|  |
| --- |
| **انشطة****التفاعلات أكسدة ـ اختزال** |
| **تفاعـل ايونات النحاس II و فلز الحديد :** |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| نعتبر - مسمارا من الحديد محلول كبريتات النحاسII (Cu2+aq+SO42-aq) | نغمر مسمارا من الحديد في محلول كبريتات النحاسII (Cu2+aq+SO42-aq) | . بعد مرور مدة زمنية نلاحظ ما يلي: |
|  |  | http://lj.physiquechimie.free.fr/BACPRO/BACPRO_MP3/BACPRO_MP3_COURS/Oxydor%C3%A9duction/deuxi%C3%A8mefin.jpg |

1- ما طبيعة الجسم الصلب الناتج ؟ 2- رشح الخليط ثم أضف قليلا من محلول الصودا إلى كمية من الرشاحة. ماذا تلاحظ؟ استنتج.3- استنتج نواتج التفاعل الحاصل ثم أكتب نصف المعادلة الكيميائية لتكون كل ناتج.4- ما طبيعة الدقائق التي يتم تبادلها بين متفاعلات هذا التفاعل.5-أكتب المعادلة الحصيلة لهذا التفاعل.6- نسمي المؤكسد النوع الكيميائي الذي يكتسب الإلكترونات و المختزل النوع الكيميائي الذي يفقد الإلكترونات.حدد كلا من المؤكسد و المختزل خلال التفاعل السابق.7- استنتج طبيعة التفاعل بين فلز الحديد و محلول كبريتات النحاس. |
| **تفـاعــل ايون الفضة مــع فلز النحاس :** |
| نغمر سلكا من النحاس في محلول نترات الفضة (Ag+aq+NO3-aq).بعد مرور مدة زمنية نلاحظ ما يلي: 1- ما طبيعة الجسم الصلب الناتج؟ 2- رشح الخليط ثم أضف قليلا من محلول الصودا إلى كمية من الرشاحة.ماذا تلاحظ ؟ استنتج. 3-حدد نواتج التفاعل الحاصل ثم أكتب نصف المعادلة الكيميائية لتكون كل ناتج .و استنتج المعادلة الحصيلة للتفاعل.4- حدد كلا من المؤكسد و المختزل خلال التفاعل السابق.5- استنتج طبيعة التفاعل بين فلز النحاس و محلول نترات الفضة. |