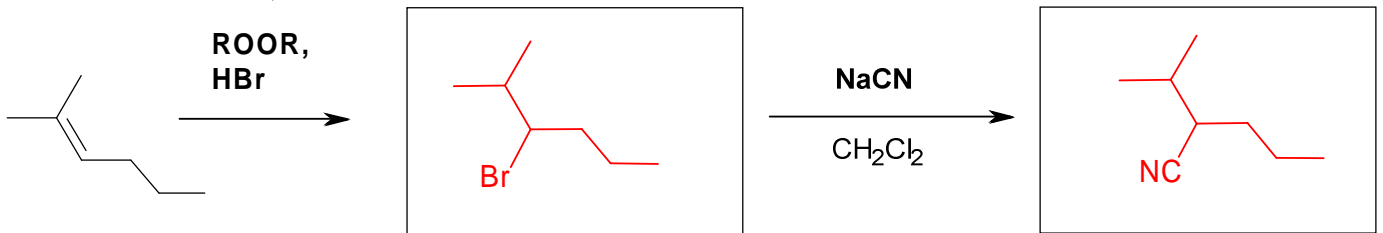
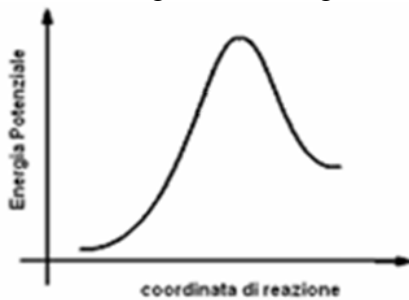


- 1) Completare la reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati (quello da ritenere dominante, nel caso del secondo stadio)



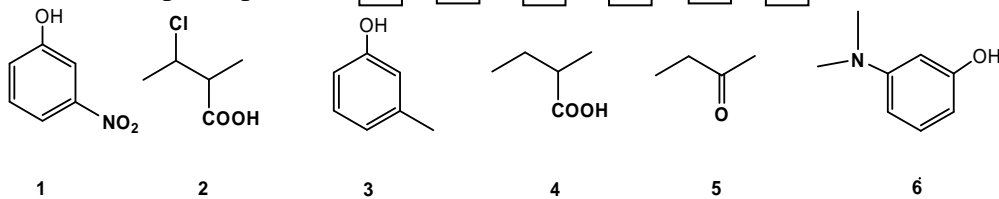
- 2) Segnare con una croce le risposte ritenute corrette.

Il diagramma energetico appresso riportato è compatibile con:

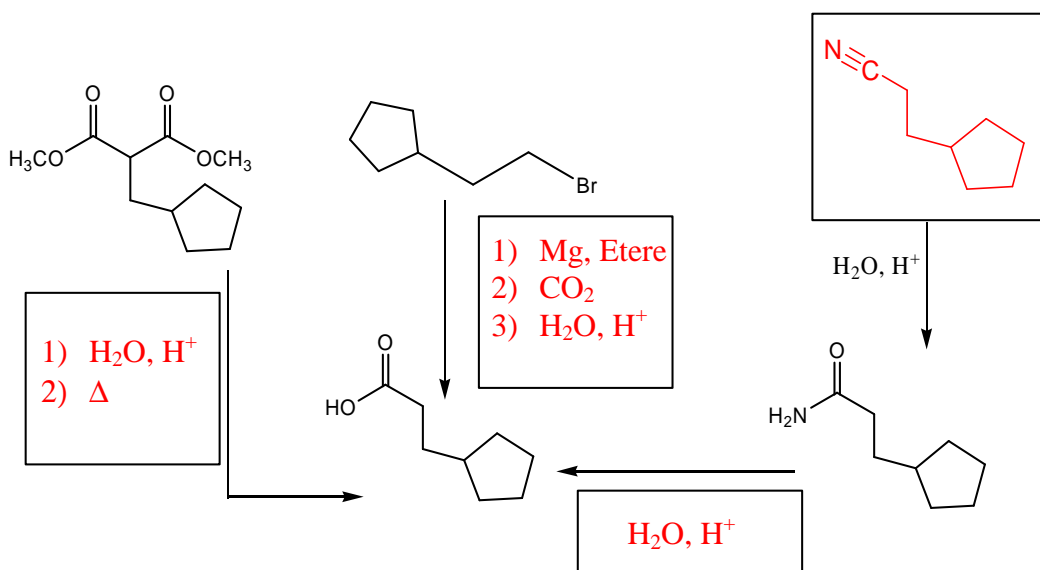


- una reazione endotermica di eliminazione che decorra con meccanismo E₁
- una reazione endotermica con un intermedio di reazione;
- una reazione esotermica senza specie intermedie;
- una reazione endotermica di sostituzione che decorra con meccanismo S_{N2};
- una reazione esotermica di eliminazione che decorra con meccanismo E₂;
- una reazione endotermica priva di intermedi di reazione;

