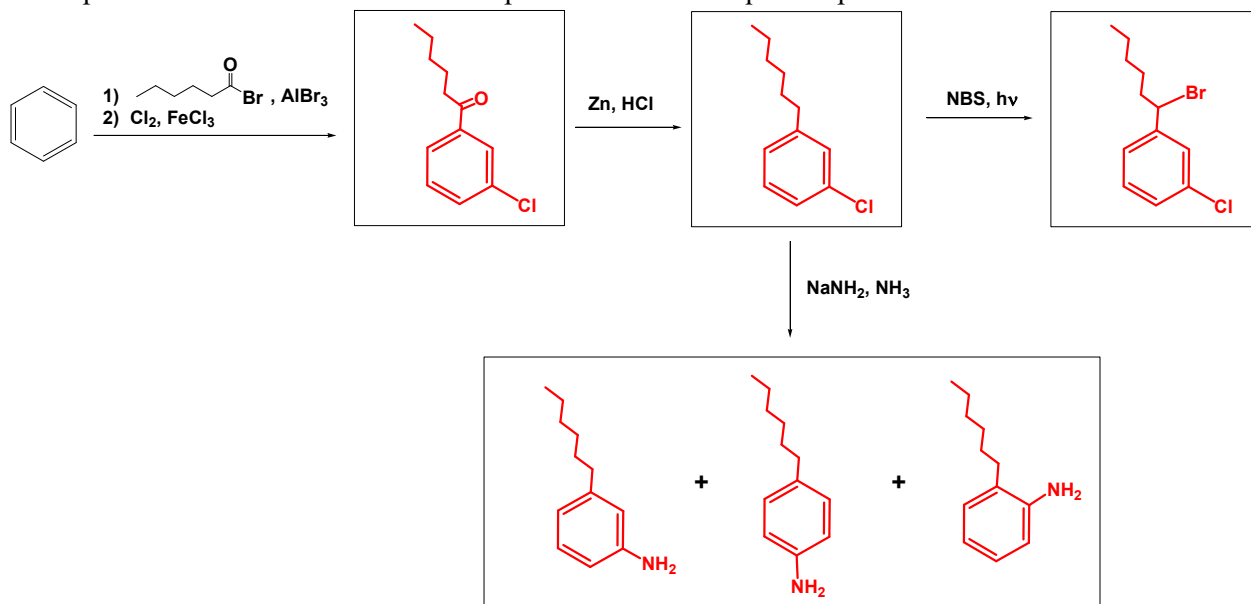
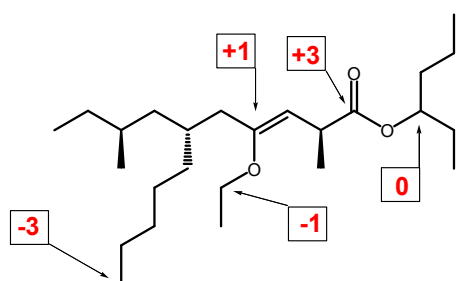


1. Completare lo schema di reazione multiplo inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle trasformazioni.

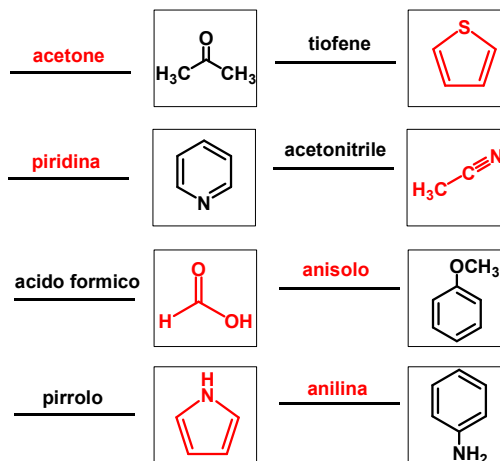


2. a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c) scrivere la struttura mancante o il nome comune (non IUPAC) delle specie riportate sul lato destro dell'esercizio.

