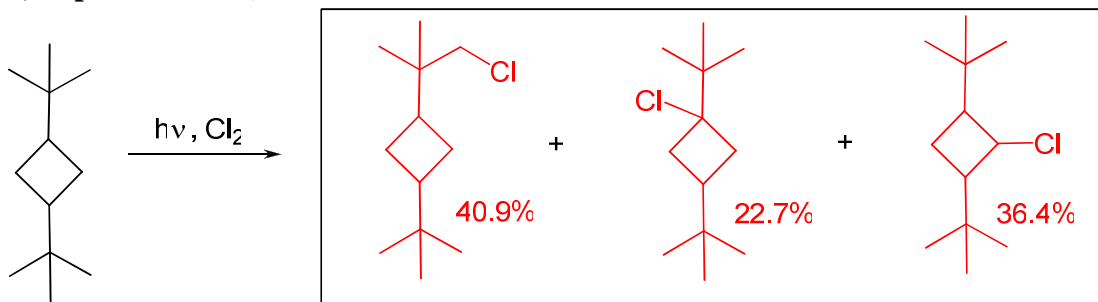
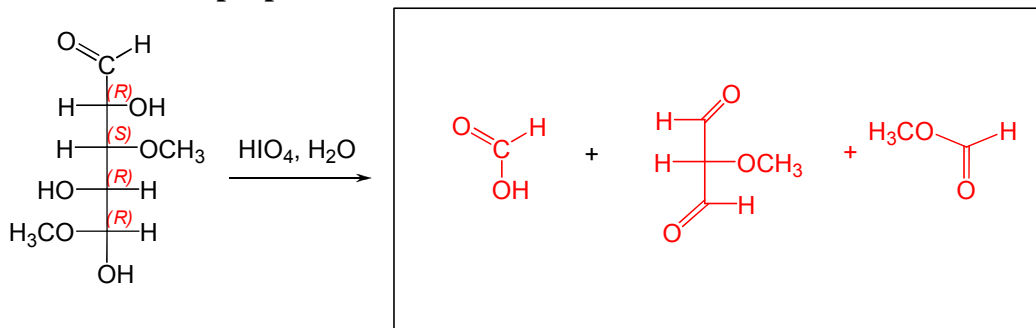


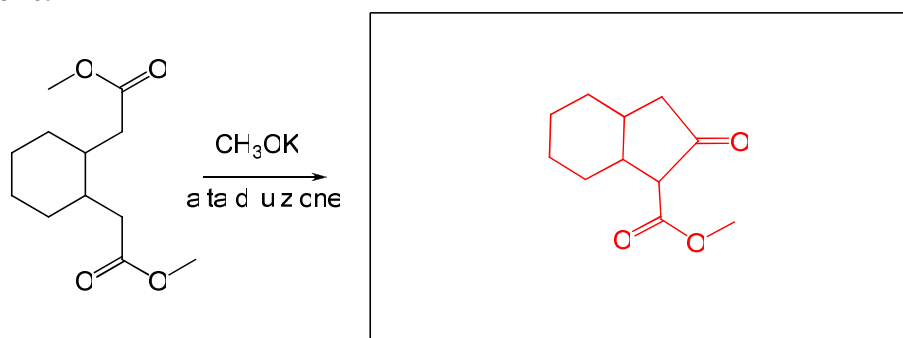
- 1) Completare la reazione sotto riportata scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione e indicando per ognuno di essi la resa corrispondente (scala di reattività di Cl<sub>2</sub> con idrogeni 3<sup>1</sup>, 2<sup>1</sup> e 1<sup>1</sup>: 5, 4 e 1, rispettivamente).



- 2) Con riferimento alla struttura riportata in proiezione di Fischer a) scrivere i descrittori di configurazione R/S in corrispondenza degli atomi asimmetrici; b) scrivere nell'apposito riquadro i prodotti della reazione proposta.

