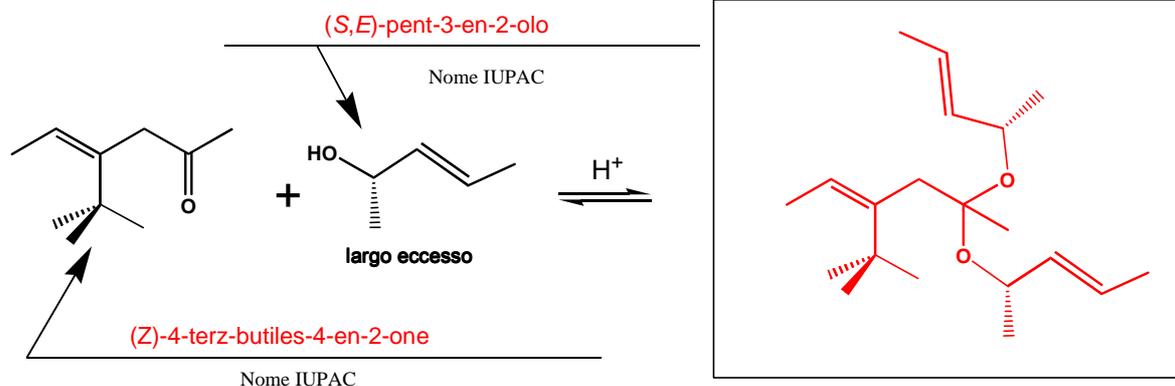
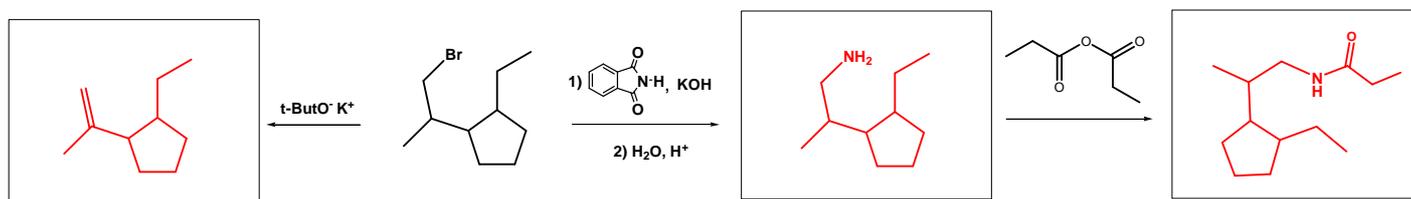


Studente: del 5° Anno Fuori corso In corso (marcare con una croce la propria condizione)

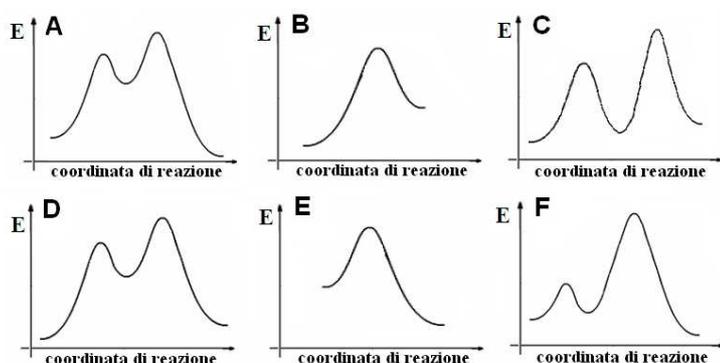
- 1) Attribuire il nome IUPAC ai reagenti proposti e completare lo schema di reazione inserendo nell'apposito riquadro i prodotti formati.



- 2) Completare le reazioni scrivendo negli appositi riquadri i prodotti ottenuti a partire dallo stesso substrato bromurato e dai diversi reattivi proposti.



- 3) Attribuire ad ogni affermazione il diagramma che rappresenta la corretta variazione di energia libera, inserendo nell'apposito riquadro la lettera identificativa riportata nella parte alta di ogni grafico:



- A** reazione complessivamente esoergonica a 2 stadi, con il 2° stadio più veloce del 1°
- D** reazione termodinamicamente non spontanea sia in senso complessivo che nel 1° stadio, ma spontanea nel 2°, con energia di attivazione del 2° stadio minore di quella del 1°.
- C** reazione complessivamente endoergonica a 2 stadi, con il 1° stadio più veloce del 2°
- B** reazione elementare, termodinamicamente non spontanea.

4) Considerando le strutture rappresentate in basso mediante proiezioni di Fischer rispondere alle seguenti domande:

1) Quali tra esse sono in relazione di diastereomeria?

1-4

2) Quali coppie tra esse rappresentano il caso di isomeri costituzionali?

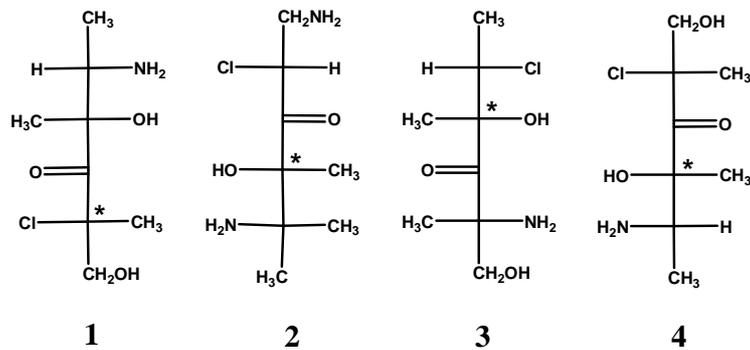
1-3 / 3-4

3) Quale/quali strutture tra esse sono in grado di subire tautomeria?

2

4) Riportare negli appositi riquadri la configurazione degli atomi marcati con asterisco:

1 2 3 4



5) Completare lo schema di reazione multiplo inserendo negli appositi riquadri le specie mancanti.

