

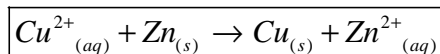
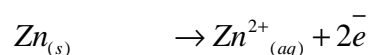
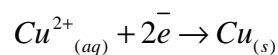
حل التمرين 03

1. نضيف إلى عينة من المحلول الذي يحتوي على أيونات Cu^{2+} ، فنلاحظ ترسبا لونه أزرق لمركب $Cu(OH)_2$.
2.

1.2 هذا التوضع هو فلز النحاس Cu .

2.2 نعتبر Cu^{2+} من المؤكسدات لأنه قادر على اكتساب إلكترونات حسب نصف المعادلة $Cu^{2+} + 2e^- \rightleftharpoons Cu_{(s)}$.
المختزل المرافق هو Cu .

3.2



هذا التفاعل يسمى تفاعل أكسدة اختزال لأن فيه انتقل إلكترونان من فلز الزنك إلى أيونات النحاس Cu^{2+} .