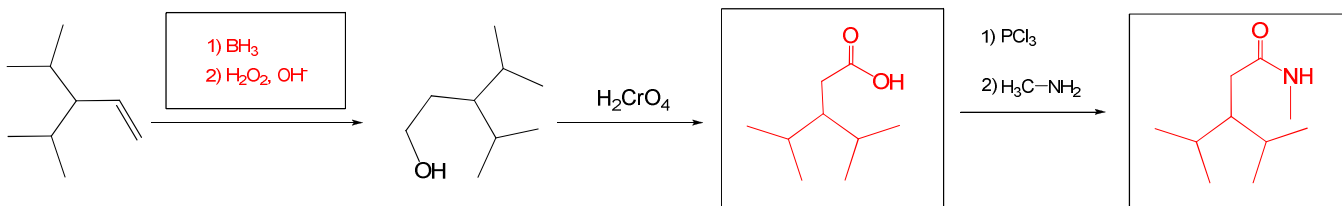
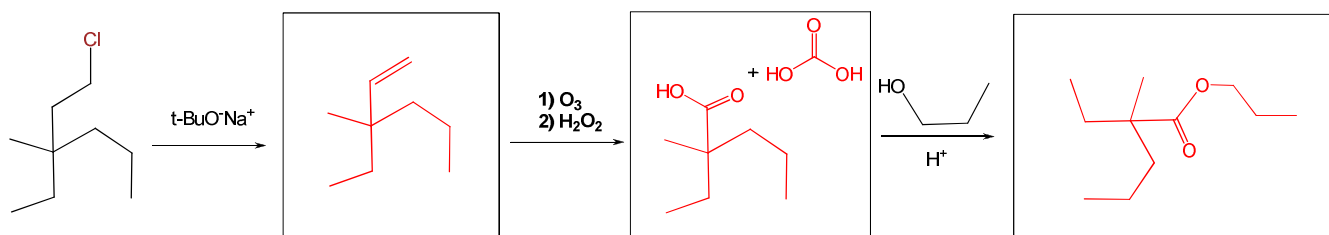


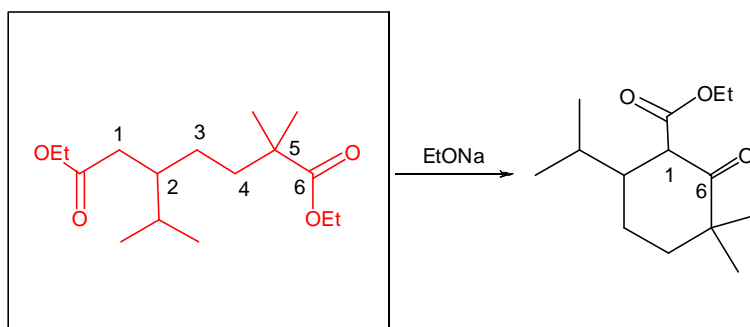
1. Scrivere negli appositi riquadri la struttura dei prodotti ottenuti nelle reazioni proposte.



2. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle rispettive trasformazioni.



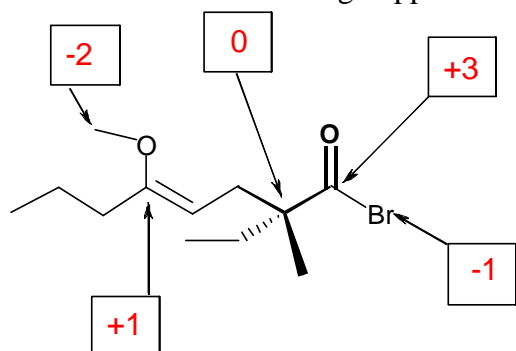
3. Inserire nel riquadro la struttura del reagente necessario per formare il prodotto sotto riportato in accordo ad una condensazione di Claisen intramolecolare.



