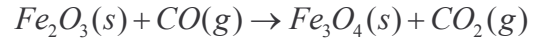


التمرين 07

يتفاعل أكسيد الحديد III $Fe_2O_3(s)$ أحادي أكسيد الكربون $CO(g)$ حسب المعادلة الكيميائية:



في الحالة البدئية ، تتكون المجموعة من $5,21 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ من $CO(g)$ و $8,52 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$ من $Fe_2O_3(s)$.

1. أنشئ جدولاً يمكن من تتبع تطور المجموعة أثناء التفاعل الكيميائي باستعمال تقدم التفاعل.
2. أوجد قيمة التقدم الأقصى للتفاعل الكيميائي .
3. أعط جرداً لمكونات المجموعة عند نهاية التفاعل.