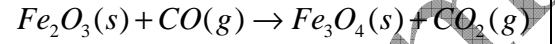


## التمرين 04

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