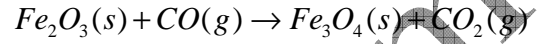


الأولى بكالوريا	تتبع تطور تفاعل كيميائي	كيمياء تمارين 04
-----------------	-------------------------	------------------

التمرين 07

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 $5,21 \cdot 10^{-3}$ mol من $CO(g)$ و $8,52 \cdot 10^{-3}$ 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.

Mohammed Sobhi

www.pc-lycee.com