

Write the products of each solute when placed in water.

	Soluble or Insoluble	Product(s) in water
a.) $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$ -->	<u>soluble</u>	<u>$2\text{Na}^+ + \text{S}_2\text{O}_3^{2-}$</u>
b.) PbBr_2 -->	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
c.) H_2SO_4 -->	<u>soluble</u>	<u>$\text{H}^+ + \text{HSO}_4^-$</u>
d.) H_3BO_3 -->	<u>soluble</u>	<u>H_3BO_3, weak acid</u>
e.) BaSO_4 -->	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
f.) $\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$ -->	<u>soluble</u>	<u>$\text{C}_3\text{H}_7\text{OH}$, propyl alcohol</u>
g.) KClO_3 -->	<u>soluble</u>	<u>$\text{K}^+ + \text{ClO}_3^-$</u>
h.) $\text{V}(\text{NO}_3)_6$ -->	<u>soluble</u>	<u>$\text{V}^{6+} + 6\text{NO}_3^-$</u>
i.) $\text{C}_{10}\text{H}_{22}$ -->	<u>insoluble</u>	<u>immiscible; Hydrocarbon Chain, no O, non-polar</u>
j.) HClO_4 -->	<u>soluble</u>	<u>$\text{H}^+ + \text{ClO}_4^-$ strong acid</u>
k.) $\text{Ba}(\text{OH})_2$ -->	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
l.) $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$ -->	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
m.) K_3PO_4	<u>soluble</u>	<u>$3\text{K}^+ + \text{PO}_4^{3-}$</u>
n.) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$	<u>insoluble</u>	<u>immiscible (see f.)</u>
o.) $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$	<u>soluble</u>	<u>$\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$, sugar, polar, non-ionic (no metal ions)</u>
p.) H_2SO_3	<u>soluble</u>	<u>H_2SO_3 weak acid</u>
q.) AgCl	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
r.) $\text{Cu}(\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2)_2$	<u>soluble</u>	<u>$\text{Cu}^{2+} + 2\text{C}_2\text{H}_3\text{O}_2^-$</u>
s.) $(\text{NH}_4)_3\text{PO}_4$	<u>soluble</u>	<u>$3\text{NH}_4^+ + \text{PO}_4^{3-}$</u>
t.) HBr	<u>soluble</u>	<u>$\text{H}^+ + \text{Br}^-$ strong acid</u>
u.) C_6H_6	<u>insoluble</u>	<u>immiscible, non-polar (benzene)</u>
v.) CH_3OH	<u>soluble</u>	<u>CH_3OH, methyl alcohol</u>
w.) $\text{Mn}(\text{NO}_3)_4$	<u>soluble</u>	<u>$\text{Mn}^{4+} + 4\text{NO}_3^-$</u>
x.) AlCl_3	<u>soluble</u>	<u>$\text{Al}^{3+} + 3\text{Cl}^-$</u>
y.) $\text{Cu}(\text{OH})_2$	<u>insoluble</u>	<u>precipitate</u>
z.) $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$	<u>soluble</u>	<u>$\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4$ weak acid</u>