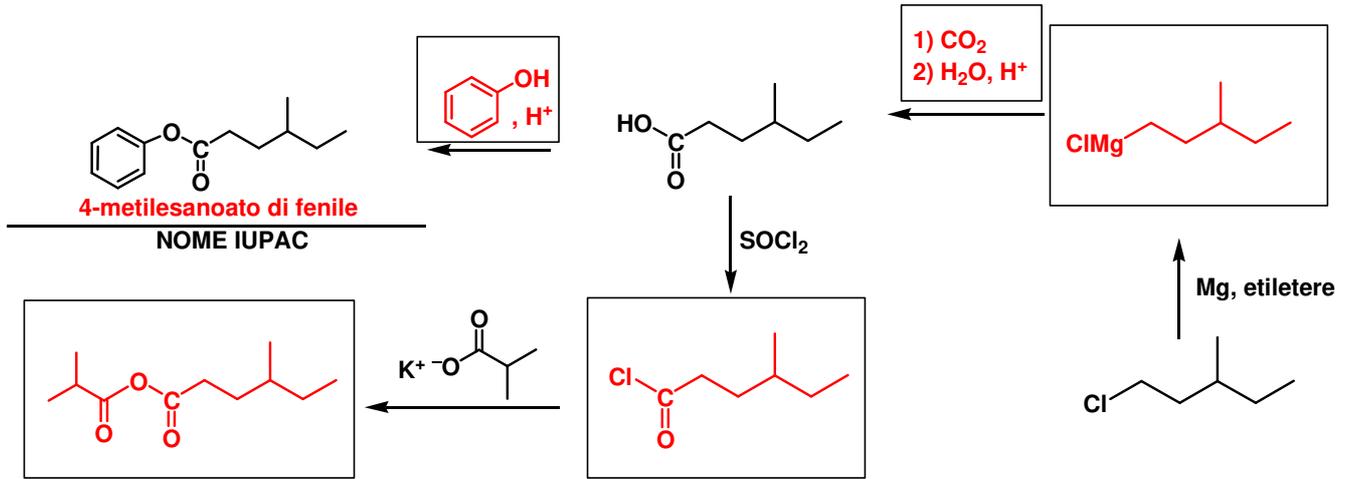
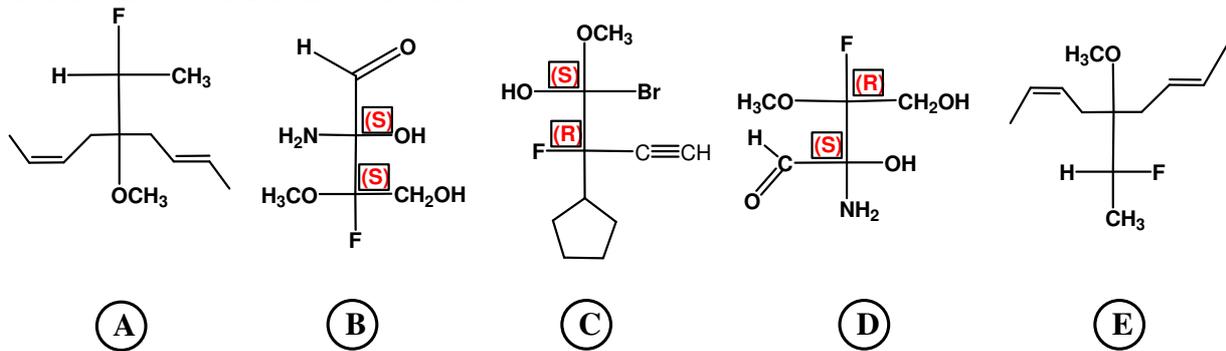


1) Completare le reazioni scrivendo negli appositi riquadri le specie/reagenti mancanti. Riportare inoltre il nome IUPAC della struttura rappresentata in alto a sinistra dello schema.



