

التمرين 08

www.pc-lycee.com

نقوم بتحليل تركيب نوع كيميائي عضوي بالإحتراق الكامل في غاز ثنائي الأوكسجين حيث يتكون غاز ثاني أكسيد الكربون وبخار الماء. قياس كمية مادة هذين الناتجين تمكن من تحديد صيغة النوع الكيميائي العضوي. نرسم للصيغة الإجمالية للمركب. ننجز الإحتراق الكامل للحجم $V=10\text{mL}$ من غاز المركب. فنحصل على الحجمين $V_1=30\text{mL}$ من غاز ثاني أكسيد الكربون و $V_2=40\text{mL}$ من بخار الماء في نفس شروط درجة الحرارة والضغط.

1. أحسب كمية مادة كل من النواتج.
2. أكتب معادلة تفاعل الإحتراق الكامل الذي تم.
3. أحسب التقدم الأقصى للتفاعل.
4. أحسب u و v واستنتج الصيغة الإجمالية للمركب العضوي المدروس.
5. أكتب صيغة لويس لهذه الجزيئة.

معطيات : الحجم المولي في طرف التجربة $V_m=25\text{mol.L}^{-1}$.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com