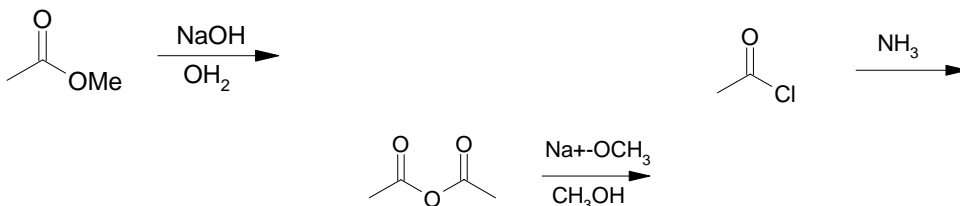


95. Disporre i composti delle serie sotto riportate in base alla loro reattività verso la sostituzione nucleofila acilica:

- a) CH_3COCl ; CH_3COCH_3 ; CH_3CONH_2
 b) $\text{CH}_3\text{COOCH}_3$; $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CCl}_3$; $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CF}_3)_2$

96. Prevedere il prodotto di ognuna delle seguenti reazioni di sostituzione nucleofila acilica:

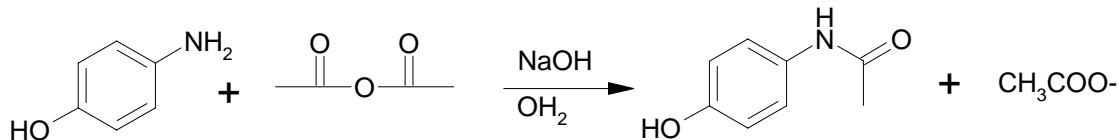


97. Illustrare come è possibile preparare i due seguenti esteri:

- a) $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$ b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOCH}_3$

98. Scrivere i prodotti di idrolisi, alcolisi ed amminolisi del 2-metilpropanoil cloruro.

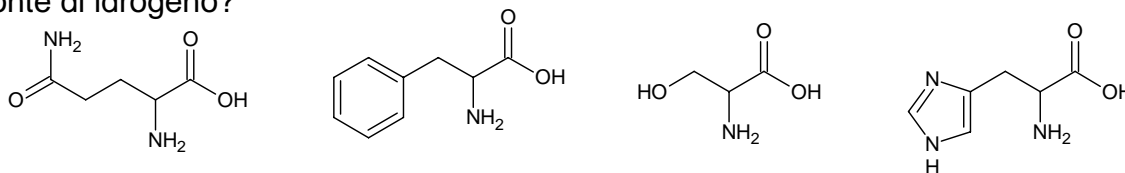
99. Scrivere il meccanismo della reazione tra la p-idrossianilina e l'anidride acetica per preparare il paracetamolo:



100. Scrivere il reagente da cui è possibile ottenere l'acetammide per amminolisi.

101. Mostrare la L-alanina ($\text{H}_2\text{NCH}(\text{CH}_3)\text{COOH}$) nella proiezione di Fischer.

102. Quali fra i seguenti amminoacidi hanno catene laterali che possono accettare legami a ponte di idrogeno?



103. Scrivere tutti gli stati di protonazione che si possono presentare in soluzione a partire da valori di pH acidi fino ad alti valori di pH per l'acido aspartico:

