

التمرين 06

لتحديد الصيغة العامة لألكين X ، نقيس كتلة ثنائي البروم المستهلك خلال تفاعل الإضافة .
نلاحظ أن 2,1g من الألكين تجعل محلولاً محتويًا على 8,0g من ثنائي البروم يفقد لونه تمامًا .

1. أعط الصيغة العامة لألكين غير حلقي.
2. أكتب معادلة تفاعل الإضافة الحاصل.
3. يتم التحول حسب النسب الستوكيومترية . استنتج كمية الألكين المستعملة ثم كتلته المولية.
4. أعط الصيغة الإجمالية للمركب X .

$$M(\text{Br})=79,9 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{C})=12 \text{ g.mol}^{-1}$$

$$M(\text{H})=1 \text{ g.mol}^{-1}$$

معطيات :