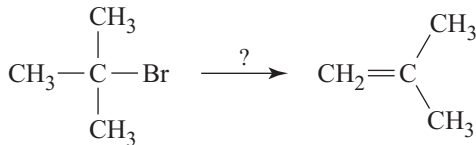


6 Quiz

- 6.1 Quale insieme di condizioni si potrebbe usare per ottenere la resa migliore per la reazione mostrata?



- (a) H_2O , calore
 (b) $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{ONa}/\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$, calore
 (c) Solo calore
 (d) H_2SO_4
 (e) Nessuna delle precedenti
- 6.2 Quale delle seguenti reazioni decorrerà con resa migliore?
- (a) $\text{CH}_3\text{ONa} + (\text{CH}_3)_2\text{CHBr} \longrightarrow \text{CH}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$
 (b) $(\text{CH}_3)_2\text{CHONa} + \text{CH}_3\text{Br} \longrightarrow \text{CH}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$
 (c) $\text{CH}_3\text{OH} + (\text{CH}_3)_2\text{CHBr} \xrightarrow{\text{calore}} \text{CH}_3\text{OCH}(\text{CH}_3)_2$

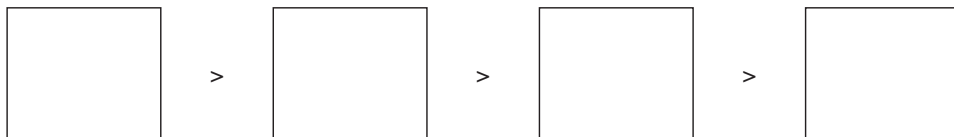
- 6.3 Da uno studio cinetico si ottengono i seguenti dati relativi alla velocità di reazione:

Numero dell'esperimento	Concentrazione iniziale		Velocità iniziale di scomparsa di R—Br e di formazione di R—OH
	$[\text{OH}^-]$	$[\text{R—Br}]$	
1	0,50	0,50	1,00
2	0,50	0,25	0,50
3	0,25	0,25	0,25

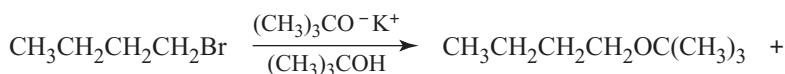
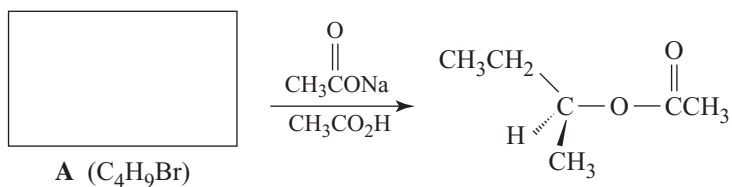
Quale delle seguenti affermazioni meglio descrive la reazione?

- (a) La reazione è del secondo ordine. (b) La reazione è del primo ordine.
 (c) La reazione è di tipo $\text{S}_{\text{N}}1$. (d) Aumentando la concentrazione di OH^- non si osserva alcun effetto sulla velocità.
 (e) Più di una delle precedenti.

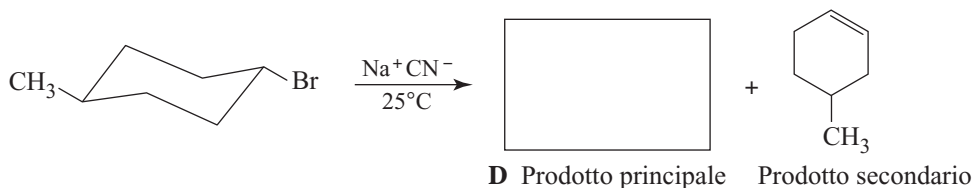
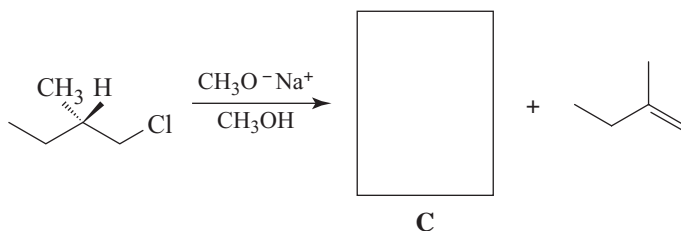
6.4 Esistono quattro composti di formula C_4H_9Br . Disponli in ordine di reattività decrescente nei processi S_N2 .



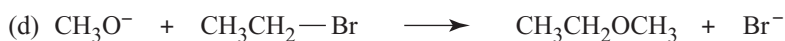
6.5 Riportate i reagenti, gli intermedi e i prodotti mancanti.



B (Prodotto principale)



6.6 Quale reazione S_N2 decorrerà con velocità maggiore? (A parità di temperatura e di concentrazioni.)



Q16 Capitolo 6 – Quiz

6.7 Scrivete le strutture tridimensionali negli appositi riquadri e le formule dei reagenti mancanti.

