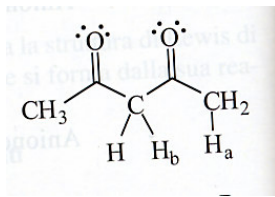
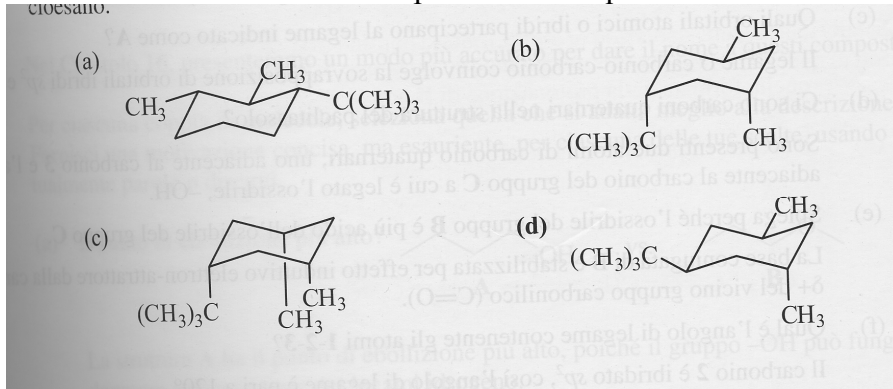


1- indica il protone più acido nel seguente composto:

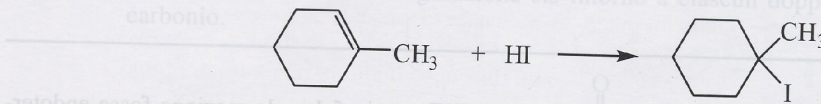


2- individua la conformazione più stabile tra quelle mostrate:



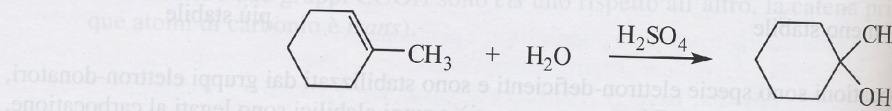
3-

5.4 Proponi un meccanismo per l'aggiunta di HI all'1-metilcicloesene con formazione di 1-iodo-1-metilcicloesano. Quale stadio, nel tuo meccanismo, è quello determinante la velocità?

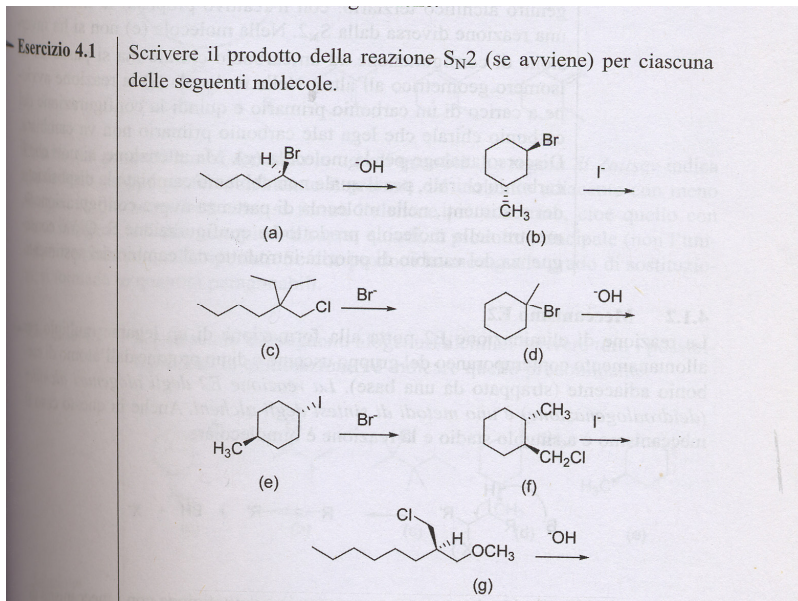


4-

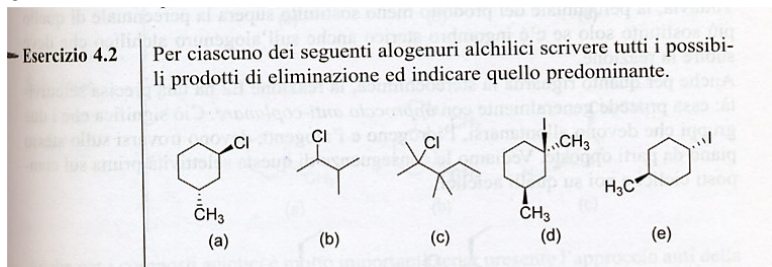
5.6 Proponi un meccanismo per l'idratazione acido-catalizzata dell'1-metilcicloesene con formazione di 1-metilcicloesanol. Quale stadio, nel tuo meccanismo, determina la velocità di reazione?



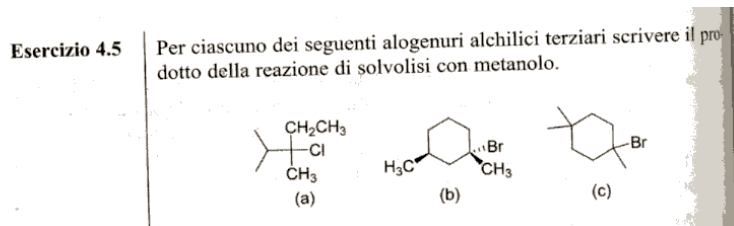
5-



6-



7-



8- per ciascuno degli alogenuri alchilici dell'esercizio precedente scrivere il prodotto (o i prodotti) della reazione E1 che accompagnano i prodotti di sostituzione, indicando anche il prodotto principale.

9- condensazione aldolica di acetone in presenza di catalizzatore basico

10- determinazione del punto isoelettrico della lisina

11- Tautomeria cheto-enolica base catalizzata

12- mostrare il meccanismo di reazione di un estere con H^+/H_2O

13- meccanismo di reazione tra cloruro di butanoile con ammoniaca

14- scrivere il prodotto di reazione tra anidride propanoica con etanolo

15- disegna le formule di struttura del prodotto formato per trattamento con il bromuro di propil magnesio seguito dall'idrolisi in ambiente acido acquoso dei seguenti reagenti:

- a) formaldeide
- b) 3-ciclopentenone