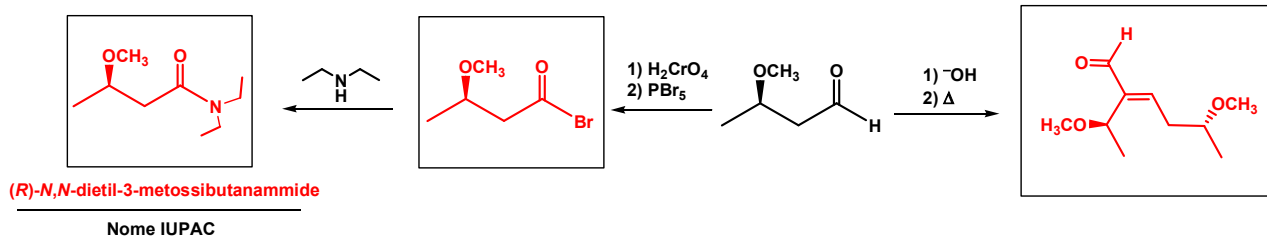


**(Z,2S,6R)-4-etossi-2-metil-6-((S)-2-metilbutil)undec-3-enoato di esan-3-ile**

Nome IUPAC



3. Completare lo schema di reazione multiplo inserendo nei riquadri le specie formate. Attribuire inoltre il nome IUPAC al prodotto formato nell'ultima reazione a sinistra dello schema.

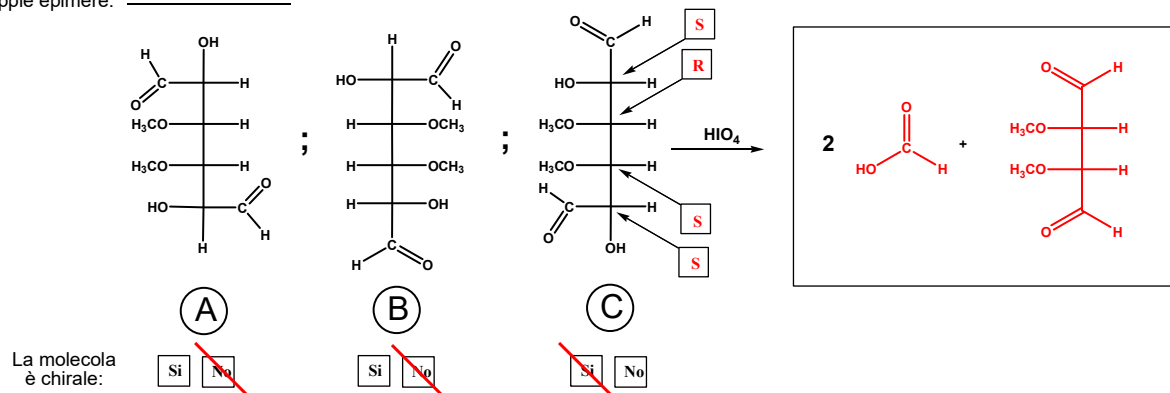


**(R)-N,N-diethyl-3-metossibutanamide**

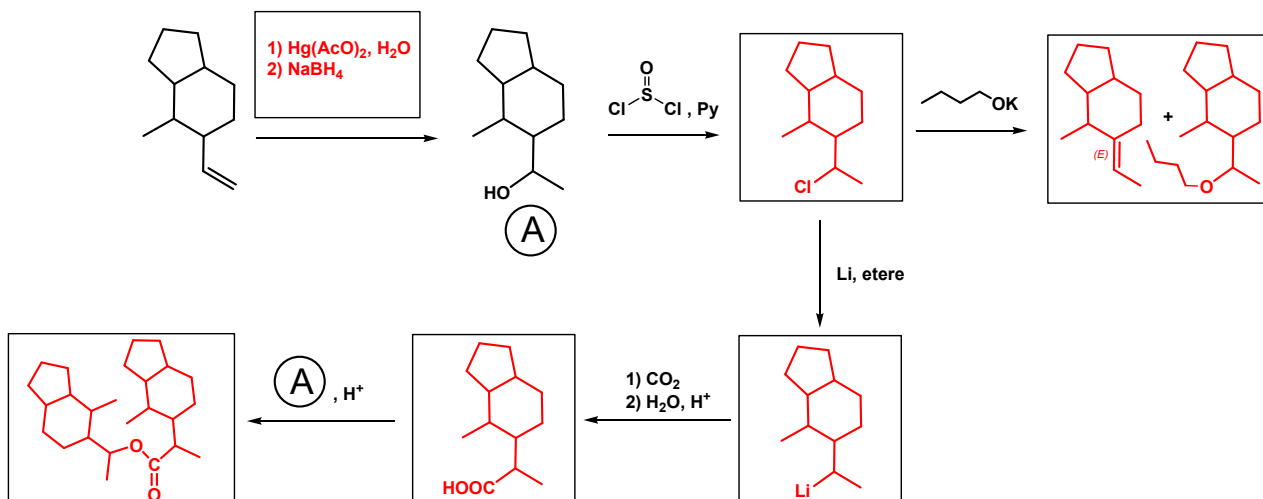
Nome IUPAC

4. *a.* Indicare se le singole molecole riportate in proiezione di Fischer sono chirali oppure no barrando la corrispondente casella, *b.* Per il composto C riportare nelle caselle predisposte la configurazione assoluta degli atomi asimmetrici; *c.* Identificare le coppie di composti epimeri e scriverne la sigla nello spazio riservato; *d.* Inserire nel riquadro i prodotti formati dalla reazione del composto C con l'acido periodico

