

التمرين 04:

- ندخل في قارورة 4 mmol من غاز الميثان CH_4 و 7,2 mmol من غاز ثنائي الاوكسيجين .
درجة حرارة الجملة الكيميائية هي $20^{\circ}C$ و ضغطها 1,00 bar .
1. صف الحالة الابتدائية للجملة المؤلفة من المزيج الغازي المحتوى في القارورة .
 2. نقرب من فوهة القارورة عود ثقاب . فيحترق غاز الميثان و ينتج غاز ثنائي أكسيد الفحم و بخار الماء (تحول تام). أكتب معادلة التفاعل المنمذج لهذا التحول .
 3. أنشئ جدول التقدم .
 4. أحسب التقدم الأعظمي x_{max} و استنتج أي المتفاعلين هو محدد ؟ .
 5. أعط التركيبة النهائية لهذا التحول .
 6. مثل في نفس المعلم البيانين : $n_{CH_4} = f(x)$ و $n_{O_2} = g(x)$.
 7. استنتج من البيانين قيمة التقدم الاعظمي x_{max} و المتفاعل المحدد.