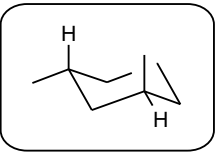
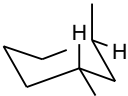
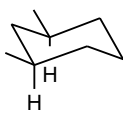
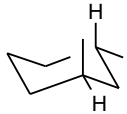
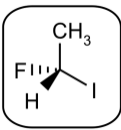
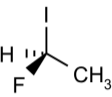
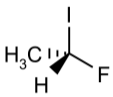
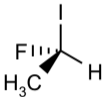
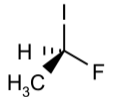
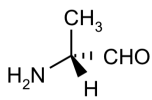
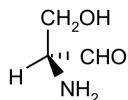
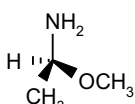
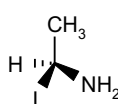
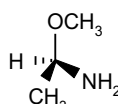
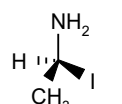
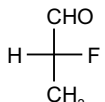
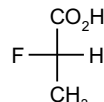
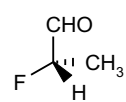
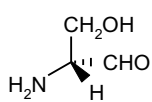
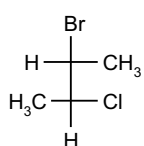
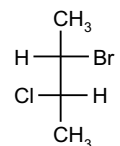


TEST ESERCITAZIONE n.4-Chiralità

1.	Spiegare perché il prodotto (1) della seguente reazione non ruota il piano della luce polarizzata. $\text{CH}_3\text{COCH}_2\text{CH}_3 + \text{H}_2 \text{ (catalizzatore)} \rightarrow \text{CH}_3\text{CHOHCH}_2\text{CH}_3 \text{ (1)}$ A Il composto 1 è presente come racemo. B Il composto 1 non è chirale. C Il composto 1 è otticamente non attivo. D Il composto 1 è <i>meso</i>
2.	Indicare l'enantiomero dell'1,3-dimetilcicloesano evidenziato.  1  2  3  A 1. B 2. C 3. D Tutti.
3.	Indicare la sequenza di priorità necessaria per assegnare la configurazione assoluta alla seguente molecola. $\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{CONH}_2 \\ \\ \text{CCH} \end{array}$ A $-\text{NH}_2 > -\text{CONH}_2 > -\text{C}\equiv\text{CH} > -\text{H}.$ B $-\text{CONH}_2 > -\text{C}\equiv\text{CH} > -\text{NH}_2 > -\text{H}.$ C $-\text{C}\equiv\text{CH} > -\text{NH}_2 > -\text{CONH}_2 > -\text{H}.$ D $-\text{NH}_2 > -\text{C}\equiv\text{CH} > -\text{CONH}_2 > -\text{H}.$
4.	Indicare quante strutture, tra quelle riportate, sono l'enantiomero della molecola evidenziata.¹      A 1. B 2. C 3. D 4.
5.	Indicare quale composto è un enantiomero di serie <i>R</i>. 1  2  A 1 = Sì; 2 = Sì. B 1 = Sì; 2 = No. C 1 = No; 2 = Sì. D 1 = No; 2 = No.

¹ Ogni molecola chirale ha un **solo** enantiomero il quale può avere diverse rappresentazioni.

6.	Indicare quale coppia di formule rappresenta una coppia di enantiomeri.	
	1  2 	1  2 
	A 1 = Sì; 2 = Sì.	B 1 = Sì; 2 = No.
	C 1 = No; 2 = Sì.	D 1 = No; 2 = No.
7.	Indicare quale composto è sia un enantiomero di serie D che un enantiomero di serie R.	
	1 	2 
	A 1 = Sì; 2 = Sì.	B 1 = Sì; 2 = No.
	C 1 = No; 2 = Sì.	D 1 = No; 2 = No.
8.	Indicare quanti stereoisomeri possiede il seguente composto.	
	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CHOHCH}(\text{CH}_3)\text{CHClCH}(\text{CH}_3)_2$	
	A 2.	B 8.
	16.	C 4.
		D
9.	Per assegnare la corretta stereochimica, indicare il gruppo a priorità maggiore .	
	A -NHCH ₃ .	B -COCH ₃ .
	-CO ₂ CH ₃ .	C -CN.
		D
10.	Indicare quale composto è sia un enantiomero di serie D che un enantiomero di serie R.	
	1 	2 
	A 1 = Sì; 2 = Sì.	B 1 = Sì; 2 = No.
	C 1 = No; 2 = Sì.	D 1 = No; 2 = No.
11.	Indicare la relazione tra i due composti.	
		
	A Enantiomeri.	
	B Diastereomeri.	
	C Stesso composto; è un composto <i>meso</i> .	
	D Stesso composto; non è un composto <i>meso</i> .	
12.	Per assegnare la stereochimica, indicare quale ordine di priorità è corretto .	
	(1) -CN > -CH ₃ ; (2) -SCH ₃ > -NH ₂ .	
	A 1 = Sì; 2 = Sì.	B 1 = Sì; 2 = No.
	C 1 = No; 2 = Sì.	D 1 = No; 2 = No.

13.	Indicare quale composto è chirale. (1) $\text{CH}_2\text{BrCH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{Br}$; (2) $\text{CH}_3\text{CBr}_2\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CH}_3$. A 1 = Sì; 2 = Sì. B 1 = Sì; 2 = No. C 1 = No; 2 = Sì. D 1 = No; 2 = No.
14.	Considerando di impiegare solo carbonio, idrogeno e un solo atomo di ossigeno, indicare la formula bruta dell'aldeide chirale non ciclica con il più basso peso molecolare. A $\text{C}_3\text{H}_6\text{O}$. B $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$. C $\text{C}_5\text{H}_6\text{O}$. D $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}$.