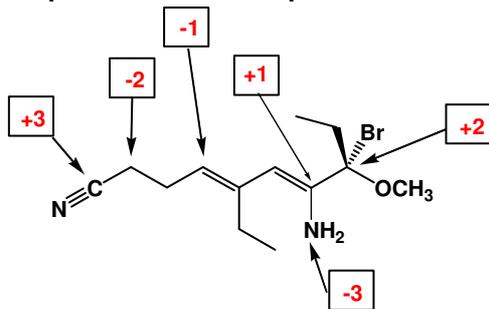
2) a- Applicando le regole di Cahn, Ingold e Prelog, nei riquadri predisposti riportare la configurazione degli atomi di carbonio chirali presenti nelle molecole B, C e D, rappresentate in proiezione di Fischer; b- indicare la relazione strutturale esistente tra le molecole A e E.



Sono diastereoisomeri

Relazione strutturale esistente tra le molecole A e E

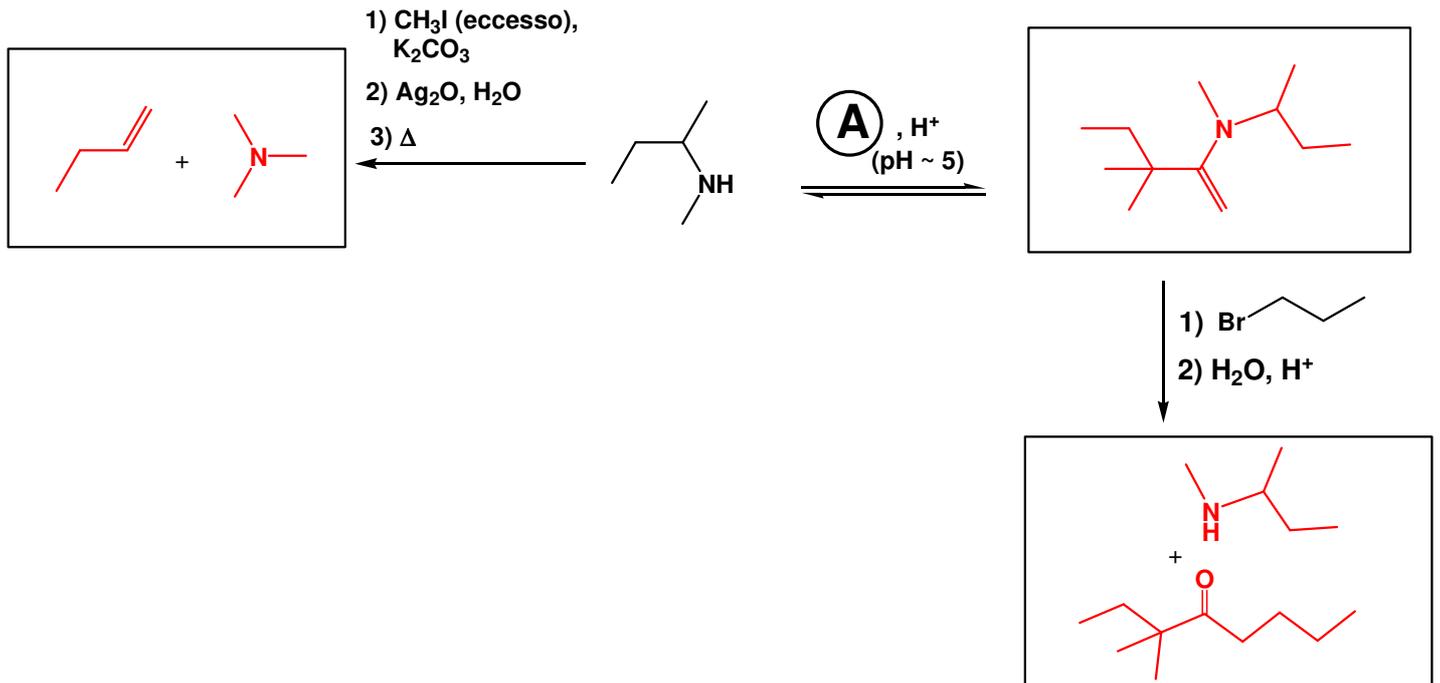
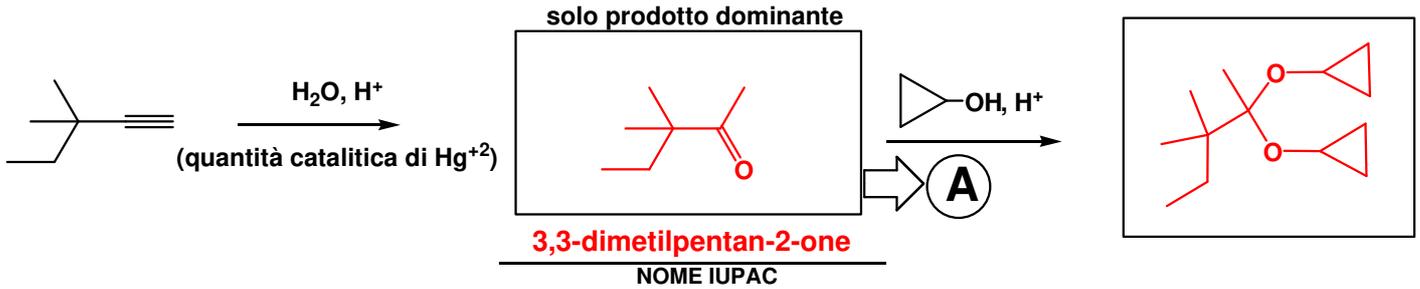
3) a- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b- assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c- scrivere all'interno dei riquadri a destra le strutture corrispondenti ai nomi riportati accanto



