

التمرين 38:

أولاً:

نعامل كمية من $KMnO_4$ المدد في وسط معتدل بارد بالمركبات التالية :

- البروبين
- البوتن
- الهكسن

فيظهر لنا تغير في اللون في الأنابيب الثلاث :

1. ارسم التجارب التي قمنا بها ؟
2. فسر ماذا حدث في كل تجربة واكتب معادلة التفاعل ان أمكن ؟

ثانياً:

نضيف أكسيد الفضة (Ag_2O) في وسط به فائض من الفضة (Ag) ومع التسخين حتى 200 درجة مئوية إلى الهكسن ثم نحلل محتوى الأنبوب بعد التفاعل فيظهر لنا مركبين جديدين :

1. فسر النتائج ؟
2. اكتب معادلة التفاعل ؟
3. أعط اسم المركبين الناتجين ؟

ثالثاً:

نعامل كمية من البروبين $CH_3-CH=CH_2$ بكمية من البيروكسيد بوجود الماء وحمض الكبريت وبعد التفاعل نحلل محتوى التجربة فنظهر لنا 3 مواد عضوية :

1. حدد طبيعة النواتج ؟
2. اكتب معادلة التفاعل ؟