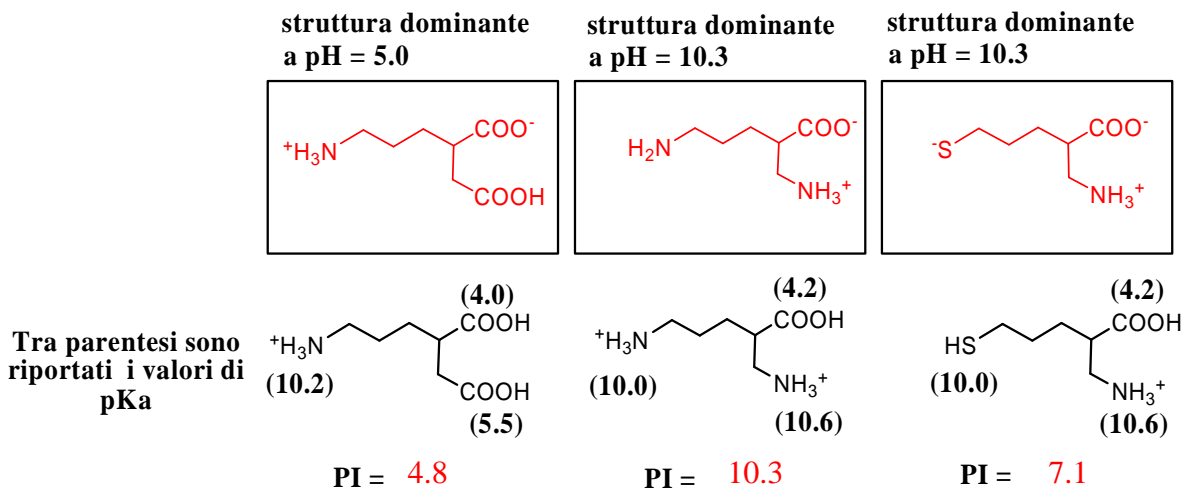
- 3) Disporre in ordine di acidità decrescente i composti sotto elencati inserendone i numeri identificativi nelle apposite caselle predisposte. > > > > >



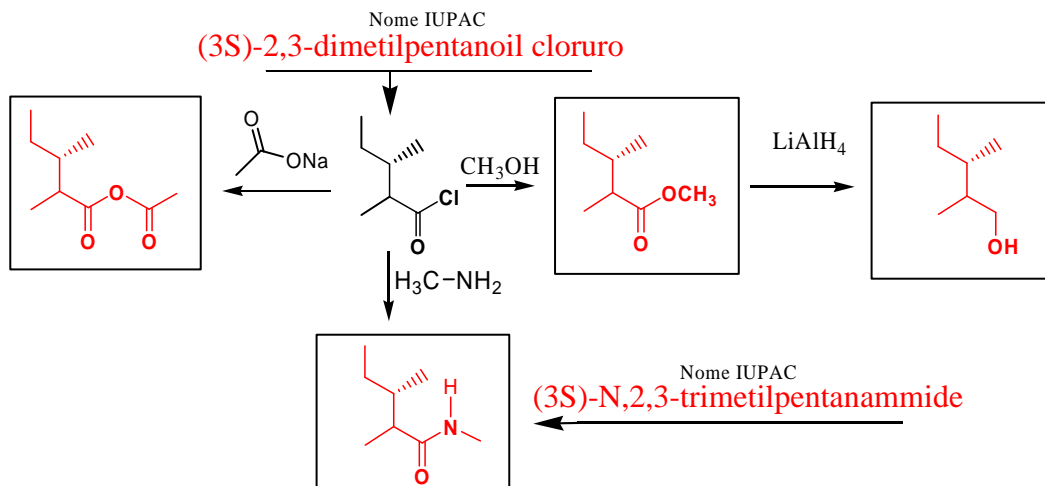
- 4) Completare i 3 schemi di reazione inserendo negli appositi spazi gli opportuni reattivi/prodotti mancanti.