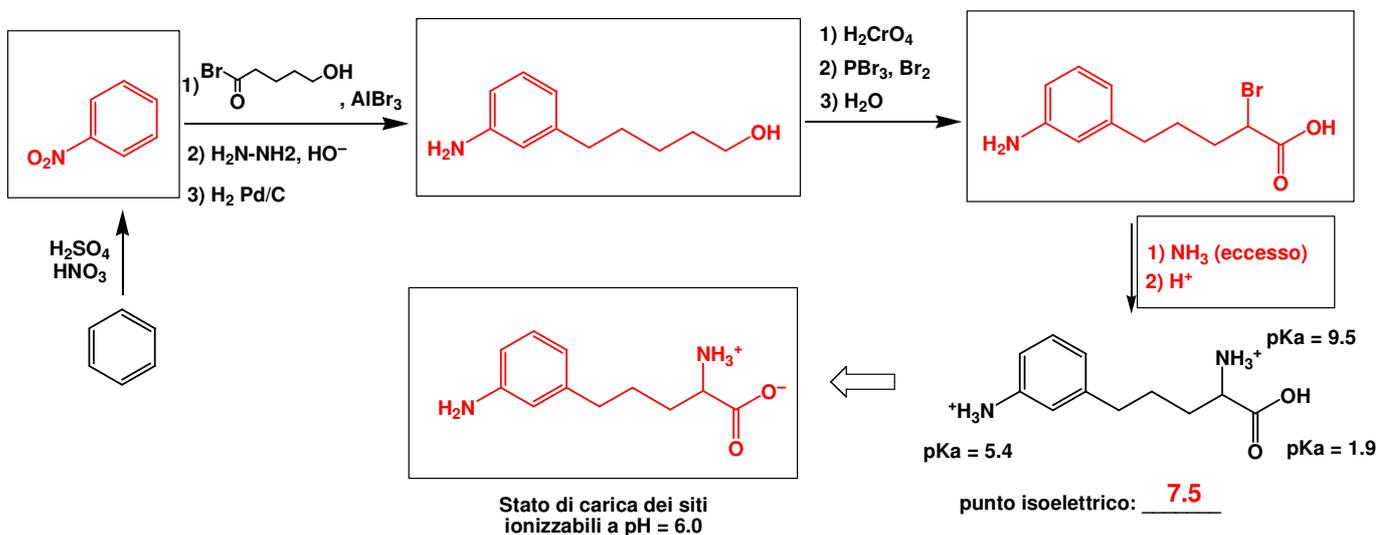
(4E,6Z,8S)-7-amino-8-bromo-5-etil-8-metossideca-4,6-dienitrile
nome IUPAC

