

Predicting Products and Balancing Equations Answer Key

CB	<u>SR</u>	Neut	NR	1.	$3 \text{ AgNO}_3 (\text{aq}) + \text{Al} (\text{s}) \Rightarrow 3 \text{ Ag} (\text{s}) + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 (\text{aq})$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	2.	$\text{Ba}(\text{OH})_2 (\text{aq}) + 2 \text{ HNO}_3 (\text{aq}) \Rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{Ba}(\text{NO}_3)_2 (\text{aq})$
CB	SR	Neut	<u>NR</u>	3.	$\text{Au} (\text{s}) + \text{FeCl}_2 (\text{aq}) \Rightarrow \text{NR}$
<u>CB</u>	SR	Neut	NR	4.	$\text{C}_5\text{H}_{10}\text{O} (\text{l}) + 7 \text{ O}_2 (\text{g}) \Rightarrow 5 \text{ H}_2\text{O} (\text{g}) + 5 \text{ CO}_2 (\text{g})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	5.	$2 \text{ Na} (\text{s}) + 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) \Rightarrow 2 \text{ NaOH} (\text{aq}) + \text{H}_2 (\text{g})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	6.	$\text{Zn} (\text{s}) + 2 \text{ HCl} (\text{aq}) \Rightarrow \text{ZnCl}_2 (\text{aq}) + \text{H}_2 (\text{g})$
CB	SR	Neut	<u>NR</u>	7.	$\text{Mg} (\text{s}) + \text{Na}_2\text{SO}_4 (\text{aq}) \Rightarrow \text{NR}$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	8.	$2 \text{ HCl} (\text{aq}) + \text{Ni} (\text{s}) \Rightarrow \text{H}_2 (\text{g}) + \text{NiCl}_2 (\text{aq})$
CB	SR	Neut	<u>NR</u>	9.	$\text{Al} (\text{s}) + \text{KOH} (\text{aq}) \Rightarrow \text{NR}$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	10.	$\text{CuCl}_2 (\text{aq}) + \text{Zn} (\text{s}) \Rightarrow \text{ZnCl}_2 (\text{aq}) + \text{Cu} (\text{s})$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	11.	$3 \text{ NaOH} (\text{aq}) + \text{H}_3\text{PO}_4 (\text{aq}) \Rightarrow 3 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{Na}_3\text{PO}_4 (\text{aq})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	12.	$6 \text{ HBr} (\text{aq}) + 2 \text{ Al} (\text{s}) \Rightarrow 3 \text{ H}_2 (\text{g}) + 2 \text{ AlBr}_3 (\text{aq})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	13.	$3 \text{ Pb}(\text{NO}_3)_2 (\text{aq}) + 2 \text{ Al} (\text{s}) \Rightarrow 2 \text{ Al}(\text{NO}_3)_3 (\text{aq}) + 3 \text{ Pb} (\text{s})$
<u>CB</u>	SR	Neut	NR	14.	$\text{C}_7\text{H}_{16} (\text{l}) + 11 \text{ O}_2 (\text{g}) \Rightarrow 8 \text{ H}_2\text{O} (\text{g}) + 7 \text{ CO}_2 (\text{g})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	15.	$\text{Mg} (\text{s}) + 2 \text{ AgNO}_3 (\text{aq}) \Rightarrow \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 (\text{aq}) + 2 \text{ Ag} (\text{s})$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	16.	$\text{H}_2\text{SO}_3 (\text{aq}) + 2 \text{ KOH} (\text{aq}) \Rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{K}_2\text{SO}_3 (\text{aq})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	17.	$2 \text{ HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 (\text{aq}) + \text{Mg} (\text{aq}) \Rightarrow \text{H}_2 (\text{g}) + \text{Mg}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 (\text{aq})$
CB	SR	Neut	<u>NR</u>	18.	$\text{Ag} (\text{s}) + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{aq}) \Rightarrow \text{NR}$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	19.	$3 \text{ H}_2\text{SO}_4 (\text{aq}) + 2 \text{ Al} (\text{s}) \Rightarrow 3 \text{ H}_2 (\text{g}) + \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 (\text{aq})$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	20.	$\text{H}_2\text{S} (\text{aq}) + \text{Ba}(\text{OH})_2 (\text{aq}) \Rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{BaS} (\text{aq})$
<u>CB</u>	SR	Neut	NR	21.	$\text{C}_4\text{H}_8\text{O}_2 (\text{l}) + 5 \text{ O}_2 (\text{g}) \Rightarrow 4 \text{ H}_2\text{O} (\text{g}) + 4 \text{ CO}_2 (\text{g})$
CB	SR	Neut	<u>NR</u>	22.	$\text{HCl} (\text{aq}) + \text{Ag} (\text{s}) \Rightarrow \text{NR}$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	23.	$\text{Ca}(\text{OH})_2 (\text{aq}) + 2 \text{ HC}_2\text{H}_3\text{O}_2 (\text{aq}) \Rightarrow 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{Ca}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2 (\text{aq})$
CB	<u>SR</u>	Neut	NR	24.	$\text{Ba} (\text{s}) + 2 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) \Rightarrow \text{Ba}(\text{OH})_2 (\text{aq}) + \text{H}_2 (\text{g})$
CB	SR	<u>Neut</u>	NR	25.	$3 \text{ Sr}(\text{OH})_2 (\text{aq}) + 2 \text{ H}_3\text{PO}_4 (\text{aq}) \Rightarrow 6 \text{ H}_2\text{O} (\text{l}) + \text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2 (\text{s})$