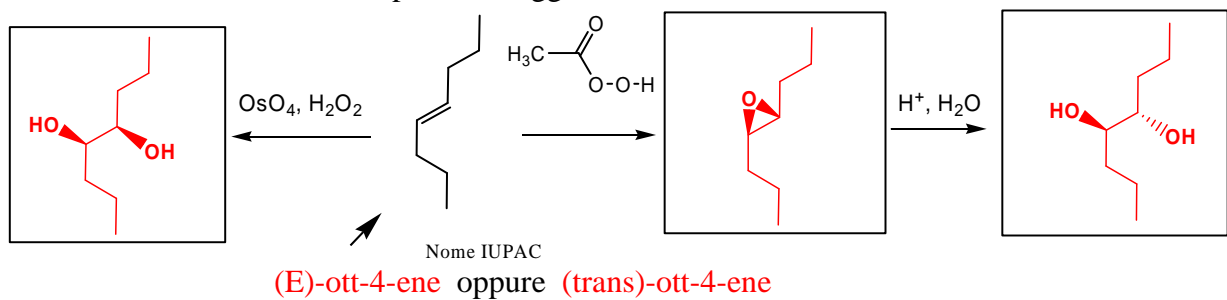
- 5) Di ogni amminoacido riportato nella sua forma totalmente protonata calcolare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in maggioranza al pH proposto.



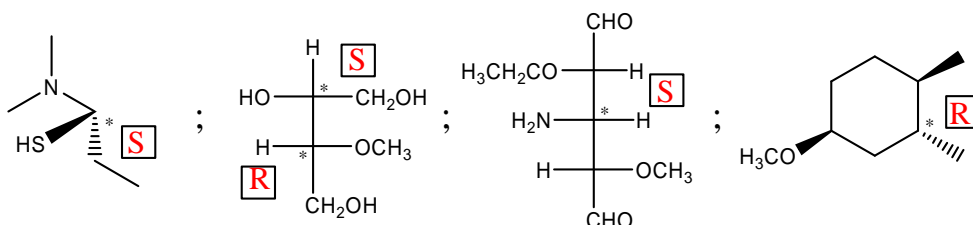
- 6) a) completare le varie trasformazioni proposte inserendo negli appositi riquadri i prodotti formati b) attribuire il nome IUPAC alle strutture indicate con la freccia, comprensivo dell'opportuno descrittore di stereoisomeria.



- 7) Inserire i prodotti mancanti negli appositi riquadri, avendo cura di rappresentare nelle strutture la corretta stereochimica con l'uso di cunei pieni/tratteggiati.



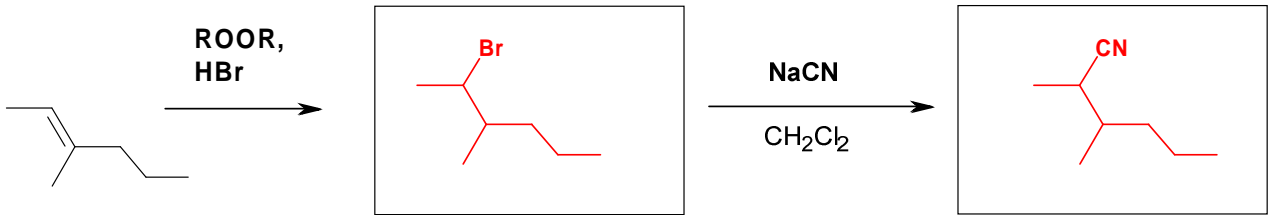
- 8) Caratterizzare i soli atomi asimmetrici marcati con asterisco con i dovuti descrittori di configurazione R/S.



Compito del 6/7/2012

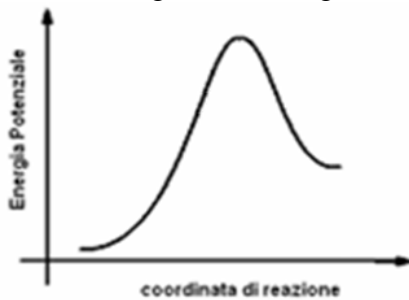
Cognome _____ Nome _____ n. matricola _____

- 1) Completare la reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati (quello da ritenere dominante, nel caso del secondo stadio).



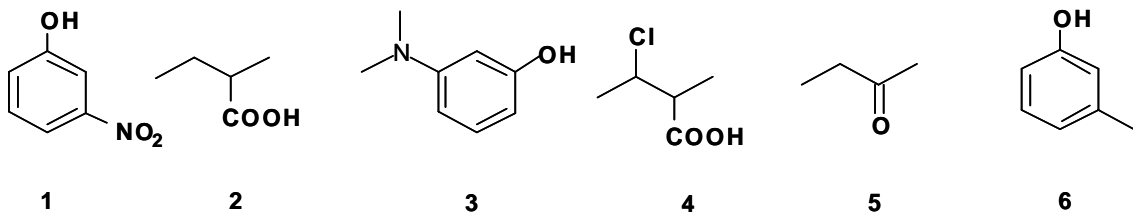
- 2) Segnare con una croce le risposte ritenute corrette.

