Problemas de estequiometría

Ajuste de reacciones químicas

1 | Ajusta las siguientes reacciones químicas:

a)
$$Ca(OH)_2 + HNO_3 \longrightarrow Ca(NO_3)_2 + H_2O$$

b)
$$HBF_4 + H_2O \longrightarrow H_3BO_3 + HF$$

c)
$$C_4H_{10} + O_2 \longrightarrow CO_2 + H_2O$$

d)
$$Cu(NO_3)_2 \longrightarrow CuO + NO_2 + O_2$$

e)
$$CO_2 + H_2O + CaSiO_3 \longrightarrow SiO_2 + Ca(HCO_3)_2$$

f)
$$BCl_3 + P_4 + H_2 \longrightarrow BP + HCl$$

g)
$$HClO_4 + P_4O_{10} \longrightarrow H_3PO_4 + Cl_2O_7$$

h)
$$KI + Pb(NO_3)_2 \longrightarrow KNO_3 + PbI_2$$

Reactivo limitante

 $\mathbf{2}$ | Se hacen reaccionar 20 g de H_2 con 100 g de $N_2.$ Calcula la masa de NH_3 que se $_{OXF15}$ | obtendrá.

Solución: 113,3 g