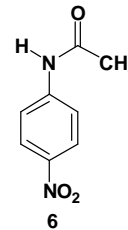
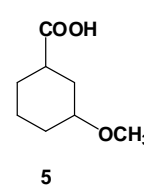
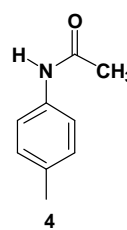
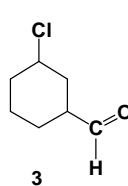
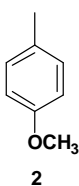
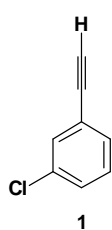


- 3) Riportare nell'apposito riquadro il prodotto formato nella condensazione di Claisen proposta nello schema di reazione.

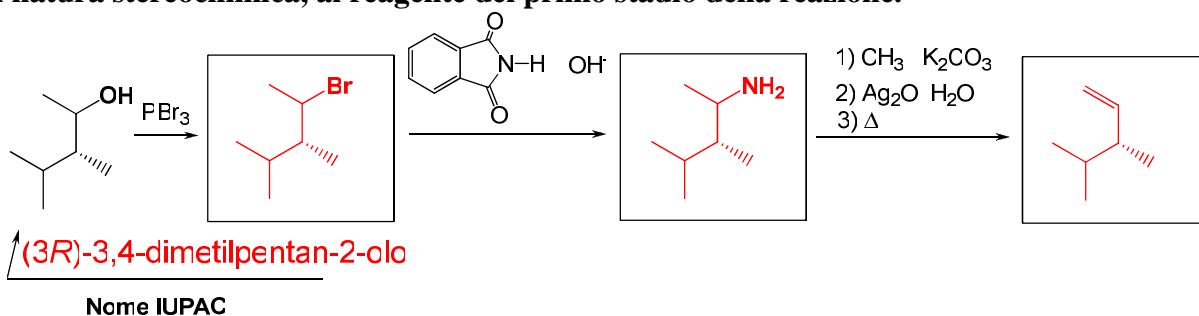


- 4) Indicare il corretto ordine di acidità crescente per le specie sotto rappresentate:

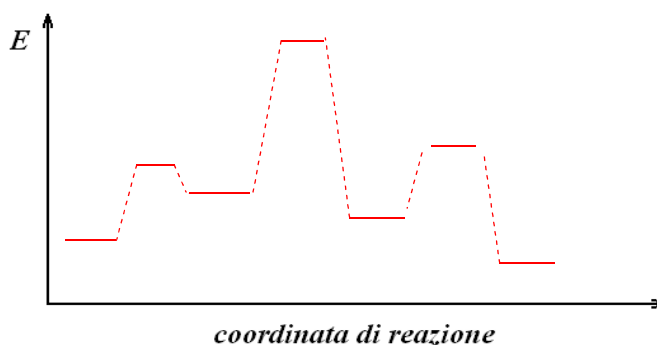
- A 3<1<4<2<6<5  
 B 1<2<3<4<6<5  
 X C 2<1<3<4<6<5  
 D 2<1<3<5<4<6  
 E 2<1<3<6<4<5



- 5) Completare gli schemi di reazione. Inoltre, assegnare il nome IUPAC, completo delle informazioni di natura stereochimica, al reagente del primo stadio della reazione.

