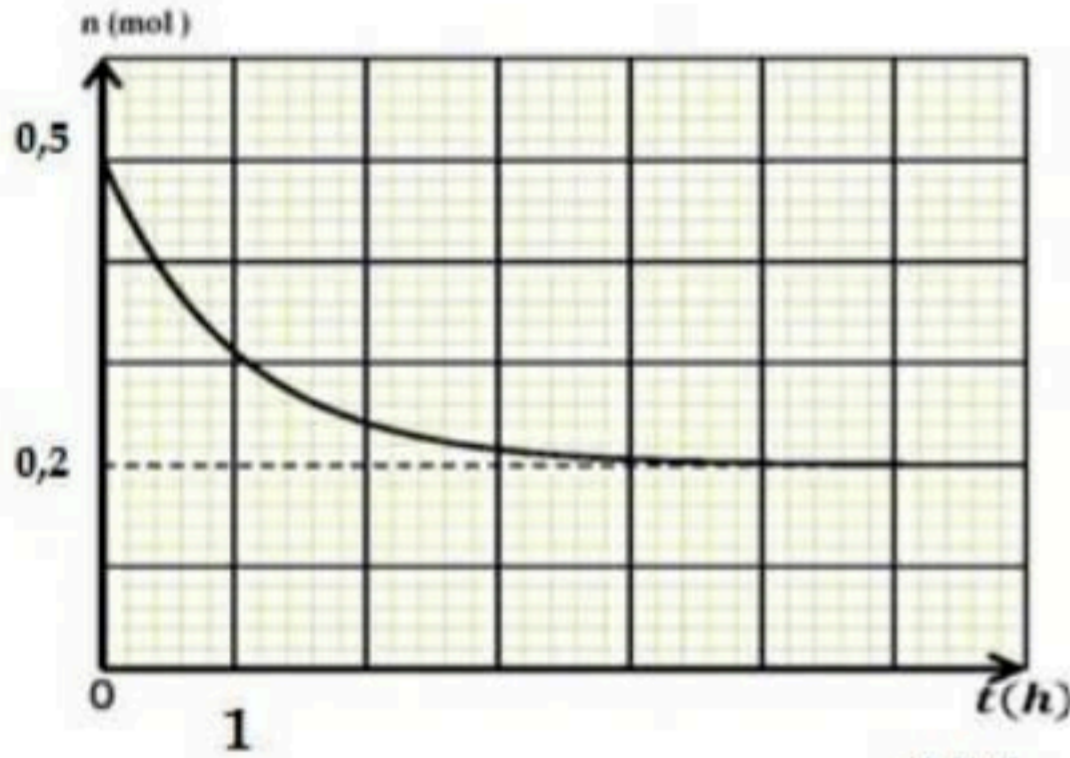


⑥ أكمل التفاعلات التالية :



التمرين الثاني : 07 نقاط

لدينا مزيج متساوي المولات يتكون من كحول مشبع و حمض كربوكسيلي في بيشرتحت ظروف مناسبة لتابعة تطورات التفاعل الحاصل نقوم بمعايرة الحمض المتبقي بعد كل ساعة بمحلول مائي لهيدروكسيد الصوديوم . NaOH



1- البيان المقابل يمثل تغيرات عدد مولات

الحمض المتبقي n بدلالة الزمن من خلاله استنتج :

أ- ما اسم التفاعل وما خصائصه ؟

ب- التركيب المولي للمزيج عند التوازن (عدد المولات).

ج- مردود التفاعل.

2- إذا كانت النسبة المئوية الكتلية للهيدروجين .

في الكحول المستعمل هي 13.33 % .

أ- أوجد صيغته الجملية و أكتب صيغته النصف مفصلة

إذا كانت كتلة الحمض المتبقي عندما يبلغ التفاعل حده هي 14.8 g .