4. Attribuire ai diversi gruppi funzionali (considerati come sostituenti di un idrogeno in un ciclo benzenico) il corretto comportamento attivante/disattivante in reazioni di sostituzione elettrofila aromatica (inserire il loro numero identificativo nel giusto riquadro tra i quattro riportati in basso). Nei rettangoli piccoli indicare invece la loro capacità orientante (o=orto; p=para; m=meta).

orientano:	m	o, p	m	m	o, p	o, p
	1	2	3	4	5	6
orientano:	m	o, p	o, p	o, p	m	m
	7	8	9	10	11	12
Gruppi moderatamente o debolmente attivanti	Gruppi fortemente attivanti		Gruppi moderatamente o debolmente disattivanti		Gruppi fortemente disattivanti	
2, 5, 8		6, 9		4, 7, 10		1, 3, 11, 12

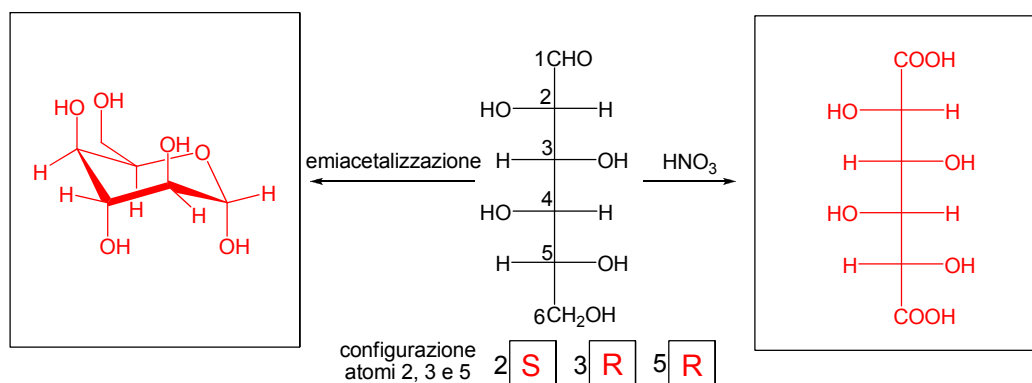
5. a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



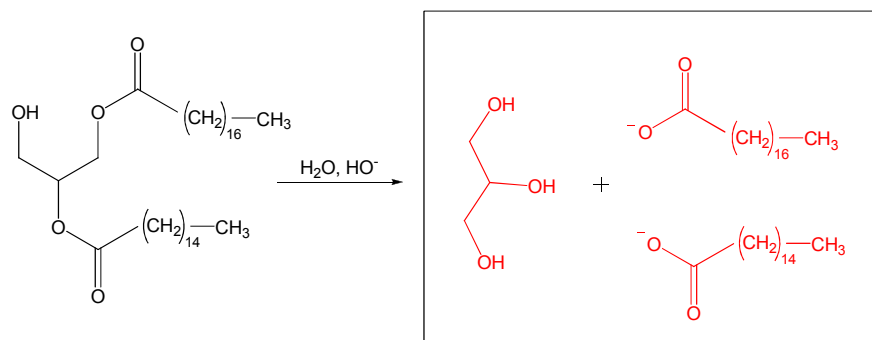
Nome IUPAC

(R,Z)-2-etil-2-metil-5-metossiott-4-enil bromuro

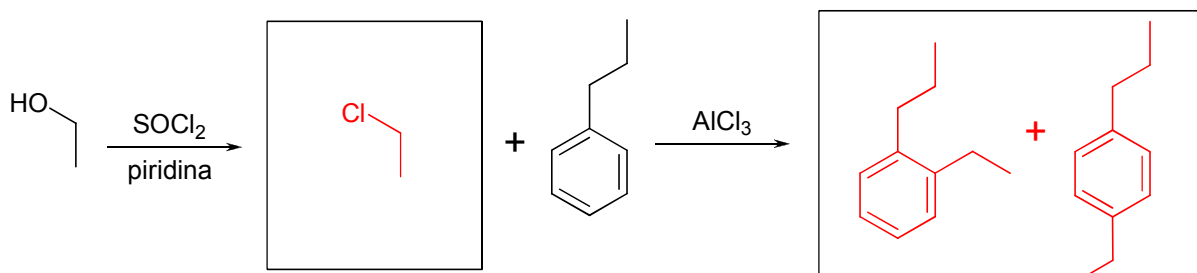
6. a. Completare gli schemi di reazione, inserendo nel riquadro di destra il prodotto formato dalla reazione di ossidazione proposta, e in quello di sinistra l'anomero α in forma piranica, disegnato utilizzando la proiezione di Haworth o la rappresentazione a sedia. b. Per gli atomi di carbonio 2, 3 e 5 del reagente riportare il corretto descrittore di configurazione assoluta.



