التمرين 03

صيغة التوليين C₆H₅-CH₃ ، وهو سائل كثير الاستعمال كمذيب في المحاليل العضوية.ويحضر بإزالة الهيدروجين وتحليق الهبتان ، وهو ألكان خطي صيغته C₇H₁₆ .



1. أكتب معادلة التفاعل لهذا التحول.

صيغة التوليين الطوبولوجية :

علل كون إعادة التكوين هذه تسمى إزالة الهيدروجين و التحليق .

3. باعتبار أن كمية الهبتان المستعملة تتحول كليا إلى توليين ، أحسب كتلة الهبتان المستهلكة للحصول على الحجم L من التوليين السائل.

4. أحسب حجم ثنائي الهيدروجين الناتج عند C°25 و 1atm.

كثافة التوليين : d=0,870

. ρ_e =1,00.10 3 g.L $^{-1}$: الكتلة الحجمية للماء

. V_m =24 L.mol $^{-1}$: 1atm و 25° C الحجم المولى للغازات عند

محمد صبحي الصفحة ١١١