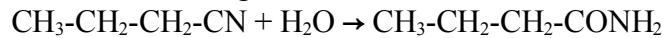




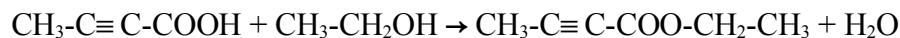
SOLUCIONS QUÍMICA ORGÀNICA

1. 2,2-Dicloropropà + 1 Clor \rightarrow 1,2,2-Tricloropropà + Clorur d'hidrogen
 $\text{CH}_3\text{-CCl}_2\text{-CH}_3 + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CCl}_2\text{-CH}_2\text{Cl} + \text{HCl}$
2. Propí + 1 Fluor \rightarrow 1,2-Difluoro-1-propè
 $\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{CH} + \text{F}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CF=CHF}$
3. 2-Butè + Aigua \rightarrow 2-Butanol
 $\text{CH}_3\text{-CH=CH-CH}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$
4. Propè + Àcid iodhídric \rightarrow 2-Iodopropà
 $\text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{HI} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CHI-CH}_3$
5. 1-Bromopropà + Hidròxid de potassi \rightarrow Propè + Bromur de potassi + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{Br} + \text{KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH=CH}_2 + \text{KBr} + \text{H}_2\text{O}$
6. 1,1-Diiodobutà + 2 Hidròxid de potassi \rightarrow 1-Butí + Iodur de potassi + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHI}_2 + 2 \text{ KOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-C}\equiv\text{CH} + 2 \text{ KBr} + 2 \text{ H}_2\text{O}$
7. 2-Cloropropà + Hidròxid de plata \rightarrow 2-Propanol + Clorur de plata
 $\text{CH}_3\text{-CHCl-CH}_3 + \text{AgOH} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CHOH-CH}_3 + \text{AgCl}$
8. 2-Fluoro-1-propanol + Oxigen (oxidació suau) \rightarrow 2-Fluoropropanal + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CHF-CH}_2\text{OH} + 1/2 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CHF-CHO} + \text{H}_2\text{O}$
9. Àcid 2-hidroxipropanoic + Oxigen (oxidació suau) \rightarrow Àcid 2-oxopropanoic + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CHOH-COOH} + 1/2 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CO-COOH} + \text{H}_2\text{O}$
10. Butanal + Oxigen (oxidació suau) \rightarrow Àcid butanoic + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO} + 1/2 \text{ O}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-COOH} + \text{H}_2\text{O}$
11. 3-Pantanona + Hidrogen \rightarrow 3-Pentanol
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CO-CH}_2\text{-CH}_3 + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CHOH-CH}_2\text{-CH}_3$
12. Àcid metilpropanoic + Hidrogen \rightarrow Metilpropanal + Aigua
 $\text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-COOH} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH(CH}_3\text{)-CHO} + \text{H}_2\text{O}$
13. Metanal + Hidrogen \rightarrow Metanol
 $\text{H-CHO} + \text{H}_2 \rightarrow \text{CH}_3\text{OH}$
14. 1-Iodopropà + Cianur de potassi \rightarrow Butannitril + Iodur de potassi
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{I} + \text{KCN} \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CN} + \text{KI}$
15. Bromoetà + Amoniac \rightarrow Etilamina + Bromur d'hidrogen (realment Bromur d'etilamoni)
 $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{Br} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-NH}_2 + \text{HBr}$

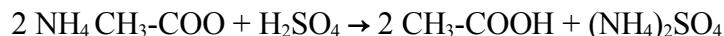
16. Butannitril + 1 Aigua → Butanamida



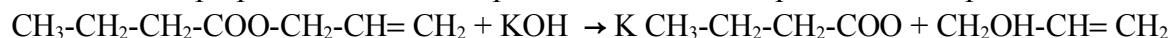
17. Àcid 2-butinoic + Etanol → 2-Butinoat d'etil + Aigua



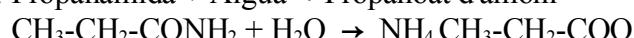
18. Acetat amònic + Àcid sulfúric → Àcid etanoic + Sulfat d'amoni



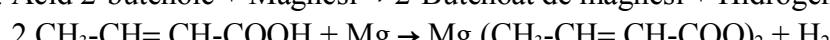
19. Butanoat de 2-propenil + Hidròxid de potassi → Butanoat de potassi + 2-Propen-1-ol



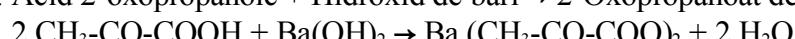
20. Propanamida + Aigua → Propanoat d'amoni



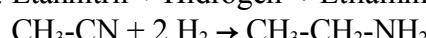
21. Àcid 2-butenoic + Magnesi → 2-Butenoat de magnesi + Hidrogen



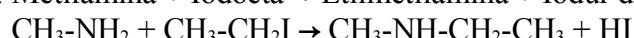
22. Àcid 2-oxopropanoic + Hidròxid de bari → 2-Oxopropanoat de bari + Aigua



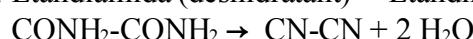
23. Etannitril + Hidrogen → Etilamina



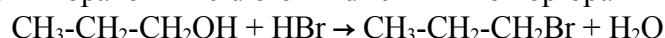
24. Metilamina + Iodoetà → Etilmetilamina + Iodur d'hidrogen (realment Iodur d'etilmelilamoni)



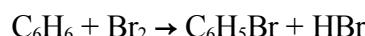
25. Etandiamida (deshidratant) → Etandinitril + Aigua



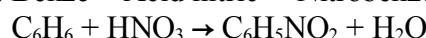
26. 1-Propanol + Àcid bromhídrlic → 1-Bromopropà + Aigua



27. Benzè + Brom → Bromobenzè + Bromur d'hidrogen



28. Benzè + Àcid nítric → Nitrobenzè + Aigua



29. Àcid fòrmic + 2-propin-1-ol → Metanoat de 2-propinil + Aigua



30. Decanoat d'amoni (deshidratat) → Decanamida + Aigua