anilina		benzaldeide	
formammide		anisolo	
acetonitrile	$\text{CH}_3\text{-C}\equiv\text{N}$	tiofene	
		acetilene	$\text{H-C}\equiv\text{C-H}$

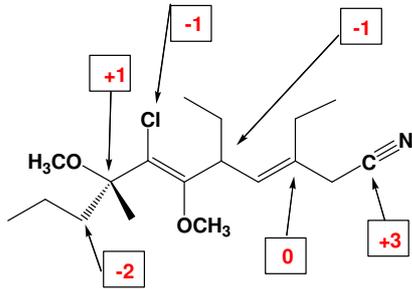
- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo le specie mancanti negli appositi riquadri. Attribuire, inoltre, il nome IUPAC al prodotto indicato con la lettera "A" cerchiata, che dovrà poi essere usato come reagente nella reazione sottostante.



- 5) Completare gli schemi di reazione inserendo le specie mancanti (prodotti e reagenti) negli appositi riquadri. Calcolare, inoltre, il punto isoelettrico dell'amminoacido formato come specie finale, del quale dovrà anche essere scritta la struttura caratterizzata dal corretto stato di carica dei tre siti ionizzabili al particolare pH indicato.



- 1) a- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b- assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c- scrivere all'interno dei riquadri a destra le strutture corrispondenti ai nomi riportati accanto