Il diagramma energetico appresso riportato è compatibile con:

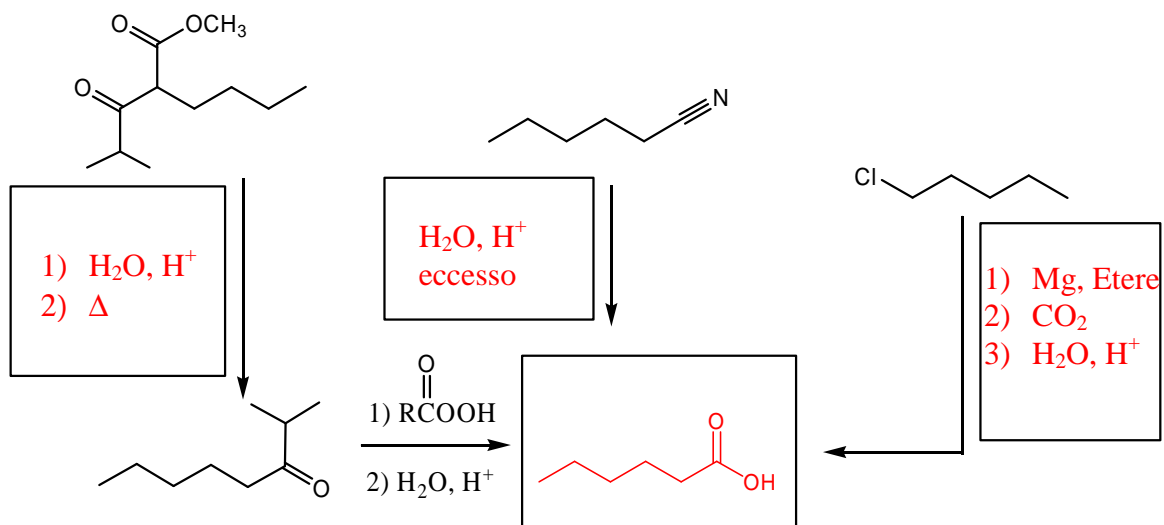


- una reazione endotermica priva di intermedi di reazione;
- una reazione esotermica senza specie intermedie;
- una reazione endotermica di eliminazione che decorra con meccanismo E₁
- una reazione endotermica di sostituzione che decorra con meccanismo S_{N2};
- una reazione esotermica di eliminazione che decorra con meccanismo E₂;
- una reazione endotermica con un intermedio di reazione;

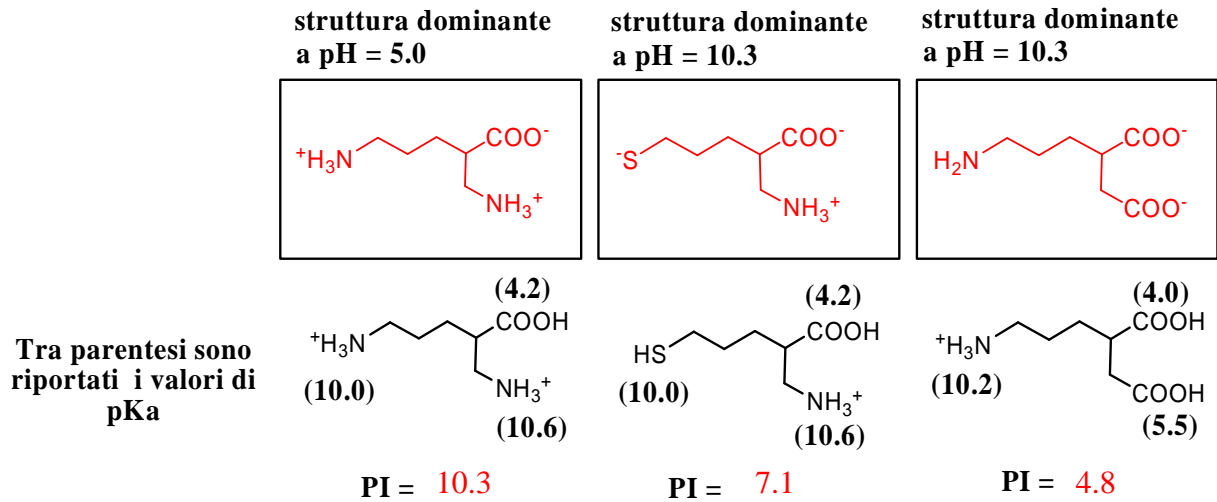
- 3) Disporre in ordine di acidità decrescente i composti sotto elencati inserendone i numeri identificativi nelle apposite caselle predisposte. 4 > 2 > 1 > 6 > 3 > 5



