

REACCIONS QUÍMIQUES SOLUCIONS

- | | |
|--|--|
| 1) $2\text{HNO}_3 + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \text{Ca}(\text{NO}_3)_2 + 2\text{H}_2\text{O}$ | nitrat de calci i aigua |
| 2) $\text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{BaCl}_2 \rightarrow \text{BaCO}_3 + 2\text{NaCl}$ | carbonat de bari i clorur de sodi |
| 3) $\text{NH}_4^+ + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{NH}_3 + \text{H}_3\text{O}^+$ | amoníac i hidroni |
| 4) $\text{S}^{2-} + 2\text{Ag}^+ \rightarrow \text{Ag}_2\text{S}$ | sulfur de plata |
| 5) $2\text{Ag}^+ + \text{Mg} \rightarrow 2\text{Ag} + \text{Mg}^{2+}$ | plata i ió magnesi |
| 6) $3\text{H}_2\text{SO}_4 + 2\text{Al} \rightarrow \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 + 3\text{H}_2$ | sulfat d'alumini i hidrogen |
| 7) $\text{H}^- + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{H}_2 + \text{H}_2\text{O}$ | hidrogen i aigua |
| 8) $\text{Hg}^{2+} + 4\text{CN}^- \rightarrow [\text{Hg}(\text{CN})_4]^{2-}$ | tetracianomercuriat (II) |
| 9) $\text{HgCl}_2 + 4\text{KCN} \rightarrow \text{K}_2[\text{Hg}(\text{CN})_4] + 2\text{KCl}$ | tetracianomercuriat (II) de potassi
i clorur de potassi |
| 10) $3\text{SrO} + 2\text{H}_3\text{PO}_4 \rightarrow \text{Sr}_3(\text{PO}_4)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ | fosfat d'estronci i aigua |
| 11) $\text{CuSO}_4 + \text{Cd} \rightarrow \text{CdSO}_4 + \text{Cu}$ | sulfat de cadmi i coure |
| 12) $\text{H}_4\text{SiO}_4 + 4\text{OH}^- \rightarrow \text{SiO}_4^{4-} + 4\text{H}_2\text{O}$ | ió silicat i aigua |
| 13) $\text{Ni}^{2+} + 4\text{NH}_3 \rightarrow [\text{Ni}(\text{NH}_3)_4]^{2+}$ | ió tetraamminaníquel (II) |
| 14) $\text{PtBr}_2 + \text{Zn} \rightarrow \text{ZnBr}_2 + \text{Pt}$ | bromur de zinc i platí |
| 15) $2\text{NaNH}_2 + \text{H}_2\text{S} \rightarrow \text{Na}_2\text{S} + 2\text{NH}_3$ | sulfur de sodi i amoníac |
| 16) $\text{CrCl}_3 + 3\text{KOH} \rightarrow \text{Cr}(\text{OH})_3 + 3\text{KCl}$ | hidròxid de crom (III) i clorur de potassi |
| 17) $2\text{HClO}_4 + \text{Mn}(\text{CH}_3\text{-COO})_2 \rightarrow$
$\text{Mn}(\text{ClO}_4)_2 + 2\text{CH}_3\text{-COOH}$ | perclorat de manganès (II) i àcid acètic |
| 18) $\text{H-COOH} + \text{H}_2 \rightarrow \text{H-CHO} + \text{H}_2\text{O}$ | metanal i aigua |
| 19) $\text{CH}_3\text{-COO}^- + \text{HCO}_3^- \rightarrow \text{CH}_3\text{-COOH} + \text{CO}_3^{2-}$ | àcid acètic i ió carbonat |
| 20) $2\text{Au}^{3+} + 3\text{Sn}^{2+} \rightarrow 2\text{Au} + 3\text{Sn}^{4+}$ | or i ió estany (IV) |