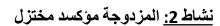
Réactions d'oxydoréduction التفاعلات أكسدة-اختزال

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:
- $(Cu^{2+}_{(ag)} + = Cu_{(s)} + Cu_{(s)} + Cu_{(s)}$ 1. تحول أيون النحاس ا
 - (II: $Fe_{(s)} = + Fe^{2+}_{(aq}$ يون الحديد إلى أيون الحديد
 - 4. على غرار التفاعلات حمض-قاعدة أكتب معادلة التفاعل أكسدة-اختزال.



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 ا في النشاط السابق. ماذا تستنتج؟

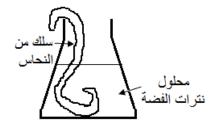
Www.AdrarPhysic.Com

Réactions d'oxydoréduction التفاعلات أكسدة-اختزال

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:
- $(Cu^{2+}_{(aq)} + Cu_{(s)}^{2+} + Cu_{(s)})$ = Cu النحاس المي ذرة النحاس:
 - (II: $Fe_{(s)} = + Fe^{2+}_{(aq}$ يون الحديد إلى أيون الحديد إلى أيون الحديد إلى أيون الحديد إلى المحديد إلى المح
 - 4. على غرار التفاعلات حمض-قاعدة أكتب معادلة التفاعل أكسدة-اختز ال.



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 ا في النشاط السابق. ماذا تستنتج؟



Www.AdrarPhysic.Com