

التمرين 14

يتم احتراق الحديد (Fe) في ثنائي الأوكسجين (O_2) فيتكون أوكسيد الحديد (Fe_2O_3).

1. أكتب معادلة هذا التفاعل الكيميائي.
 2. أنشئ الجدول الوصفي للتفاعل.
 3. نجز هذا التحول الكيميائي باستعمال 13,0mol من الحديد و 10,0mol من ثنائي الأوكسجين.
- 3.1. حدد التقدم الأقصى وحصيلة المادة النهائية.
- 3.2. أحسب الكتلة المولية لأوكسيد الحديد واستنتج كتلة أوكسيد الحديد الناتجة عن التفاعل.

معطيات : $M(Fe)=56 \text{ g.mol}^{-1}$ $M(O)=16 \text{ g.mol}^{-1}$