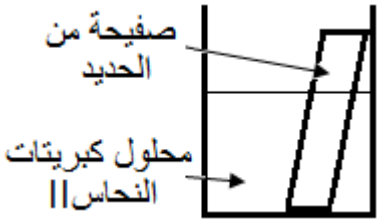
هذا الملف تم تحميله من موقع : Talamid.ma

التفاعلات أكسدة-اختزال Réactions d'oxydoréduction

نشاط 1: نموذج تفاعل أكسدة-اختزال



ننجز التجربة الممثلة جانبه:

1. ما طبيعة الجسم الصلب الذي يتوضع على صفيحة الحديد؟
2. نضيف إلى رشاحة الكأس قطرات من هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$. ماذا تلاحظ؟ وما النوع الأيوني الذي تم الكشف عنه؟
3. أتمم نصف المعادلة التي تعبر عن:
   أ. تحول أيون النحاس II إلى ذرة النحاس: $Cu^{2+}_{(aq)} + \quad = Cu_{(s)}$
   ب. تحول ذرة الحديد إلى أيون الحديد II: $Fe_{(s)} = \quad + Fe^{2+}_{(aq)}$
4. على غرار التفاعلات حمض-قاعدة أكتب معادلة التفاعل أكسدة-اختزال.

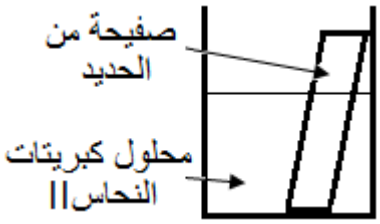
نشاط 2: المزدوجة مؤكسد مختزل

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 Réactions d'oxydoréduction

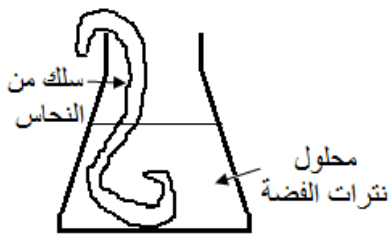
نشاط 1: نموذج تفاعل أكسدة-اختزال



ننجز التجربة الممثلة جانبه:

1. ما طبيعة الجسم الصلب الذي يتوضع على صفيحة الحديد؟
2. نضيف إلى رشاحة الكأس قطرات من هيدروكسيد الصوديوم $(Na^+_{(aq)}+OH^-_{(aq)})$. ماذا تلاحظ؟ وما النوع الأيوني الذي تم الكشف عنه؟
3. أتمم نصف المعادلة التي تعبر عن:
   أ. تحول أيون النحاس II إلى ذرة النحاس: $Cu^{2+}_{(aq)} + \quad = Cu_{(s)}$
   ب. تحول ذرة الحديد إلى أيون الحديد II: $Fe_{(s)} = \quad + Fe^{2+}_{(aq)}$
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؟

للمزيد من الملفات قم بزيارة الموقع : Talamid.ma