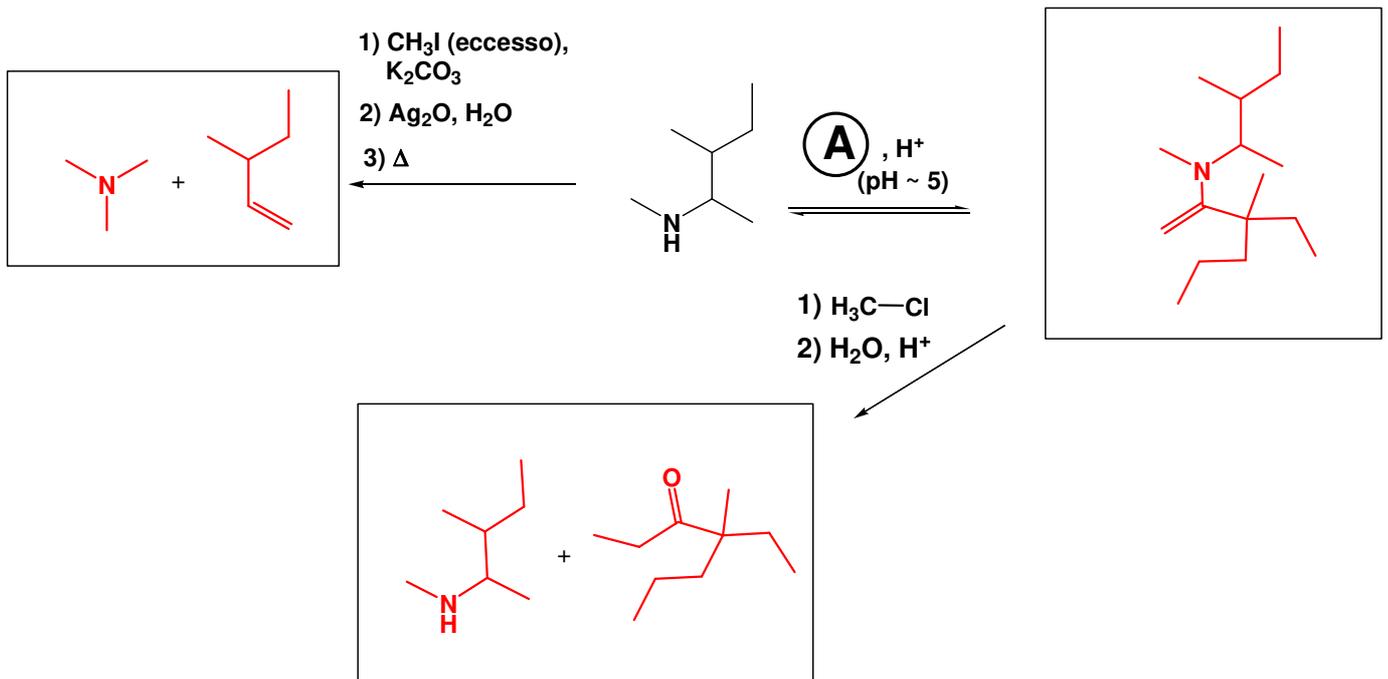
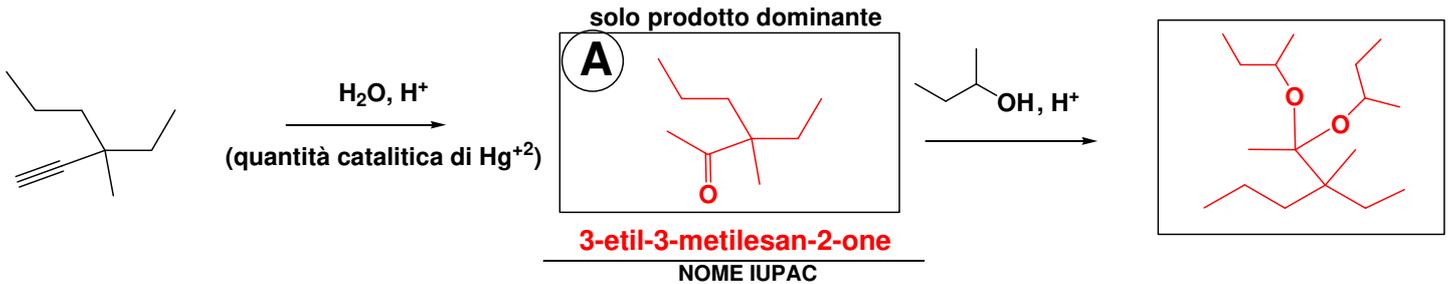


(3E,6E,8S)-7-cloro-3,5-diethyl-8-metil-6,8-dimetossiundeca-3,6-dienenitrile

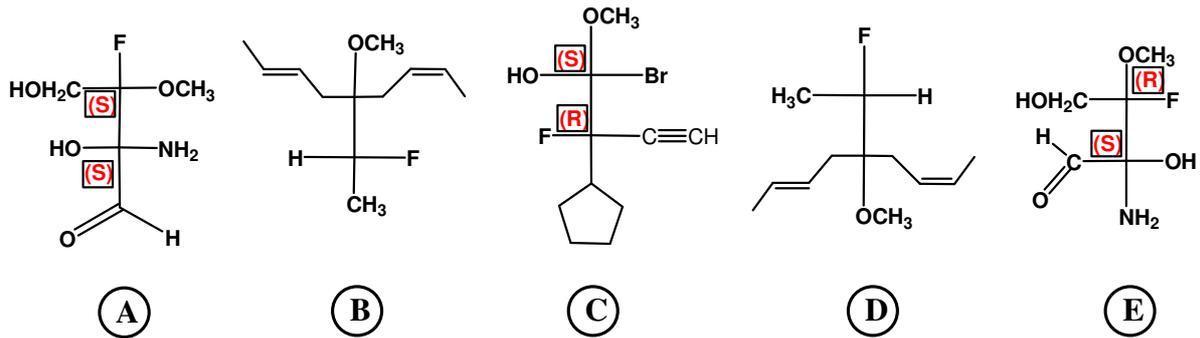
nome IUPAC

piridina		acido benzoico	
toluene		acetammide	
acetone		pirrolo	
		metil acetilene	

- 2) Completare gli schemi di reazione inserendo le specie mancanti negli appositi riquadri. Attribuire, inoltre, il nome IUPAC al prodotto indicato con la lettera "A" cerchiata, che dovrà poi essere usato come reagente nella reazione sottostante.