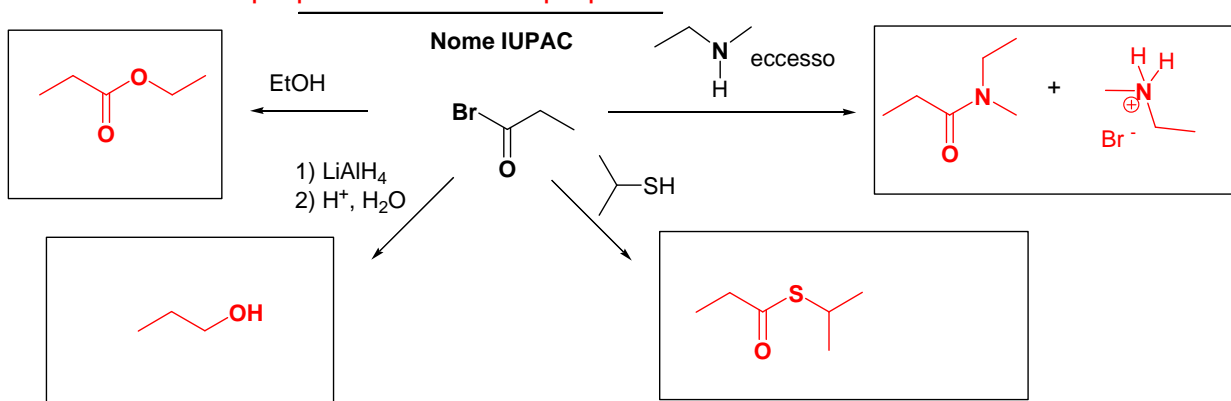


- 6) Tracciare, tra gli assi sotto riportati, un profilo di energia che sia coerente con una reazione a 3 stadi, esoergonica nel 2° stadio e nel suo complesso, ma endoergonica nel 1° stadio, con il 2° stadio più lento del 1°.

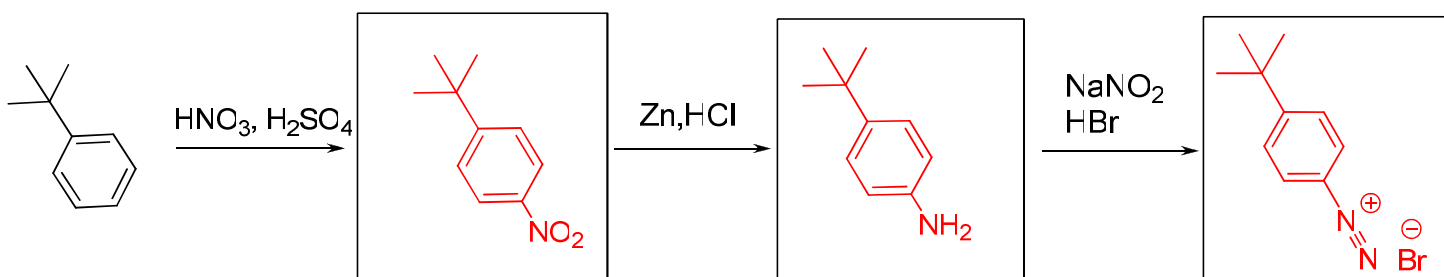


- 7) Assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata come reagente per i quattro schemi di reazione sotto rappresentati. Quindi, inserire negli appositi riquadri i prodotti formati.

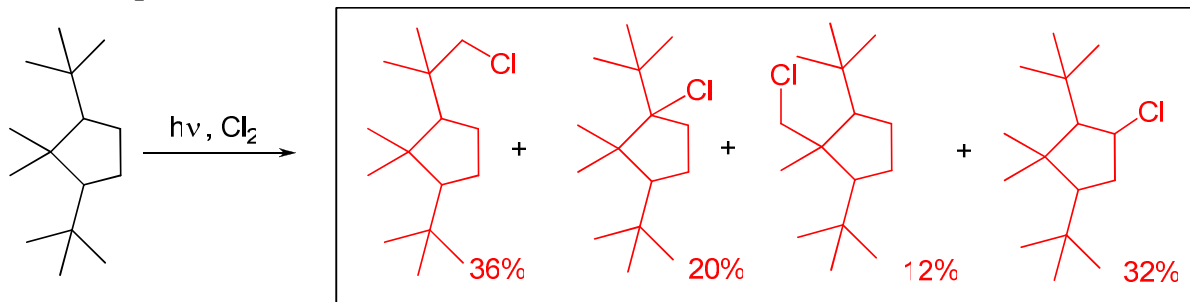
**propionil bromuro o propanoil bromuro**



