المعادلة الأيونية لتفاعلات إزاحة الفلزات

في تفاعل إزاحة الفلزات يمنح الفلز الأكثر نشاطا إليكترونا (أو أكثر) للفلز الأقل نشاطا. مثال:

$$Zn_{(s)} + CuSO_{4(aq)} \rightarrow ZnSO_{4(aq)} + Cu_{(s)}$$
 $Zn_{(s)} + Cu^{2+}_{(aq)}) \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + Cu_{(s)}$
 $Zn_{(s)} + Cu^{2+}_{(aq)} \rightarrow Zn^{2+}_{(aq)} + Cu_{(s)}$
 Zn^{2+}
 Zn^{2+}

لاحظ في المثال السابق أننا شطبنا أيون الكبريتات لأنه أيون متفرج في محلول مائي. مثال آخر:

$$Fe_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow FeO_{(s)} + Cu_{(s)}$$

$$Fe_{(s)} + (Cu^{2+}, O^{2-}_{(s)}) \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} + Cu_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + (Cu^{2+}, O^{2-}_{(s)}) \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} + Cu_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} + CuO_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)} \longrightarrow (Fe^{2+}, O^{2-})_{(s)}$$

$$Ee_{(s)} + CuO_{(s)$$