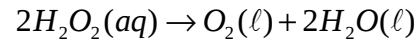
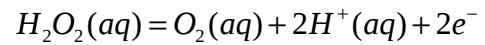
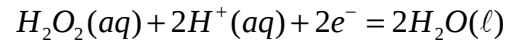


تمرين 4

1 - معادلة التفاعل الأكسدة - اختزال الحاصل أثناء تفكك الماء :

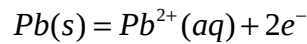
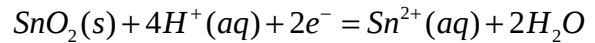


- 2 - سمي بتفاعل أكسدة - اختزال ذاتي لأن له خاصيات مؤكسد - مختزل في نفس الوقت
3 - السبب الذي يجعل القنينات تحتفظ بالماء الأوكسيجيني عدة شهور في الصيدلة هو كونه في الشروط الاعتيادية يكون هذا التفاعل بطيء جدا .

تمرين 5

عناصر الأجوبة :

1 - 2 :



- 2 - 1 الرصاص . نعيده إلى المحلول لكي يبقى أوكسيد القصدير هو المتفاعل المحد .
2 - 3 $CrO_7^{2-}(aq) + 2H^+ + 3Sn^{2+}(aq) \rightarrow 2Cr^{3+}(aq) + 3SnO_2(s) + H_2O$
3 - 1 استعمال الجدول الوصفي للتفاعل عند نقطة التكافؤ حيث تكون المتفاعلات متساوية المولات
3 - 2 : $\% (SnO_2) = 45\%$

Preview from Notesale.co.uk
Page 3 of 3