

## التطبيقات العملية لتفاعلات التأكسد والاختزال

1. الطعام الذي نتناوله يتأكسد ليمدنا بالطاقة اللازمة للعمليات الحيوية.
2. وسائل النقل تتحرك بالطاقة الناتجة عن تأكسد الوقود عند احتراقه داخل محركاتها.
3. الفلزات كالألومنيوم والحديد يتم استخلاصها باختزال أيوناتها من خاماتها باستخدام عوامل مختزلة.

يُستخلص الحديد من خام الهيماتيت  $Fe_2O_3$  بتحويل أيونات  $(Fe^{3+})$  إلى ذرات  $(Fe)$  بواسطة عنصر الكربون  $(C)$  كما في المعادلة:  
$$2Fe_2O_3 + 3C \rightarrow 4Fe + 3CO_2$$

**سؤال موضوعي وزاري:**

يتم نزع الأكسجين من خام الهيماتيت  $Fe_2O_3$  بواسطة:

(د) الفضة

(ج) الكربون

(ب) الألومنيوم

(أ) الحديد