24. Ajusta les següents reaccions. En el cas de que no calgui posar cap coeficient estequiomètric, escriu un **1.** **Fes servir els NOMBRES ENTERS més petits possibles.**

1) $H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$

2) $HCl + Zn \rightarrow ZnCl_2 + H_2$

3) $SO_3 + H_2O \rightarrow H_2SO_4$

4) $CaCO_3 + HCl \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$

5) $N_2 + H_2 \rightarrow NH_3$

6) $NaCl \rightarrow Na + Cl_2$

7) $CO_3Ca \rightarrow CaO + CO_2$

8) $C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

9) $N_2O_5 + H_2O \rightarrow HNO_3$

10) $HCl + Ca(OH)_2 \rightarrow CaCl_2 + H_2O$

11) $Na + H_2O \rightarrow NaOH + H_2$

12) $H_2S + LiOH \rightarrow Li_2S + H_2O$

13) $CO_2 + H_2O \rightarrow H_2CO_3$

14) $Fe + O_2 \rightarrow Fe_2O_3$

15) $CuSO_4 + Zn \rightarrow Cu + ZnSO_4$

16) $C_4H_{10} + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

17) $H_2O + CO \rightarrow H_2 + CO_2$

18) $PbS + O_2 \rightarrow PbO + SO_2$

19) $ZnS + O_2 \rightarrow ZnO + SO_2$

20) $C_6H_{12}O_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

21) $Na + Cl_2 \rightarrow ClNa$

22) $Cl_2 + NO \rightarrow ClNO$

23) $C + O_2 \rightarrow CO_2$

24) $Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3$

25) $Zn + O_2 \rightarrow ZnO$

26) $KClO_3 \rightarrow KCl + O_2$

27) $CaO + SiO_2 \rightarrow CaSiO_3$

28) $Al + Br_2 \rightarrow AlBr_3$

29) $BaO + O_2 \rightarrow BaO_2$

30) $H_2SO_4 + KOH \rightarrow K_2SO_4 + H_2O$

31) $C + O_2 \rightarrow CO$

32) $HCl + CaCO_3 \rightarrow CaCl_2 + CO_2 + H_2O$

33) $C_2H_6O + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$

34) $P_4O_{10} + Mg(OH)_2 \rightarrow Mg_3(PO_4)_2 + H_2O$