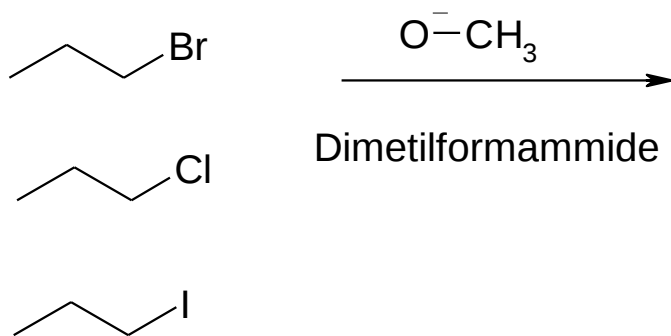


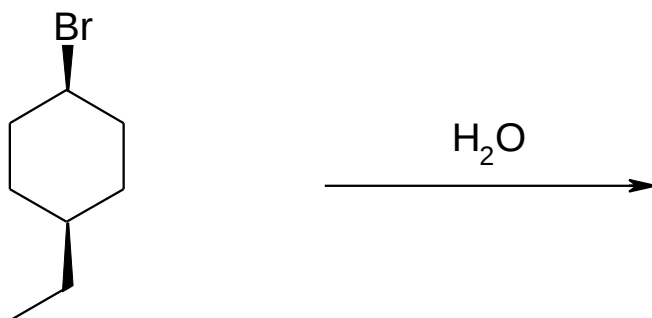
Tutorial 4

1)



Indicate di che reazione si tratta (a T ambiente), il meccanismo e quale dei reagenti reagisce più velocemente e perché. Mettete le reazioni con i tre composti in un grafico che dimostri la vostra risposta. Date il nome IUPAC a reagenti e prodotto.

2)

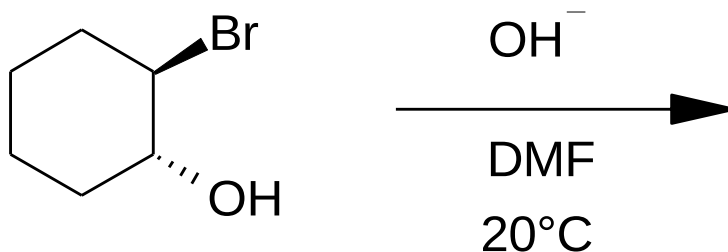


Indicate di che reazione si tratta (a T ambiente). Scrivete meccanismo e prodotto di reazione,

Date nome IUPAC a reagente e prodotto.

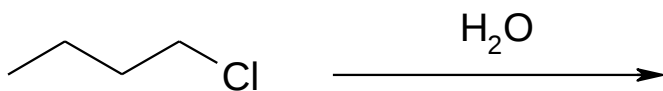
Trattate gli aspetti stereochimici disegnando le strutture a sedia più stabili di reagente e prodotto

3)

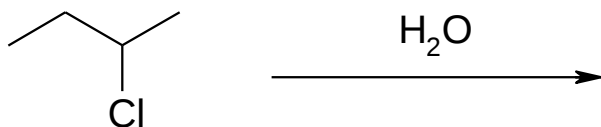


Scrivete il meccanismo della reazione soprastante.
Scrivete il nome IUPAC del prodotto.
Il prodotto è chirale?

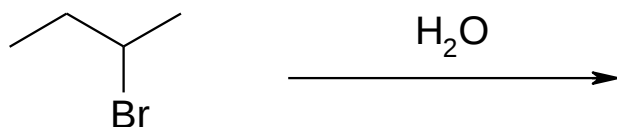
4)



Indicate di che reazione si tratta (a T ambiente). Scrivete meccanismo e prodotti di reazione.



Date nome IUPAC a reagenti e prodotti.



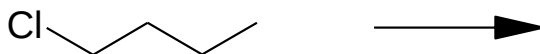
Indicate quale reazione è la più veloce e quale la più lenta, mettendo le tre reazioni in un unico grafico di reazione

5)

Se fate reagire le tre molecole a fianco con metilato sodico in metanolo a 180°C , che reazione avviene? Scrivetene il meccanismo.

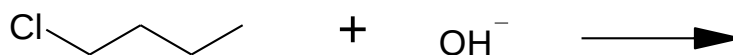
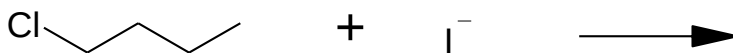


Mettete le tre reazioni in un grafico, qual è la più veloce?



6)

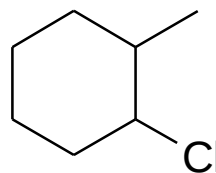
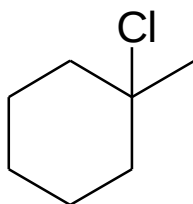
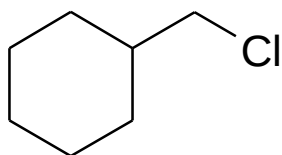
Indicate il meccanismo delle reazioni a fianco, supponendo che avvengano tutte in DMF a 25°C



Ordinatele dalla più veloce alla più lenta e spiegate perché

Una sola è reversibile nelle condizioni di reazione: quale e perché?

7) Quali dei cloroalcani sotto disegnati può generare il metilcicloesene per eliminazione? Scrivere le condizioni di reazione ed il meccanismo.



Scrivere il nome IUPAC di ciascun composto

Sarà più volatile il metilcicloesene o l'alogenoalcano di partenza? Perché?