WRITING HALF EQUATIONS

a) $Na \rightarrow Na^{+} + e^{-}$

b) $Pb^{4+} + 2\ e^{-} \rightarrow Pb^{2+}$

c) $H_2 \rightarrow 2\ H^{+} + 2\ e^{-}$

d) $2\ Br^{-} \rightarrow Br_2 + 2\ e^{-}$

e) $Cr_2O_7^{2-} + 14H^{+} + 6\ e^{-} \rightarrow 2\ Cr^{3+} + 7\ H_2O$

f) $SO_4^{2-} + 6\ e^{-} + 8\ H+ \rightarrow S + 4\ H_2O$

g) $SO_4^{2-} + 8\ e^{-} + 10\ H+ \rightarrow H_2S + 4\ H_2O$

h) $SO_4^{2-} + 2\ e^{-} + 4\ H+ \rightarrow SO_2 + 2\ H_2O$

i) $N_2 + 6\ H_2O \rightarrow 2\ NO_3^{-} + 10\ e^{-} + 12\ H^{+}$

j) $2\ IO_3^{-} + 10\ e^{-} + 12\ H^{+} \rightarrow I_2 + 6\ H_2O$

k) $2\ Hg^{2+} + 2\ e^{-} \rightarrow Hg_2^{2+}$

l) $VO^{2+} + H_2O \rightarrow VO_2^{+} + 2\ H^{+} + e^{-}$

m) $S_2O_3^{2-} + 4\ e^{-} + 6\ H^{+} \rightarrow 2\ S + 3\ H_2O$

n) $NO_3^{-} + 2\ e^{-} + 2\ H^{+} \rightarrow NO_2^{-} + H_2O$