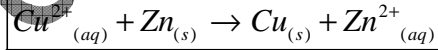


## حل التمرين 03

www.pc-lycee.com

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  $Cu^{2+}$  .