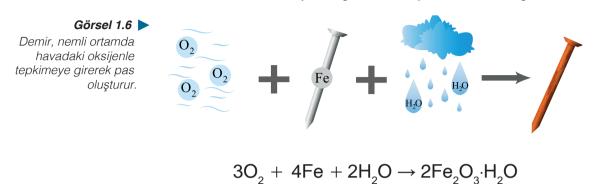
Magnezyum metali 2 elektronunu vererek +2 yüklü iyon hâline geçer. Bu duruma **yükseltgenme** denir. Oksijen molekülündeki her bir oksijen atomu ise 2 elektron alarak -2 yüklü iyon hâline geçer. Bu duruma **indirgenme** denir. Demirin paslanması da yavaş gerçekleşen bir yanma tepkimesidir (Görsel 1.6). Paslanmada demir metali yükseltgenirken oksijen molekülü indirgenir.



Sulu ortamda gerçekleşen indirgenme-yükseltgenme tepkimeleri incelenerek elektron transferi daha net anlaşılabilir. Örneğin renksiz AgNO<sub>3</sub> çözeltisine bakır tel daldırıldığında, çözeltideki Ag<sup>+</sup> iyonları indirgenerek kızıl bakır tel etrafında gri renkli metalik gümüşü oluşturur. Bu esnada bakır teldeki metalik bakır atomları ise yükseltgenerek suya geçer ve Cu<sup>2+</sup> iyonlarına dönüşür. Bakır iyonlarının hidratlaşmasıyla çözeltinin rengi maviye döner (Görsel 1.7).

