

www.pc-lycee.com

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

Mohammed Sobhi