

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) $(\text{NH}_4)_4\text{P}_2\text{O}_7 + 2\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow 2(\text{NH}_4)_2\text{SO}_4 + \text{H}_4\text{P}_2\text{O}_7$ | sulfat amònic i àcid difosfòric |
| 4) $\text{Mn}_2\text{S}_3 + 3\text{F}_2 \rightarrow 2\text{MnF}_3 + 3\text{S}$ | fluorur de manganès (III) i sofre |
| 5) $\text{Ag}_4\text{SiO}_4 + 2\text{Mg} \rightarrow \text{Mg}_2\text{SiO}_4 + 4\text{Ag}$ | silicat de magnesi i plata |
| 6) $6\text{HIO}_4 + 2\text{Al} \rightarrow 2\text{Al}(\text{IO}_4)_3 + 3\text{H}_2$ | periodat d'alumini i hidrogen |
| 7) $\text{SnH}_4 + 4\text{HBrO}_2 \rightarrow \text{Sn}(\text{BrO}_2)_4 + 4\text{H}_2$ | bromit d'estany (IV) i hidrogen |
| 8) $\text{Hg}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{HgOH}$...realment és $\text{Hg}_2(\text{OH})_2$ | hidròxid de mercuri (I) |
| 9) $\text{As}_2\text{O}_5 + \text{Cr}_2\text{O}_3 \rightarrow 2\text{CrAsO}_4$ | arseniat de crom (III) |
| 10) $3\text{PbO} + 2\text{H}_3\text{BO}_3 \rightarrow \text{Pb}_3(\text{BO}_3)_2 + 3\text{H}_2\text{O}$ | borat de plom (II) i aigua |
| 11) $\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow$
$\text{CH}_3\text{-C}(\text{CH}_3)_2\text{-CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$ | clorodimetilpropà i clorur d'hidrogen |
| 12) $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{C-CH}_3 + \text{HI} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH=CI-CH}_3$ | 2-iodo-2-butè |
| 13) $\text{C}_6\text{H}_6 + \text{F}_2 \rightarrow \text{C}_6\text{H}_5\text{F} + \text{HF}$ | fluorobenzè i iodur d'hidrogen |
| 14) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHBr-CH}_3 + \text{AgOH} \rightarrow$
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_3 + \text{AgBr}$ | 2-butanol i bromur de plata |
| 15) $\text{NaOH} + \text{CH}_3\text{-CHOH-COOH} \rightarrow$
$\text{Na}^+\text{CH}_3\text{-CHOH-COO}^- + \text{H}_2\text{O}$ | lactat de sodi i aigua |
| 16) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} + \text{CH}_3\text{OH} \rightarrow$
$\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COO-CH}_3 + \text{H}_2\text{O}$ | pentanoat de metil i aigua |
| 17) $\text{CH}_3\text{-(CH}_2)_4\text{-CHO} + 1/2\text{O}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-(CH}_2)_4\text{-COOH}$ | àcid hexanoic |
| 18) $\text{H-COOH} + \text{H}_2 \rightarrow \text{H-CHO} + \text{H}_2\text{O}$ | metanal i aigua |
| 19) $\text{CH}_3\text{-COO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{CH} + \text{KOH} \rightarrow$
$\text{K}^+\text{CH}_3\text{-COO}^- + \text{HO-CH}_2\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{CH}$ | acetat de potassi i 3-butin-1-ol |
| 20) $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{OH} + \text{HBr} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{Br} + \text{H}_2\text{O}$ | 1-bromopropà i aigua |