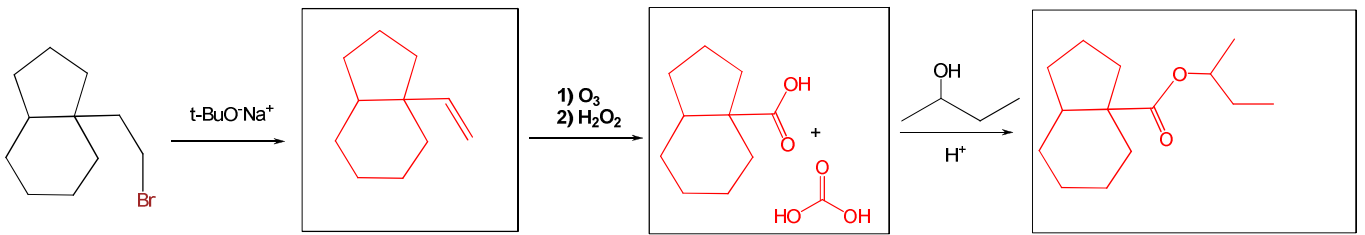
7. Completare lo schema di reazione inserendo nel riquadro i prodotti formati nella trasformazione.



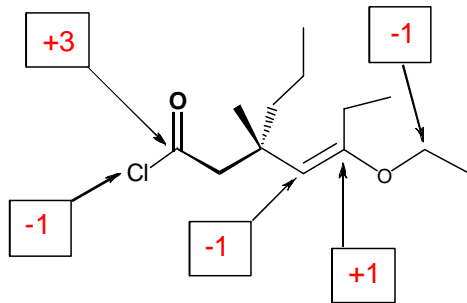
8. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle rispettive trasformazioni (considerare solo la monosostituzione).



1. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle rispettive trasformazioni.



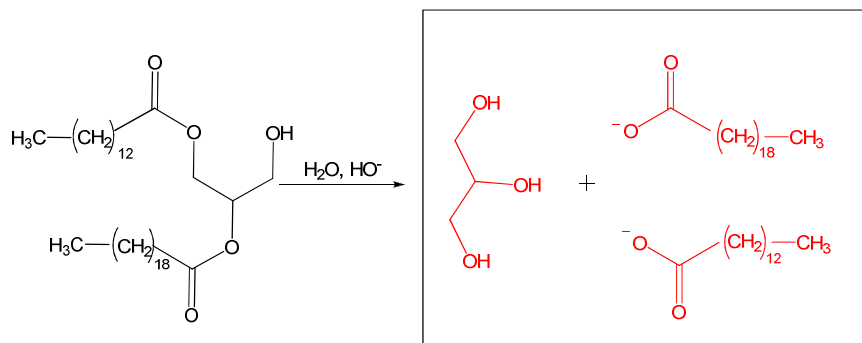
2. a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



Nome IUPAC

(S,E)-5-etossi-3-metil-3-propilept-4-enoil cloruro

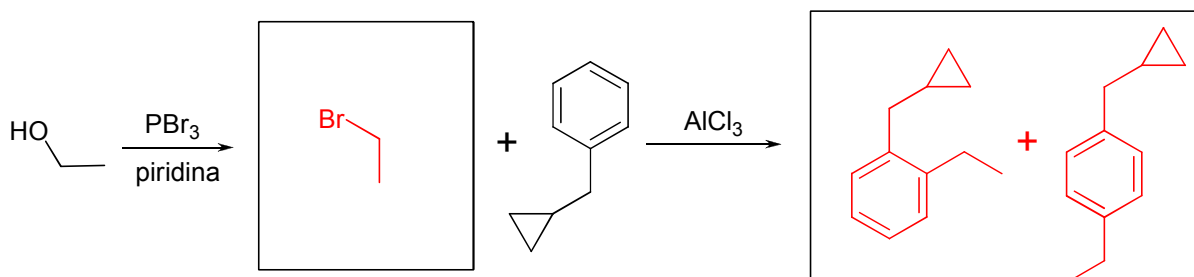
3. Completare lo schema di reazione inserendo nel riquadro i prodotti formati nella trasformazione.