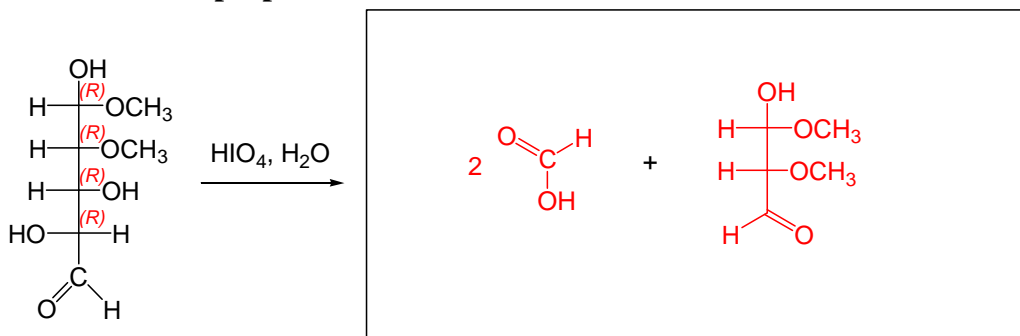
- 8) Completare lo schema di reazione multiplo con l'inserimento nei riquadri dei reagenti mancanti.



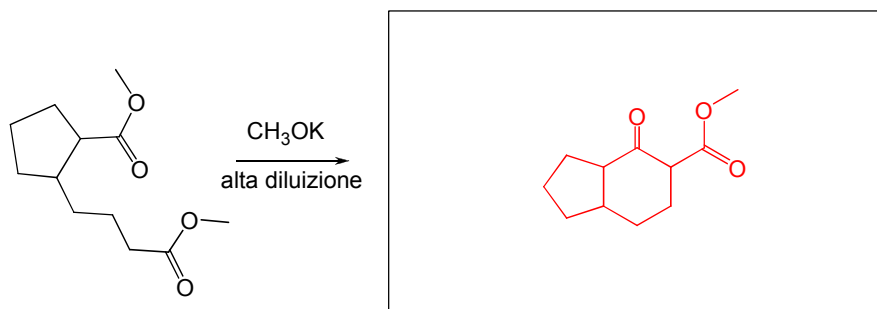
- 1) Completare la reazione sotto riportata scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione e indicando per ognuno di essi la resa corrispondente (scala di reattività di Cl<sub>2</sub> con idrogeni 3<sup>i</sup>, 2<sup>i</sup> e 1<sup>i</sup>: 5, 4 e 1, rispettivamente).



- 2) Con riferimento alla struttura riportata in proiezione di Fischer a) scrivere i descrittori di configurazione R/S in corrispondenza degli atomi asimmetrici; b) scrivere nell'apposito riquadro i prodotti della reazione proposta.

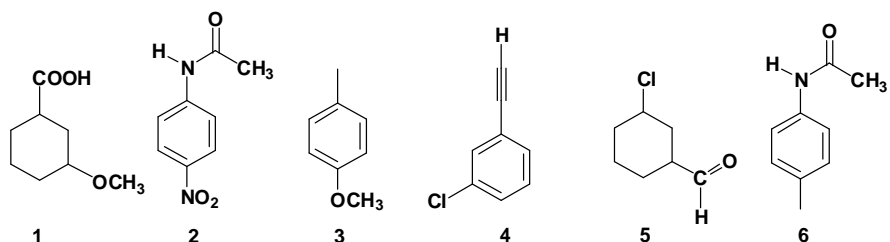


- 3) Riportare nell'apposito riquadro il prodotto formato nella condensazione di Claisen proposta nello schema di reazione.

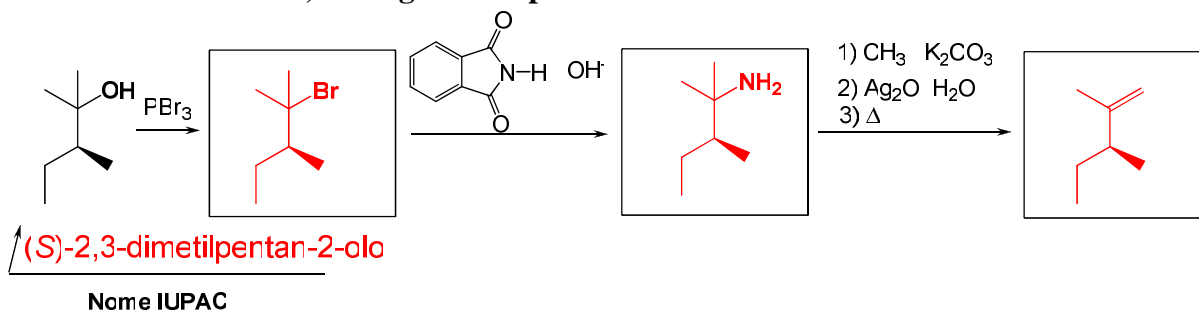


- 4) Indicare il corretto ordine di acidità crescente per le specie sotto rappresentate:

