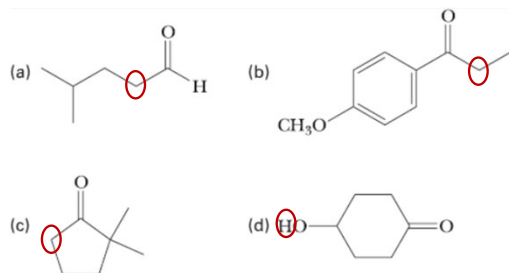
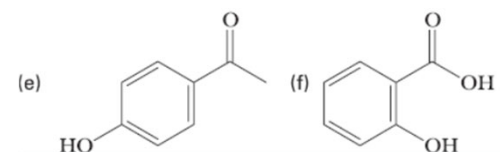


## Esercizi

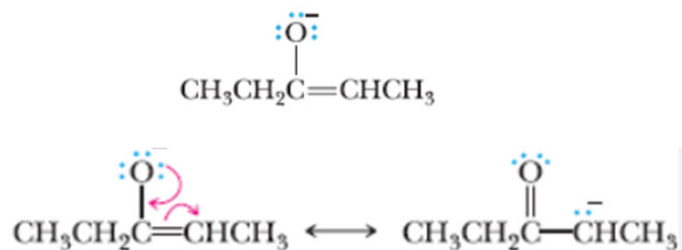
1. Identifica gli idrogeni più acidi nei seguenti composti:



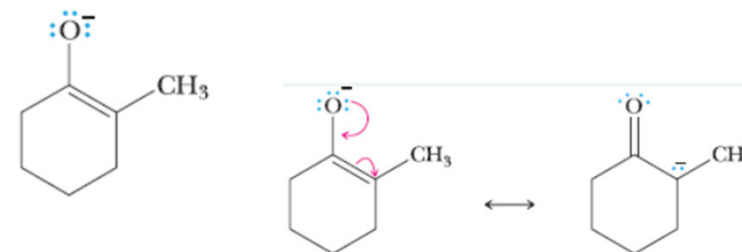
2. Identifica gli idrogeni più acidi nei seguenti composti:



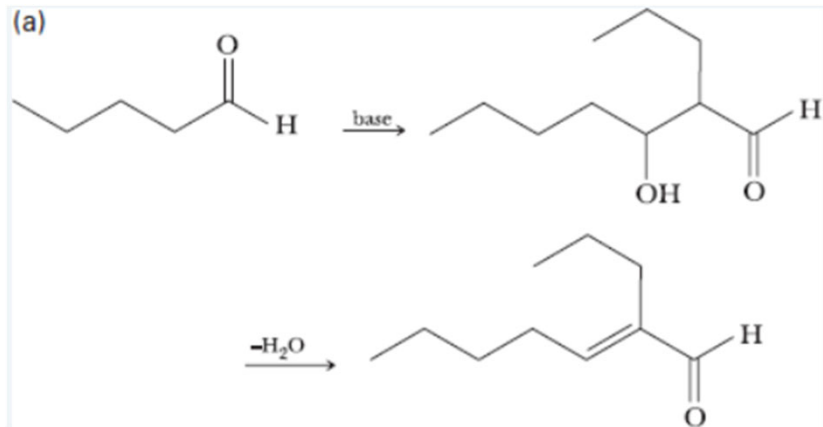
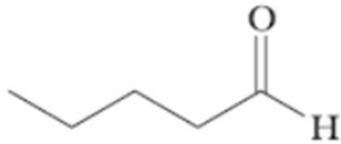
3. Scrivi una seconda struttura di risonanza per ciascun anione, usando le frecce curve per mostrare la redistribuzione degli elettroni che origina la seconda struttura:



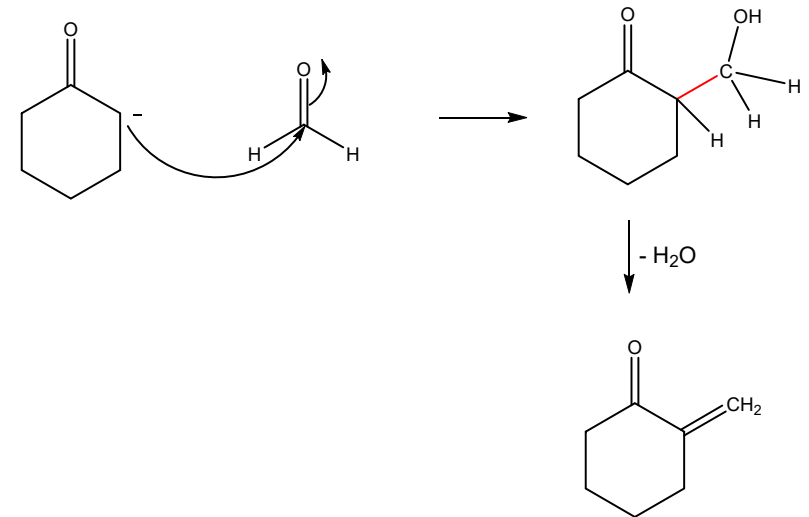
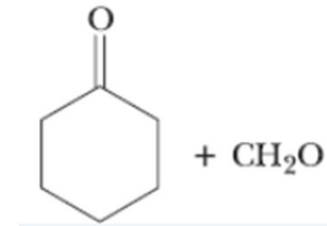
4. Scrivi una seconda struttura di risonanza per l'anione rappresentato, usando le frecce curve per mostrare la redistribuzione degli elettroni che origina la seconda struttura:



5. Scrivi una formula di struttura per il prodotto della reazione aldolica del seguente composto e del prodotto di disidratazione:



6. Scrivi la formula di struttura per il prodotto della reazione aldolica incrociata e per il prodotto formato dalla disidratazione dell'aldolo.



	Vero	Falso
Tutti i chetoni e tutte le aldeidi aventi un atomo di carbonio in posizione $\alpha$ possono essere trasformati in anioni enolato per trattamento con quantità catalitiche di base.		X
Una reazione aldolica intramolecolare favorisce la formazione di anelli a cinque e sei termini rispetto ad anelli a quattro, sette e otto termini.	X	
Un idrogeno in $\alpha$ a due carbonili è meno acido di un idrogeno posizionato in $\alpha$ a un solo carbonile.		X
Il prodotto della condensazione di Claisen è un $\beta$ -idrossiestere.		X
Un anione enolato può agire come nucleofilo.	X	
La reazione aldolica implica la reazione di un anione enolato con un chetone o un'aldeide.	X	