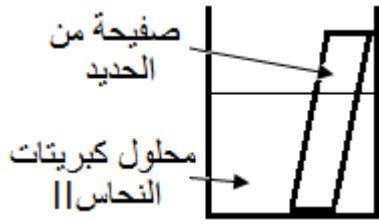


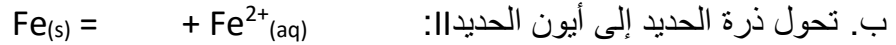
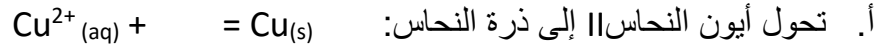
التفاعلات أكسدة-اختزال oxydoréduction Réactions d'

نشاط 1: نموذج تفاعل أكسدة-اختزال

ننجز التجربة الممثلة جانبه:



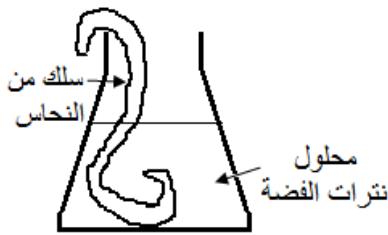
1. ما طبيعة الجسم الصلب الذي يتوضع على صفحة الحديد؟
2. نضيف إلى رشاحة الكأس قطرات من هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+(aq)+OH^-(aq))$. ماذا تلاحظ؟ وما النوع الأيوني الذي تم الكشف عنه؟
3. أتم نصف المعادلة التي تعبر عن:



4. على غرار التفاعلات حمض-قاعدة أكتب معادلة التفاعل أكسدة-اختزال.

نشاط 2: المزدوجة مؤكسد مختزل

ننجز التجربة الممثلة جانبه:



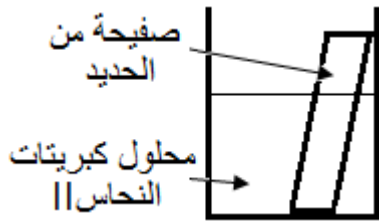
1. ما طبيعة الجسم اللامع المتكون على سلك النحاس؟
2. ما سبب تلون المحلول باللون الأزرق؟
3. أكتب معادلة التفاعل أكسدة اختزال.

4. قارن تصرف فلز النحاس في هذا التفاعل مع تصرف أيونات النحاس II في النشاط السابق. ماذا تستنتج؟

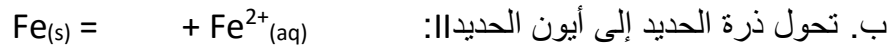
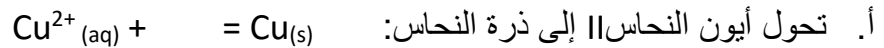
التفاعلات أكسدة-اختزال oxydoréduction Réactions d'

نشاط 1: نموذج تفاعل أكسدة-اختزال

ننجز التجربة الممثلة جانبه:



1. ما طبيعة الجسم الصلب الذي يتوضع على صفحة الحديد؟
2. نضيف إلى رشاحة الكأس قطرات من هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+(aq)+OH^-(aq))$. ماذا تلاحظ؟ وما النوع الأيوني الذي تم الكشف عنه؟
3. أتم نصف المعادلة التي تعبر عن:



4. على غرار التفاعلات حمض-قاعدة أكتب معادلة التفاعل أكسدة-اختزال.

نشاط 2: المزدوجة مؤكسد مختزل

ننجز التجربة الممثلة جانبه:



1. ما طبيعة الجسم اللامع المتكون على سلك النحاس؟
2. ما سبب تلون المحلول باللون الأزرق؟
3. أكتب معادلة التفاعل أكسدة اختزال.

4. قارن تصرف فلز النحاس في هذا التفاعل مع تصرف أيونات النحاس II في النشاط السابق. ماذا تستنتج؟