## Esercizi sul metodo di bilanciamento algebrico

Bilanciare le seguenti reazioni applicando il metodo algebrico:

$$C_4H_{10} \,+\, O_2 \,\rightarrow\, CO_2 \,+\, H_2O$$

$$Mn^{2+} \ + \ PbO_2 \ + H_3O^+ \ \to \ MnO_4^- \ + \ Pb^{2+} \ + \ H_2O$$

$$I^- + IO_3^- + H_3O^+ \rightarrow I_2 + H_2O$$

$$Ag \ + \ NO_3^- \ + \ H_2O \ \rightarrow \ Ag_2O \ + \ NH_3 \ + \ OH^-$$

$$NaBrO_3 \ + \ H_2S \ \rightarrow \ NaBr \ + \ H_2O \ + \ S$$