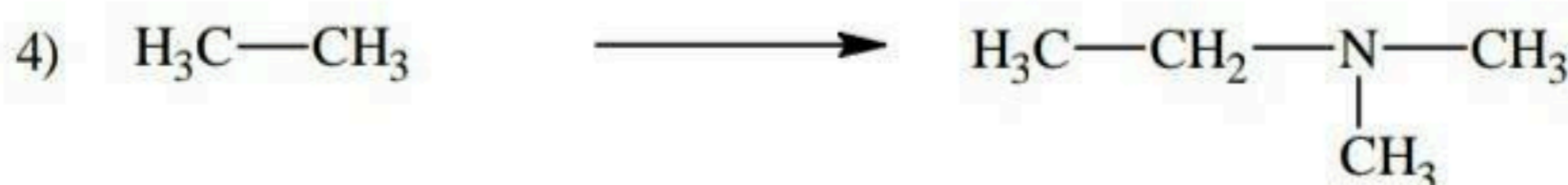
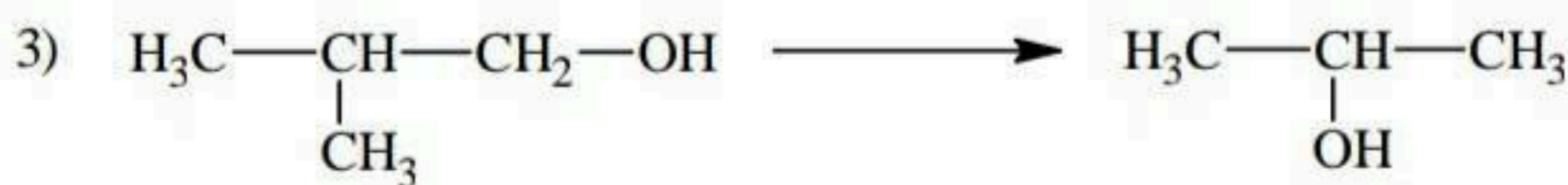
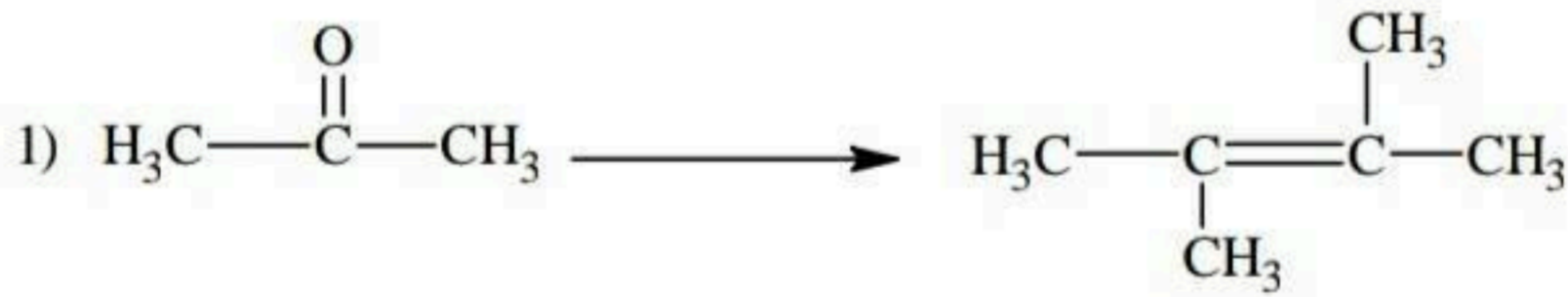
ب- أوجد صيغته الكيميائية النصف مفصلة.

3- أكتب معادلة التفاعل الحاصل باستعمال الصيغ نصف مفصلة.

ح يعطى: C=12g/mol H=1g/mol O=16g/mol

التمرين الثالث : 05 نقاط

أكتب معادلات تحضير المركبات التالية باستعمال الكواشف المدروسة .



بالتوفيق للجميع

الأستاذ بوطالب إسماعيل