Reacciones redox

Luis

$$\left(5\,\mathrm{e}^- + 6\,\mathrm{H}^+\,(\mathrm{aq}) + \mathrm{IO_3}^-\,(\mathrm{aq}) \longrightarrow \frac{1}{2}\,\mathrm{I_2}\,(\mathrm{s}) + 3\,\mathrm{H_2O}\,(\mathrm{l})\right) \times 2$$

$$\left(2\,\mathrm{I}^-\,(\mathrm{aq}) \longrightarrow \mathrm{I_2}\,(\mathrm{s}) + 2\,\mathrm{e}^-\right) \times 5$$

$$12\,\mathrm{H}^+\,(\mathrm{aq}) + 2\,\mathrm{IO_3}^-\,(\mathrm{aq}) + 10\,\mathrm{I}^-\,(\mathrm{aq}) \rightleftharpoons 6\,\mathrm{I_2}\,(\mathrm{s}) + 6\,\mathrm{H_2O}\,(\mathrm{l})$$