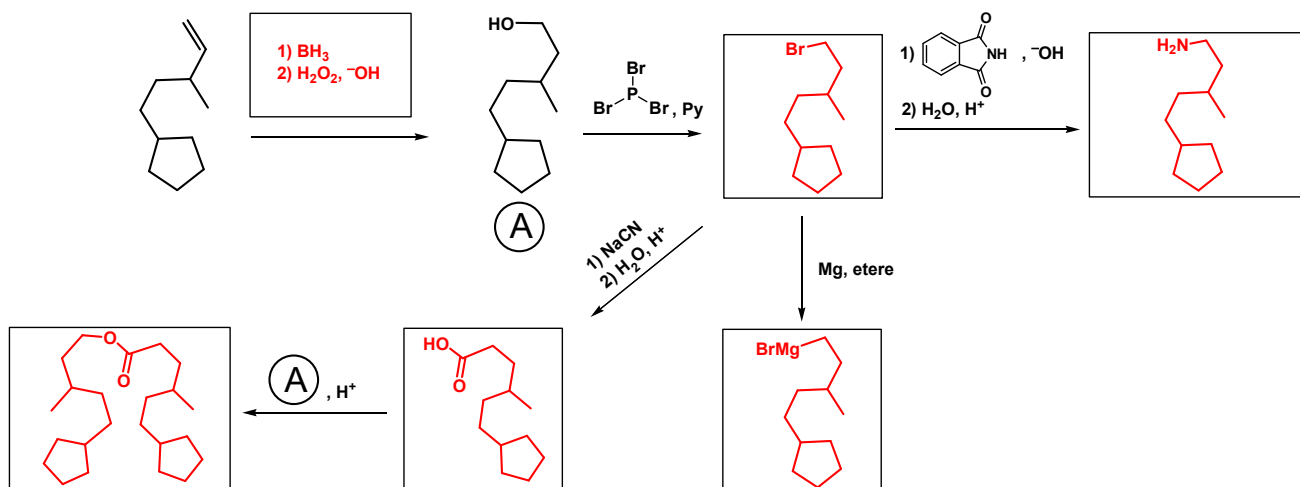
Copie epimere: A/C ; B/C



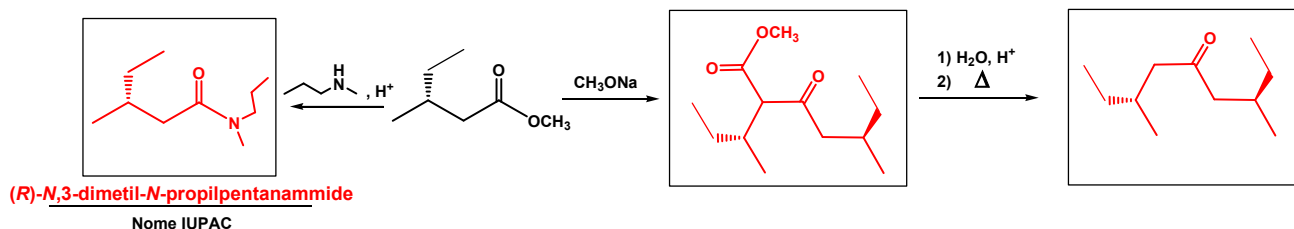
5. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i reagenti o i prodotti mancanti, che risultino coerenti con le trasformazioni proposte.



