

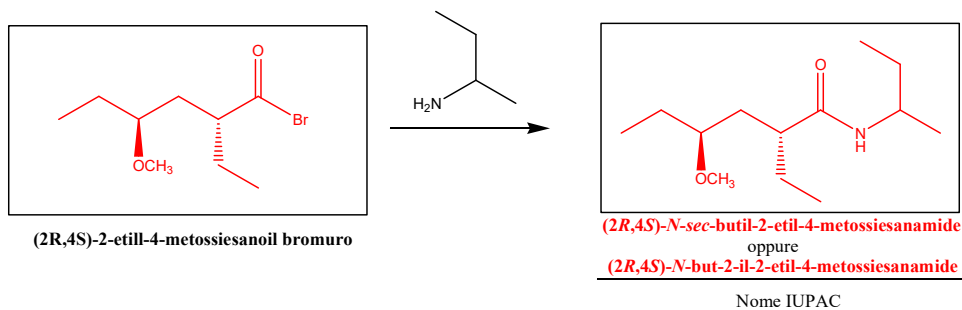
1. Segnare con una croce le risposte ritenute corrette.

Il diagramma energetico appresso riportato è compatibile con:

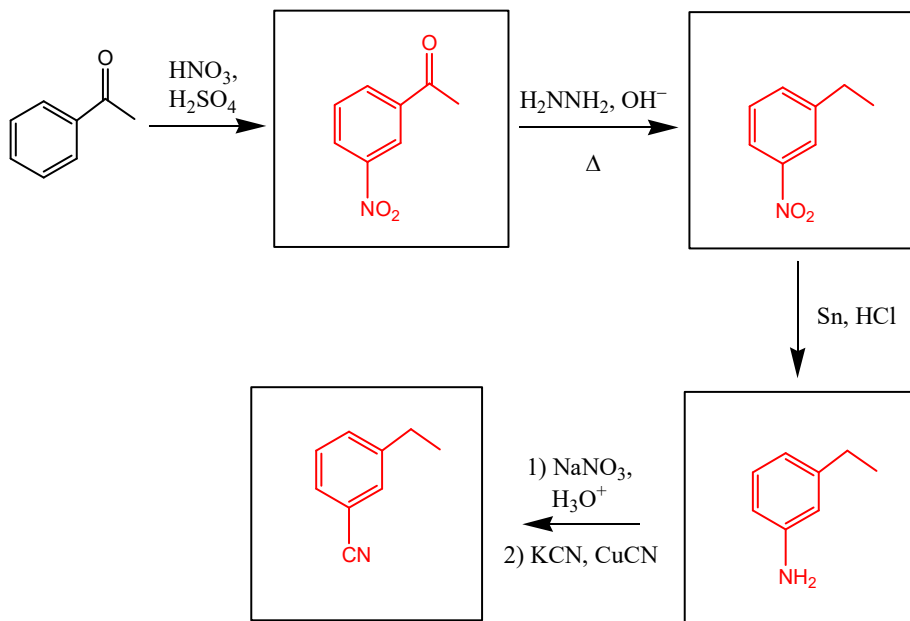


- una reazione di sostituzione elettrofila aromatica
- una reazione di eliminazione che decorra con meccanismo E₂;
- una reazione caratterizzata dalla presenza di un solo stato di transizione e un solo intermedio;
- una reazione di epossidazione alchene-perossiacido;
- una reazione che presenta un intermedio di reazione;
- una reazione a stadi.

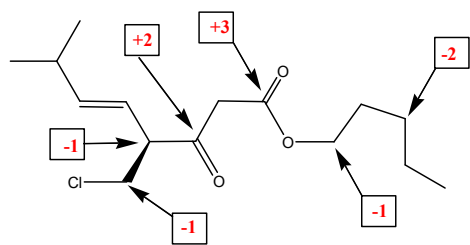
2. Completare lo schema della reazione tra (2R,4S)-2-etil-4-metossiesanoil bromuro e butan-2-ammina, riportando nello spazio predisposto anche il nome IUPAC del prodotto ottenuto:



3. Completare lo schema di reazione multiplo inserendo nei riquadri i principali prodotti formati nelle reazioni proposte:

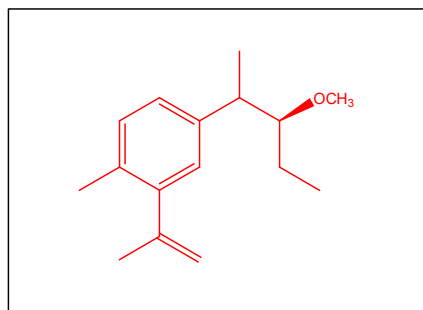


4. a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando se necessario gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi indicati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c) inserire nell'apposito riquadro la struttura corrispondente al nome IUPAC riportato sotto di esso.