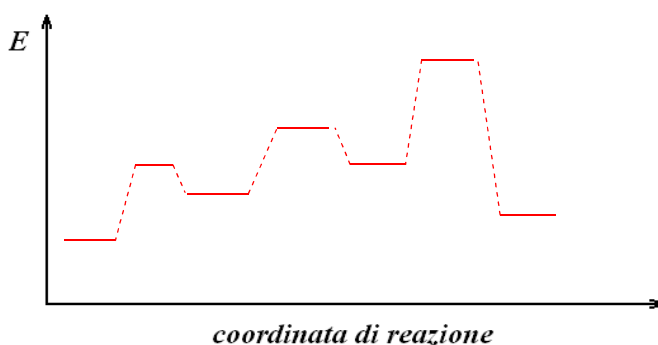
- A 5<4<6<3<2<1  
 B 4<3<5<6<2<1  
 C 3<4<5<2<6<1  
 D 3<4<5<1<6<2  
 X E 3<4<5<6<2<1



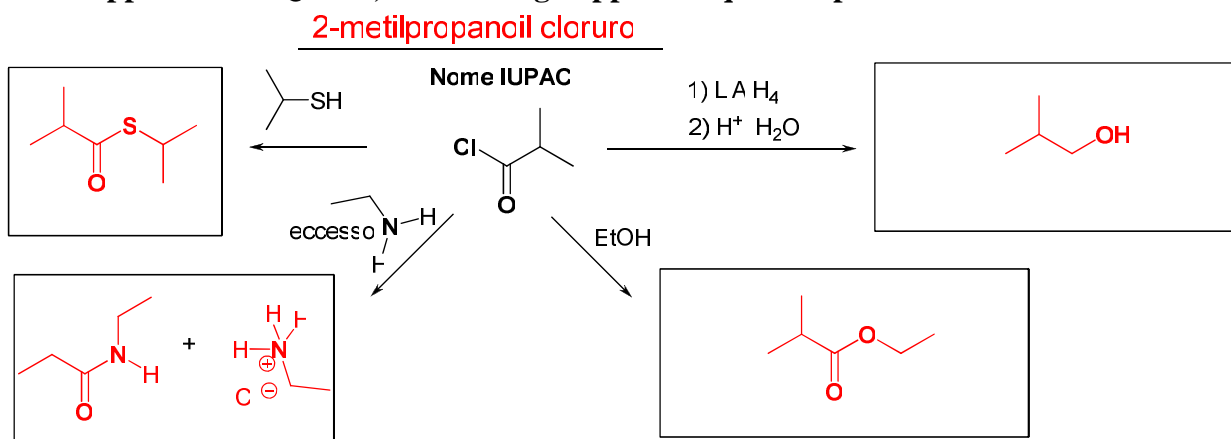
- 5) Completare gli schemi di reazione. Inoltre, assegnare il nome IUPAC, completo delle informazioni di natura stereochimica, al reagente del primo stadio della reazione.



- 6) Tracciare, tra gli assi sotto riportati, un profilo di energia che sia coerente con una reazione a 3 stadi, endoergonica nel 1° stadio, 2° stadio e nel suo complesso, ma esoergonica nel 3° stadio, con il 2° stadio più veloce del 3°.



- 7) Assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata come reagente per i quattro schemi di reazione sotto rappresentati. Quindi, inserire negli appositi riquadri i prodotti formati.



- 8) Completare lo schema di reazione multiplo con l'inserimento nei riquadri dei reagenti mancanti.