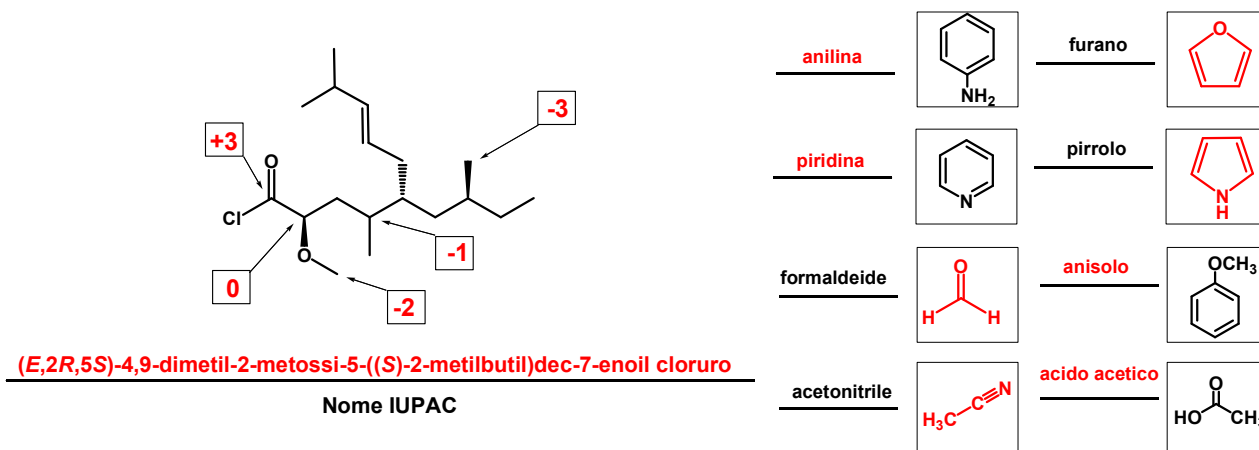
1. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i reagenti o i prodotti mancanti, che risultino coerenti con le trasformazioni proposte.



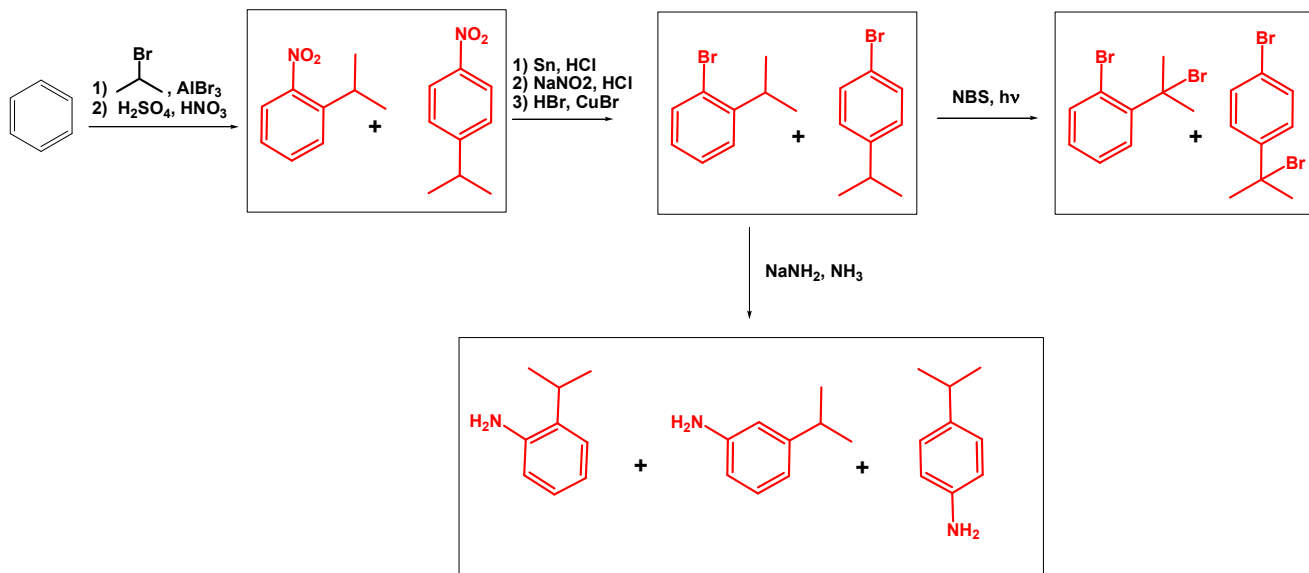
2. Completare lo schema di reazione multiplo inserendo nei riquadri le specie formate. Attribuire inoltre il nome IUPAC al prodotto formato nell'ultima reazione a sinistra dello schema.



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 la struttura mancante o il nome comune (non IUPAC) delle specie riportate sul lato destro dell'esercizio.



4. Completare lo schema di reazione multiplo inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle trasformazioni.



5. *a.* Indicare se le singole molecole riportate in proiezione di Fischer sono chirali oppure no barrando la corrispondente casella, *b.* Per il composto B riportare nelle caselle predisposte la configurazione assoluta degli atomi asimmetrici; *c.* Identificare le coppie di composti epimeri e scriverne la sigla nello spazio riservato; *d.* Inserire nel riquadro i prodotti formati dalla reazione del composto C con l'acido periodico

Coppie epimere: **A/B ; B/C**

