

Application 1

- (1) $B \xrightarrow{P_4O_{10}} E + \dots\dots\dots$
- (2) $D + (Na^+ + OH^-) \longrightarrow F + A$
- (3) $B + SOCl_2 \longrightarrow G + HCl + SO_2$
- (4) $G + \text{butan-2-ol} \longrightarrow D + HCl$
- (5) $E + A \longrightarrow D + B$
- (6) $G + H \longrightarrow \text{N-éthyl- N- méthylbenzamide} + J$

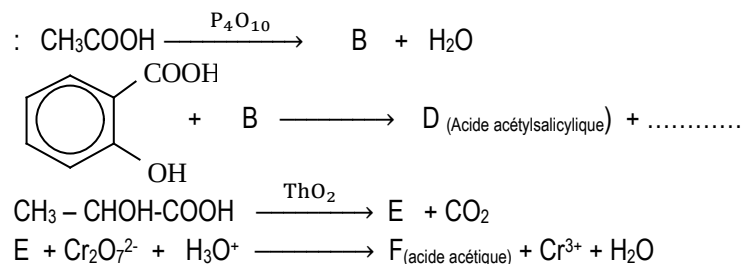
Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 1

- (1) $B \xrightarrow{P_4O_{10}} E + \dots\dots\dots$
- (2) $D + (Na^+ + OH^-) \longrightarrow F + A$
- (3) $B + SOCl_2 \longrightarrow G + HCl + SO_2$
- (4) $G + \text{butan-2-ol} \longrightarrow D + HCl$
- (5) $E + A \longrightarrow D + B$
- (6) $G + H \longrightarrow \text{N-éthyl- N- méthylbenzamide} + J$

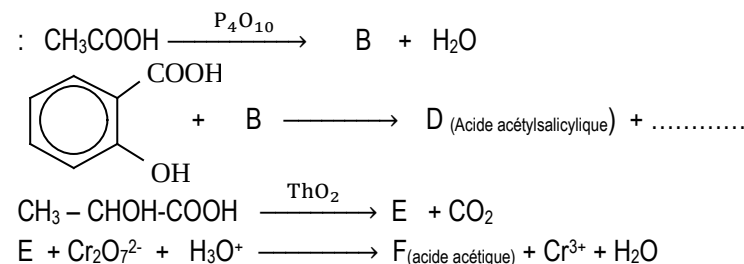
Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 2



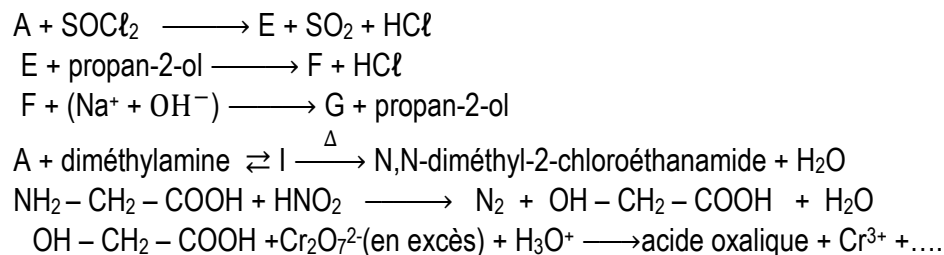
❖ Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 2



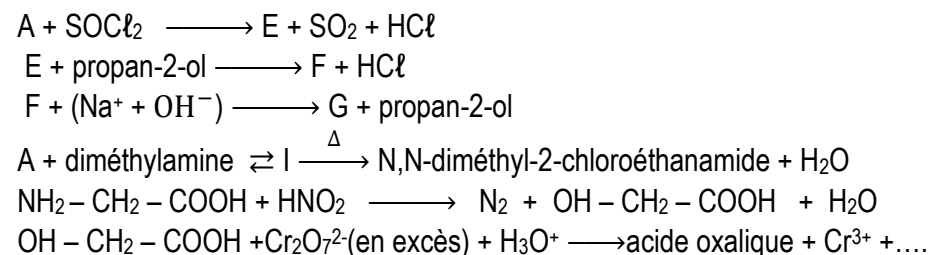
❖ Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 3



Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 3



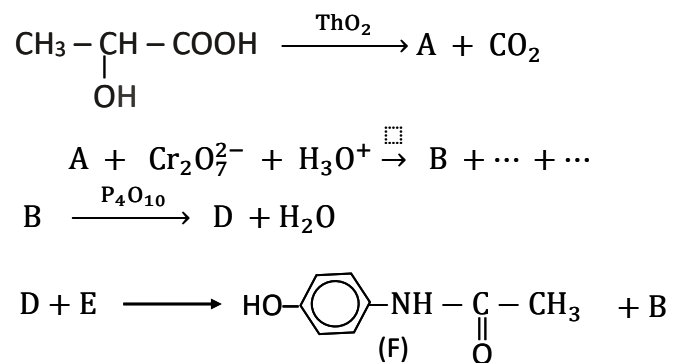
Compléter ces **séries de réactions chimiques**

Application 4

- (1) Ethanoate de propyle + $\text{OH}^- \rightarrow \text{A} + \text{B}$
(2) $\text{A} \xrightarrow{\text{Cu}} \text{C} + \dots$
(3) $\text{C} + \text{Cu}^{2+}$ (liqueur) de Fehling) $\rightarrow \text{Cu}_2\text{O} + \text{D} + \dots$
(4) $\text{D} + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{D}' + \text{H}_2\text{O}$
(5) $\text{D}' + \text{SOCl}_2 \rightarrow \text{E} + \text{SO}_2 + \text{HCl}$
(6) $\text{E} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{F} + \dots$
(7) $\text{E} + \text{A} \rightarrow \text{G} + \text{HCl}$
(8) $\text{B} + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{H} + \text{H}_2\text{O}$
(9) $\text{H} \xrightarrow{\text{P}_4\text{O}_{10}} \text{I} + \dots$

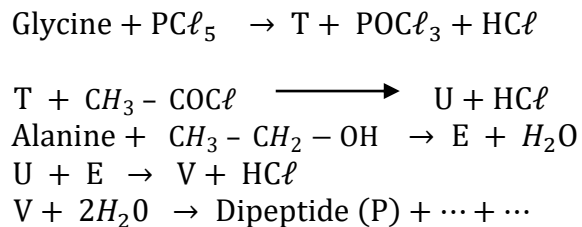
Compléter ces séries de réactions chimiques

Application 5



Compléter ces séries de réactions chimiques

Application 6



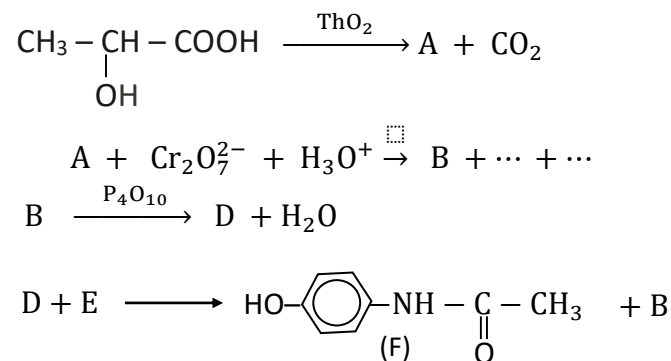
Compléter ces séries de réactions chimiques

Application 4

- (1) Ethanoate de propyle + $\text{OH}^- \rightarrow \text{A} + \text{B}$
(2) $\text{A} \xrightarrow{\text{Cu}} \text{C} + \dots$
(3) $\text{C} + \text{Cu}^{2+}$ (liqueur) de Fehling) $\rightarrow \text{Cu}_2\text{O} + \text{D} + \dots$
(4) $\text{D} + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{D}' + \text{H}_2\text{O}$
(5) $\text{D}' + \text{SOCl}_2 \rightarrow \text{E} + \text{SO}_2 + \text{HCl}$
(6) $\text{E} + \text{NH}_3 \rightarrow \text{F} + \dots$
(7) $\text{E} + \text{A} \rightarrow \text{G} + \text{HCl}$
(8) $\text{B} + \text{H}_3\text{O}^+ \rightarrow \text{H} + \text{H}_2\text{O}$
(9) $\text{H} \xrightarrow{\text{P}_4\text{O}_{10}} \text{I} + \dots$

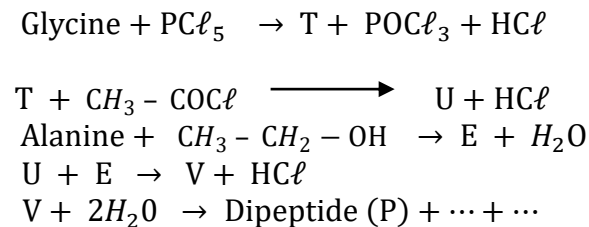
Compléter ces séries de réactions chimiques

Application 5



Compléter ces séries de réactions chimiques

Application 6



Compléter ces séries de réactions chimiques