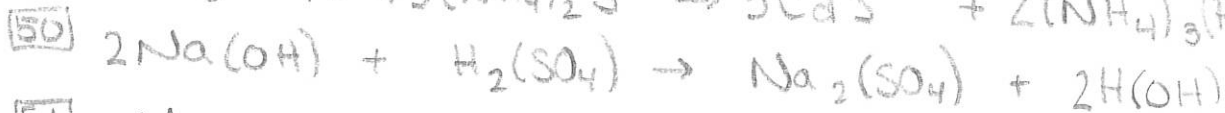


Balancing : Reactions WS

- 1 $\text{MgBr}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{MgCl}_2 + \text{Br}_2$
- 2 $2\text{Na} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH} + \text{H}_2$
- 3 $2\text{KNO}_3 \rightarrow 2\text{KNO}_2 + \text{O}_2$
- 4 $\text{Zn} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{ZnCl}_2 + \text{H}_2$
- 5 $\text{CaO} + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 6 $2\text{Mg} + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{MgO}$
- 7 $4\text{Fe} + 3\text{O}_2 \rightarrow 2\text{Fe}_2\text{O}_3$
- 8 $\text{H}_2\text{O} + \text{N}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{HNO}_2$
- 9 $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{NaOH}$
- 10 $3\text{Fe} + 4\text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Fe}_3\text{O}_4 + 4\text{H}_2$
- 11 $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- 12 $2\text{PbO}_2 \rightarrow 2\text{PbO} + \text{O}_2$
- 13 $2\text{HgO} \rightarrow 2\text{Hg} + \text{O}_2$
- 14 $2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_2 + \text{O}_2$
- 15 $2\text{Al} + 3\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow 2\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{Pb}$
- 16 $\text{Cu} + 2\text{Ag}(\text{NO}_3) \rightarrow \text{Cu}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{Ag}$
- 17 $2\text{K} + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{KOH} + \text{H}_2$
- 18 $\text{MnO}_2 + 4\text{HCl} \rightarrow \text{MnCl}_2 + \text{Cl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 19 $\text{Cl}_2 + 2\text{LiI} \rightarrow 2\text{LiCl} + \text{I}_2$
- 20 $\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 21 $3\text{KOH} + \text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{K}_3\text{PO}_4 + 3\text{H}_2\text{O}$

- 22) $2\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 6\text{HNO}_3$
- 23) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{H}_2\text{O} + \text{SO}_2$
- 24) $(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + 2\text{KOH} \rightarrow \text{K}_2\text{SO}_4 + 2\text{NH}_3 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 25) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{K}_2\text{S} \rightarrow \text{PbS} + 2\text{KNO}_3$
- 26) $\text{Al}(\text{NO}_3)_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{NaNO}_3$
- 27) $2\text{KClO}_3 \rightarrow 2\text{KCl} + 3\text{O}_2$
- 28) $2\text{H}_3\text{PO}_4 + 3\text{Mg}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}(\text{OH})$
- 29) $(\text{NH}_4)(\text{NO}_2) \rightarrow \text{N}_2 + 2\text{H}_2\text{O}$
- 30) $4\text{NH}_3 + 5\text{O}_2 \rightarrow 4\text{NO} + 6\text{H}_2\text{O}$
- 31) $\text{BaCl}_2 + \text{Na}_2(\text{SO}_4) \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{Ba}(\text{SO}_4)$
- 32) $\text{Fe}_2\text{O}_3 + 3\text{CO} \rightarrow 2\text{Fe} + 3\text{CO}_2$
- 33) $3\text{Mg}(\text{OH})_2 + 2(\text{NH}_4)_3(\text{PO}_4) \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{NH}_3 + 6\text{H}(\text{OH})$
- 34) $2\text{FeBr}_3 + 3(\text{NH}_4)_2\text{S} \rightarrow \text{Fe}_2\text{S}_3 + 6(\text{NH}_4)\text{Br}$
- 35) $3\text{CaO} + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
- 36) $\text{MgCl}_2 + 2\text{Ag}(\text{NO}_3) \rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{AgCl}$
- 37) $\text{Na}_2(\text{CO}_3) + \text{H}_2(\text{SO}_4) \rightarrow \text{Na}_2(\text{SO}_4) + \text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- 38) $\text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{H}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2) \rightarrow \text{Al}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3 + 3\text{H}(\text{OH})$
- 39) $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2 + \text{Cu}(\text{SO}_4) \rightarrow \text{Pb}(\text{SO}_4) + \text{Cu}(\text{NO}_3)_2$
- 40) $2\text{Al} + 3\text{CuCl}_2 \rightarrow 2\text{AlCl}_3 + 3\text{Cu}$
- 41) $\text{Fe} + 2\text{Ag}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2) \rightarrow \text{Fe}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 + 2\text{Ag}$
- 42) $\text{Al}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_3 + 3\text{NaOH} \rightarrow \text{Al}(\text{OH})_3 + 3\text{Na}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)$
- 43) $\text{Br}_2 + \text{CaI}_2 \rightarrow \text{CaBr}_2 + \text{I}_2$
- 44) $\text{Cu} + 4\text{H}_2(\text{SO}_4) \rightarrow \text{Cu}(\text{SO}_4)_2 + 2\text{SO}_2 + 4\text{H}_2\text{O}$
- 45) $3\text{Ca}(\text{OH})_2 + 2\text{H}_3(\text{PO}_4) \rightarrow \text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2 + 6\text{H}(\text{OH})$
- 46) $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{Mg}(\text{SO}_4) + 2\text{H}(\text{NO}_3)$



53 SKIP

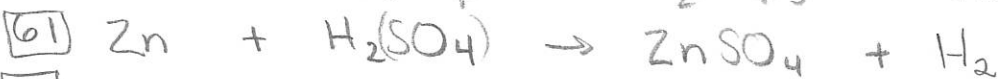
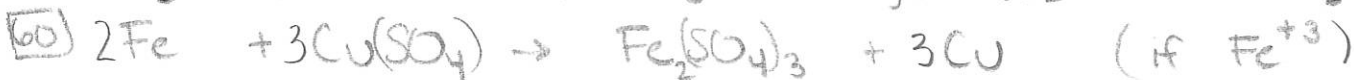
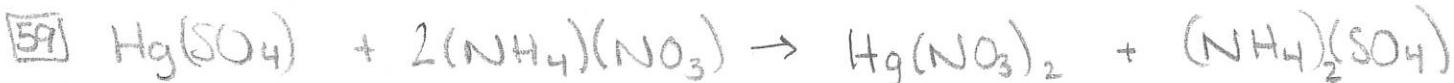
54 SKIP

55 SKIP

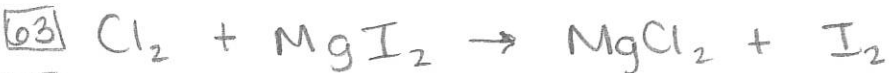


57 SKIP

58 SKIP



62 SKIP



64 SKIP

