|  |
| --- |
| **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. |