

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 :

