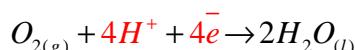
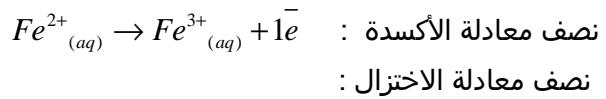


## حل التمرين 06

1. اللون البرتقالي الباهت يميز بداية تكون أيونات الحديد III  $Fe^{3+}$  ، بزيادة تركيز هذه الأيونات يتحول اللون إلى لون الصدأ.

2. المزدوجة الأولى :  $Fe^{3+}(aq) / Fe^{2+}(aq)$   
المزدوجة الثانية : غاز ثاني الأكسجين  $O_2$  القادر من الهواء والمذاب في الماء يمكن أن يختزل وستتحول إلى ماء . المزدوجة إذن هي :  $H_2O_{(l)}$



معادلة التفاعل :