(S,E)-4-(clorometil)-7-metil-3-ossott-5-enoato di pentile

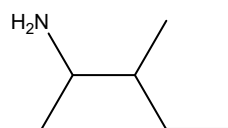
Nome IUPAC



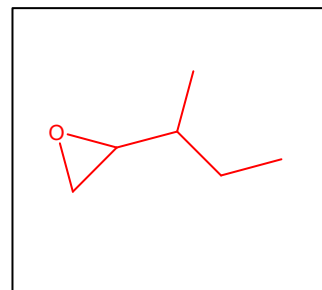
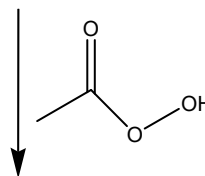
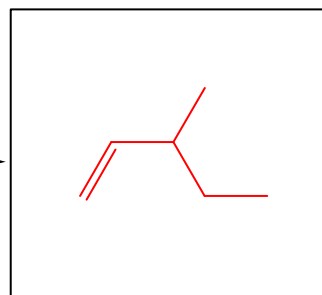
1-metil-4-((3*S*)-3-metossipentan-2-il)-2-(prop-1-en-2-il)benzene

Nome IUPAC

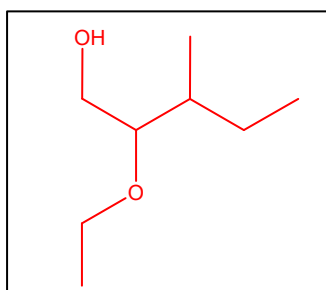
5. Completare gli schemi di reazione inserendo le strutture dei composti formati nei tre riquadri predisposti. Assegnare inoltre il nome IUPAC, o quello tradizionale, al prodotto formato nella seconda delle tre reazioni.



1) CH_3I , CaCO_3
2) Ag_2O , H_2O
3) Δ



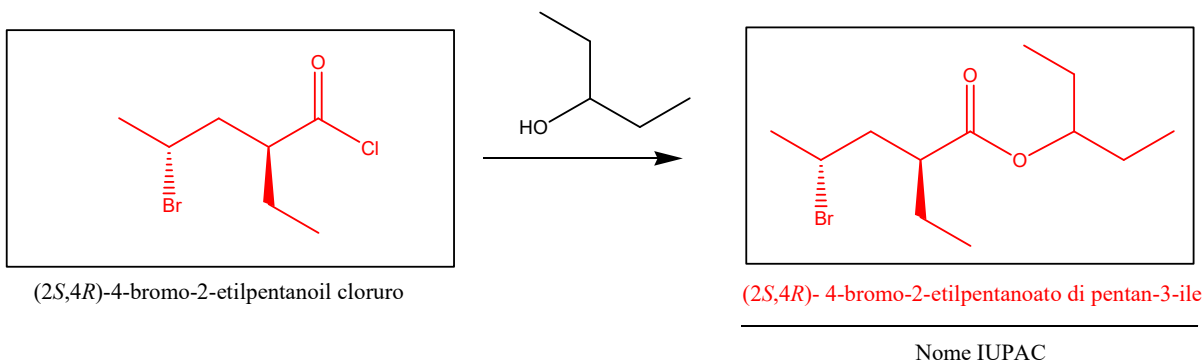
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, H^+