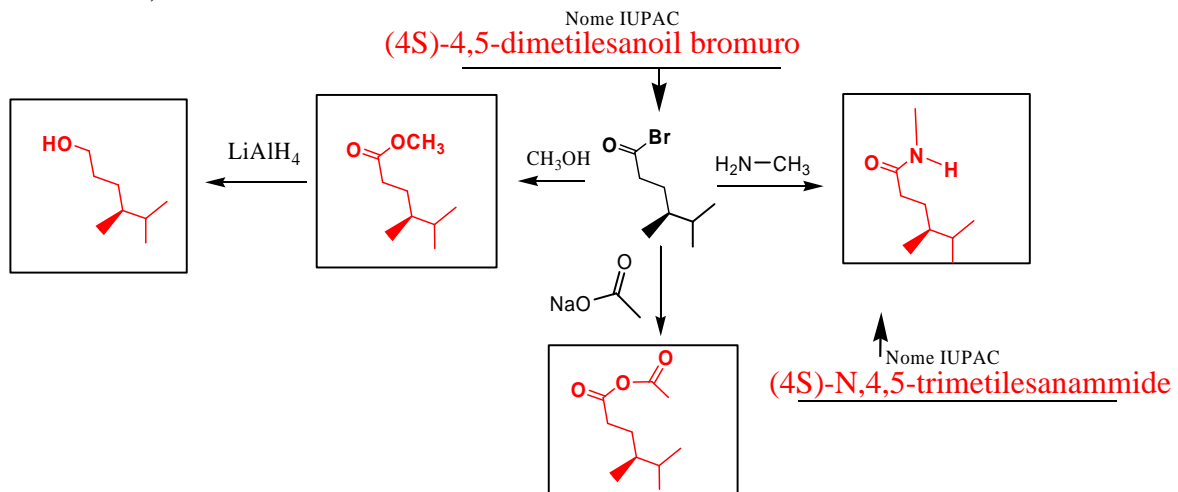
- 4) Completare i 3 schemi di reazione inserendo negli appositi spazi gli opportuni reattivi/prodotti mancanti.



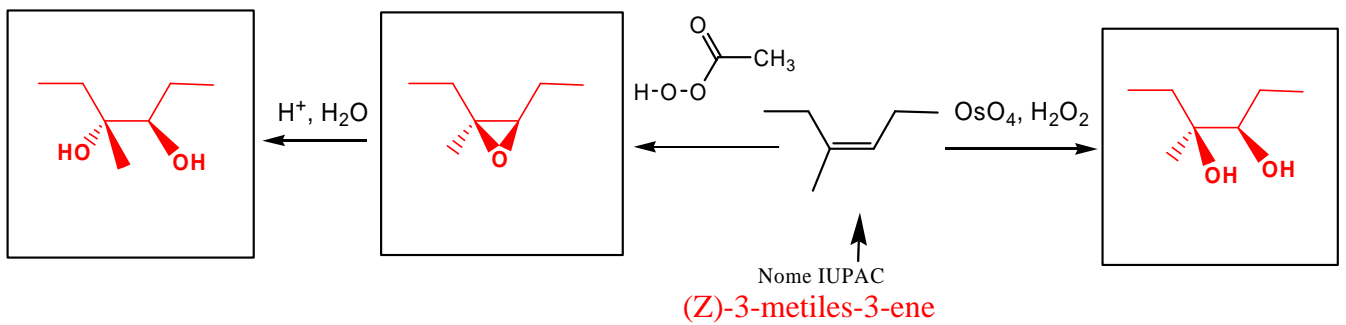
- 5) Di ogni amminoacido riportato nella sua forma totalmente protonata calcolare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in maggioranza al pH proposto.



- 6) a) completare le varie trasformazioni proposte inserendo negli appositi riquadri i prodotti formati b) attribuire il nome IUPAC alle strutture indicate con la freccia, comprensivo dell'opportuno descrittore di stereoisomeria;



- 7) Inserire i prodotti mancanti negli appositi riquadri, avendo cura di rappresentare nelle strutture la corretta stereochimica con l'uso di cunei pieni/tratteggiati (un solo enantiomero, a piacere).



- 8) Caratterizzare i soli atomi asimmetrici marcati con asterisco con i dovuti descrittori di configurazione R/S.

