Answers to questions numbers 5 and 6 in page 274
5. a. $2 \mathrm{ZnS}+3 \mathrm{O}_{2} \rightarrow 2 \mathrm{ZnO}+2 \mathrm{SO}_{2}$
b. $\mathrm{Fe}_{2} \mathrm{O}_{3}+3 \mathrm{CO} \longrightarrow 2 \mathrm{Fe}+3 \mathrm{CO}_{2}$
c. $3 \mathrm{AgNO}_{3}+\mathrm{AlCl}_{3} \longrightarrow 3 \mathrm{AgCl}+\mathrm{Al}\left(\mathrm{NO}_{3}\right.$
d. $\mathrm{Ni}\left(\mathrm{ClO}_{3}\right)_{2} \longrightarrow \mathrm{NiCl}_{2}+3 \mathrm{O}_{2}$
6. a. $\left(\mathrm{NH}_{4}\right)_{2} \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{7} \rightarrow \mathrm{Cr}_{2} \mathrm{O}_{3}+\mathrm{N}_{2}+4 \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$
b. $2 \mathrm{NH}_{3}+3 \mathrm{CuO} \longrightarrow \mathrm{N}_{2}+3 \mathrm{Cu}+3 \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$
c. $\mathrm{Na}_{2} \mathrm{SiF}_{6}+4 \mathrm{Na} \rightarrow \mathrm{Si}+6 \mathrm{NaF}$
d. $2 \mathrm{C}_{4} \mathrm{H}_{10}+13 \mathrm{O}_{2} \rightarrow 8 \mathrm{CO}_{2}+10 \mathrm{H}_{2} \mathrm{O}$