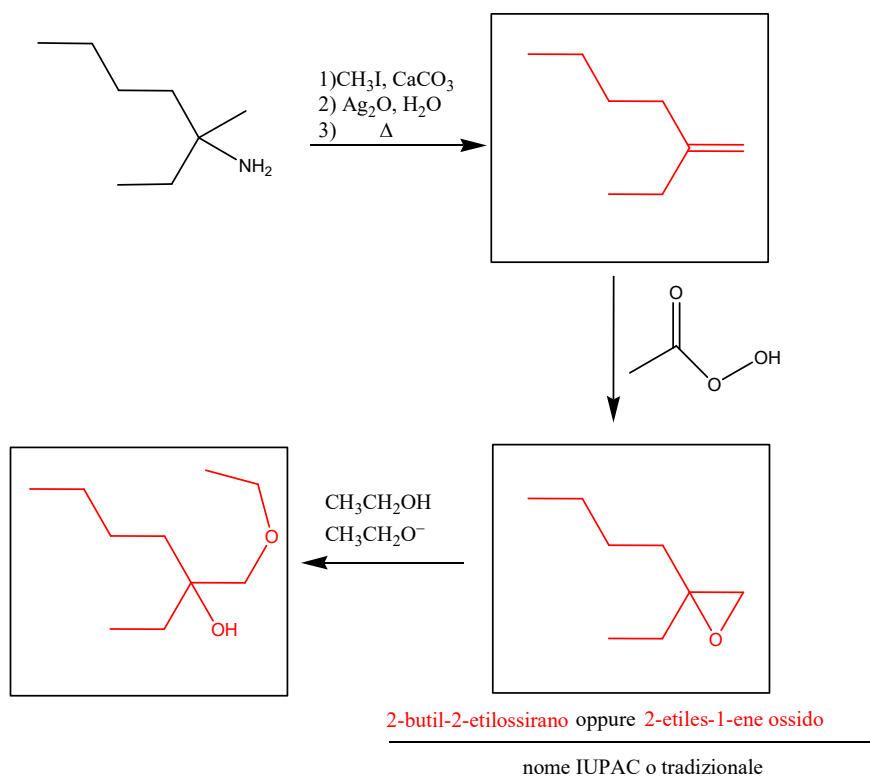
2-sec-butilossirano oppure 3-metilpent-1-ene ossido

nome IUPAC o tradizionale

1. Completare lo schema della reazione tra (2S,4R)-4-bromo-2-etilpentanoil cloruro e il pentan-3-olo, riportando nello spazio predisposto anche il nome IUPAC del prodotto ottenuto:

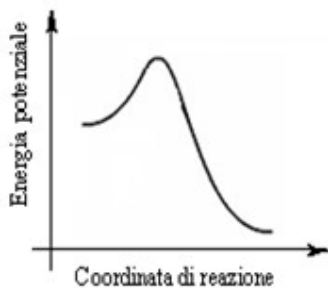


2. Completare gli schemi di reazione inserendo le strutture dei composti formati nei tre riquadri predisposti. Assegnare inoltre il nome IUPAC, o quello tradizionale, al prodotto formato nella seconda delle tre reazioni.



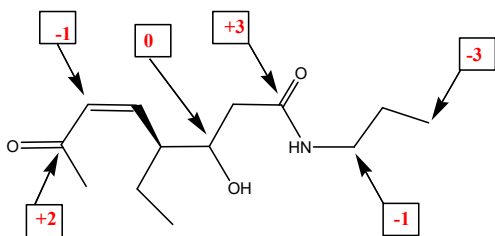
3. Segnare con una croce le risposte ritenute corrette.

Il diagramma energetico appresso riportato è compatibile con:



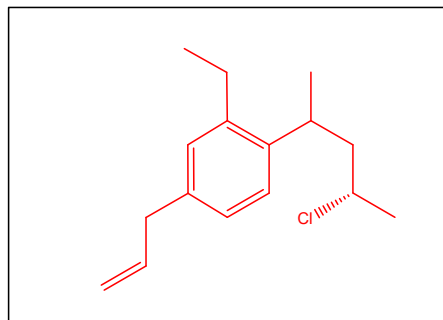
- una reazione senza intermedi di reazione;
- una reazione di sostituzione che decorra con meccanismo SN1;
- una reazione elementare;
- una reazione di epossidazione alchene-perossiacido;
- una reazione di sostituzione elettrofila aromatica;
- una reazione a stadi.

4. a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando se necessario gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi indicati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c) inserire nell'apposito riquadro la struttura corrispondente al nome IUPAC riportato sotto di esso.



(Z,4S)-4-etil-3-idrossi-7-osso-N-propilott-5-enamide

Nome IUPAC



1-((4S)-4-cloropentan-2-il)-2-etil-4-(prop-2-enil)benzene

Nome IUPAC

5. Completare lo schema di reazione multiple inserendo nei riquadri i principali prodotti formati nelle reazioni proposte:

