Určete typy reakcí podle různých kritérií, doplňte produkty a rovnice vyčíslete:

a) H_2 (g) + I_2 (g) → HI (g)

b) H_2SO_4 (aq) + Zn (s) → H_2(g) + _____ (aq)

c) K_2O + HClO → H_2O+ _____

d) $Ca(OH)_2$ (aq)+ $HClO_3$(aq) → _____ + _____

e) Na + $CuSO_3$ → Cu + _____

f) P + O_2 → _____

g) 2 $KMnO_4$ → K_2MnO_4 + MnO_2 + O_2

h) 2NaOH + 2Al + 6H_2O → 2Na[$Al(OH)_4$] + 3H_2

i) $AgNO_3$ (aq) + KBr (ag) → _____ (s) + KNO_3 (aq)

j) Na_2CO_3 + $HClO_4$ → $NaClO_4$ + _____

k) N_2(g) + O_2(g) → 2NO(g) - E