تصحيح مقترح للتمرين رقم 01 — مستوى الصعوبة: ⭐

$5\times\left(H_2C_2O_4 = 2CO_2 + 2H^+ + 2e^-\right)(Oxydation)$ $2\times\left(MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H_2O\right)(Réduction)$ $5H_2C_2O_4 + 2MnO_4^- + 6H^+ = 10CO_2 + 2Mn^{2+} + 8H_2O$	1
$Zn = Zn^{2+} + 2e^-\ (Oxydation)$ $2H_3O^+ + 2e^- = H_2 + 2H_2O\ (Réduction)$ $Zn + 2H_3O^+ = Zn^{2+} + H_2 + 2H_2O$	2
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- = 2H_2O\ (Réduction)\ \ (H_2O_2 / H_2O)$ $2I^- = I_2 + 2e^-\ (Oxydation)\ \ \ \ \ \ (I_2 / I^-)$	3
$H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- = 2H_2O\ (Réduction)\ \ (H_2O_2 / H_2O)$ $H_2O_2 = O_2 + 2H^+ + 2e^-\ (Oxydation)\ \ \ (O_2 / H_2O_2)$	4
$C_3H_8O = C_3H_6O + 2H^+ + 2e^-\ (Oxydation)\ \ (C_3H_6O / C_3H_8O)$ $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- = Mn^{2+} + 4H_2O\ (Réduction)\ \ \ (MnO_4^- / Mn^{2+})$ هو تفاعل أكسدة وإرجاع لأنه حدث انتقال الكترونات من المرجع C_3H_8O إلى المؤكسد MnO_4^-.	5
$5\times\left(2Br^- = Br_2 + 2e^-\right)(Oxydation)$ $2BrO_3^- + 12H^+ + 10e^- = Br_2 + 6H_2O\ (Réduction)$ $2BrO_3^- + 10Br^- + 12H^+ = 6Br_2 + 6H_2O$ $BrO_3^- + 5Br^- + 6H^+ = 3Br_2 + 3H_2O$	6