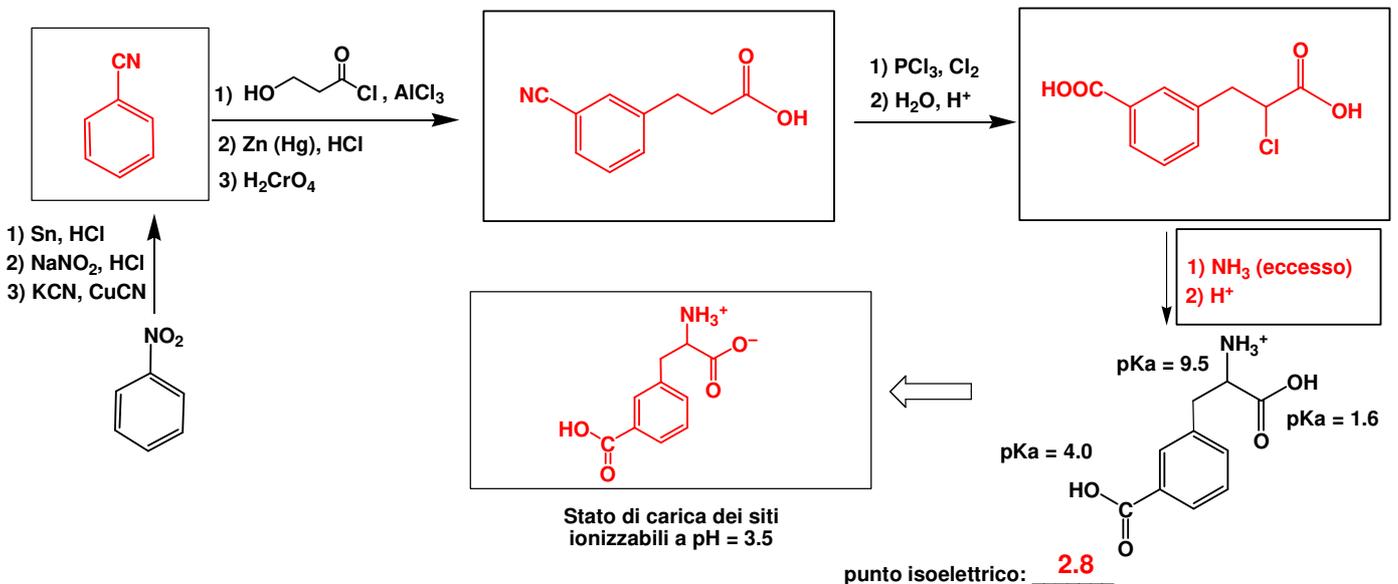
- 3) a- Applicando le regole di Cahn, Ingold e Prelog, nei riquadri predisposti riportare la configurazione degli atomi di carbonio chirali presenti nelle molecole A, C e E, rappresentate in proiezione di Fischer; b- indicare la relazione strutturale esistente tra le molecole B e D.



Sono enantiomeri

Relazione strutturale esistente
tra le molecole B e D

- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo le specie mancanti (prodotti e reagenti) negli appositi riquadri. Calcolare, inoltre, il punto isoelettrico dell'amminoacido formato come specie finale, del quale dovrà anche essere scritta la struttura caratterizzata dal corretto stato di carica dei tre siti ionizzabili al particolare pH indicato.



- 5) Completare le reazioni scrivendo negli appositi riquadri le specie/reagenti mancanti. Riportare inoltre il nome IUPAC della struttura rappresentata in alto a sinistra dello schema.

