

## حل التمرين 06

www.pc-lycee.com

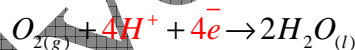
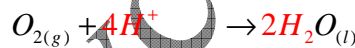
1. اللون البرتقالي الباهت يميز بداية تكون أيونات الحديد III  $Fe^{3+}$  ، بزيادة تركيز هذه الأيونات يتحول اللون إلى لون الصدأ.

2. المزدوجة الأولى :  $Fe^{3+}(aq)/Fe^{2+}(aq)$ .

المزدوجة الثانية : غاز ثنائي الأوكسجين  $O_2$  القادم من الهواء و المذاب في الماء يمكن أن يختزل وستحول إلى ماء  $H_2O(l)$ . المزدوجة إذن هي :  $O_{2(g)}/H_2O(l)$ .

نصف معادلة الأكسدة :  $Fe^{2+}(aq) \rightarrow Fe^{3+}(aq) + 1e^-$

نصف معادلة الاختزال



معادلة التفاعل :