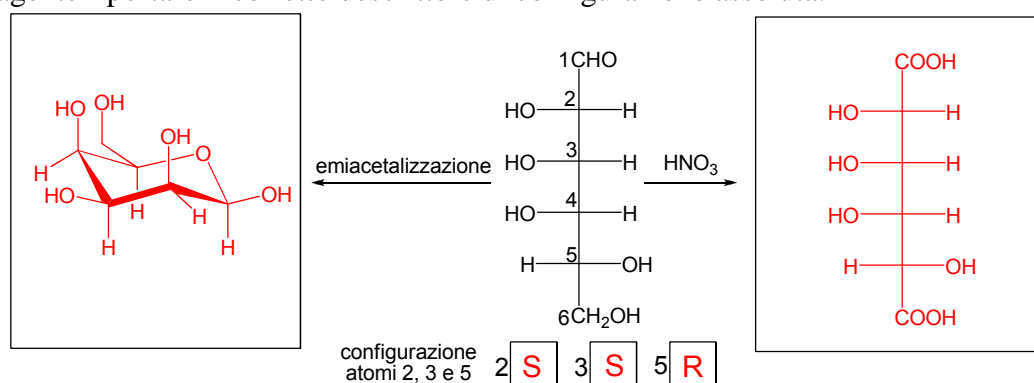
4. Attribuire ai diversi gruppi funzionali (considerati come sostituenti di un idrogeno in un ciclo benzenico) il corretto comportamento attivante/disattivante in reazioni di sostituzione elettrofila aromatica (inserire il loro numero identificativo nel giusto riquadro tra i quattro riportati in basso). Nei rettangoli piccoli indicare invece la loro capacità orientante (o=orto; p=para; m=meta).

orientano:	<input type="text" value="o, p"/>	<input type="text" value="m"/>	<input type="text" value="m"/>	<input type="text" value="m"/>	<input type="text" value="o, p"/>	<input type="text" value="o, p"/>
	1	2	3	4	5	6
orientano:	<input type="text" value="o, p"/>	<input type="text" value="o, p"/>	<input type="text" value="o, p"/>	<input type="text" value="m"/>	<input type="text" value="m"/>	<input type="text" value="m"/>
	7	8	9	10	11	12
Gruppi moderatamente o debolmente attivanti	Gruppi fortemente attivanti		Gruppi moderatamente o debolmente disattivanti		Gruppi fortemente disattivanti	
<input type="text" value="5, 7, 9"/>		<input type="text" value="6, 8"/>		<input type="text" value="1, 3, 10"/>		<input type="text" value="2, 4, 11, 12"/>

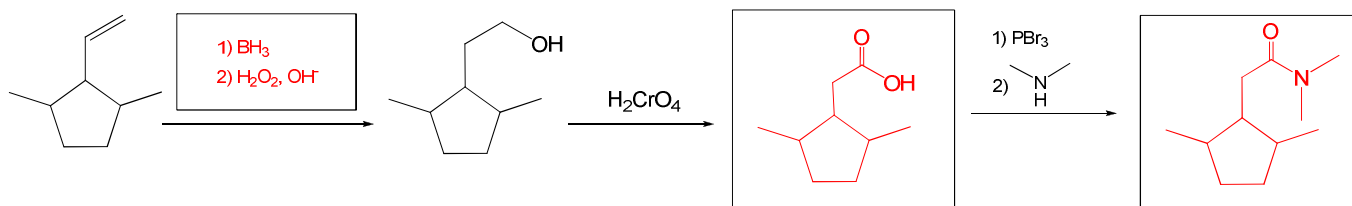
5. Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle rispettive trasformazioni (considerare solo la monosostituzione).



6. *a.* Completare gli schemi di reazione, inserendo nel riquadro di destra il prodotto formato dalla reazione di ossidazione proposta, e in quello di sinistra l'anomero β in forma piranosica, disegnato utilizzando la proiezione di Haworth o la rappresentazione a sedia. *b.* Per gli atomi di carbonio 2, 3 e 5 del reagente riportare il corretto descrittore di configurazione assoluta.



7. Scrivere negli appositi riquadri la struttura dei prodotti ottenuti nelle reazioni proposte.



8. Inserire nel riquadro la struttura del reagente necessario per formare il prodotto sotto riportato in accordo ad una condensazione di Claisen intramolecolare.

