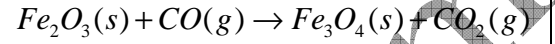


التمرين 04

www.pc-lycee.com

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 باستخدام تقدم التفاعل.
 2. أعط جرماً لكميات المادة عندما يبلغ تقدم التفاعل $2,58 \cdot 10^{-3} \text{ mol}$.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com