Balance the following redox reactions:

$$Al_2(SO_4)_3 + KIO_3 + KI + H_2O \longrightarrow Al(OH)_3 + I_2 + K_2SO_4$$

$$As + HNO_3 + H_2O \longrightarrow H_3AsO_4 + NO$$

$$HAsO_2 + Ce(SO_4)_2 + H_2O \longrightarrow H_3AsO_4 + Ce_2(SO_4)_3 + H_2SO_4$$

$$Cl_2 + AgNO_3 + H_2O \longrightarrow HClO_3 + HNO_3 + AgCl$$

$$Cr_2(SO_4)_3 + KMnO_4 + H_2O \longrightarrow H_2CrO_4 + MnSO_4 + K_2SO_4 + H_2SO_4$$

$$HCl + FeCl_2 + K_2Cr_2O_7 \longrightarrow CrCl_3 + FeCl_3 + KCl + H_2O$$

$$HCl + KI + K_2SeO_3 \longrightarrow I_2 + KCl + Se + H_2O$$

$$HCl + KMnO_4 + NaNO_2 \longrightarrow MnCl_2 + KCl + NaNO_3 + H_2O$$

$$MoO_3 + H_2SO_4 + Zn \longrightarrow Mo_2O_3 + H_2O + ZnSO_4$$

$$HNO_3 + H_2C_2O_4 + KMnO_4 \longrightarrow CO_2 + Mn(NO_3)_2 + KNO_3 + H_2O$$

$$AgNO_3 + NaClO \longrightarrow AgClO_3 + AgCl + NaNO_3$$