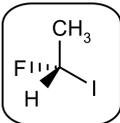
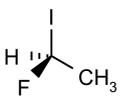
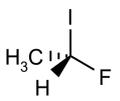
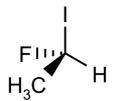
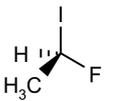
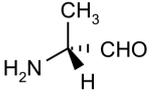
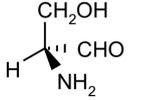
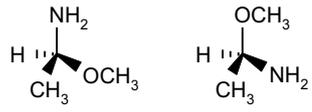
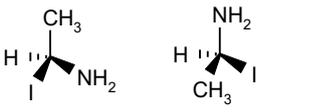
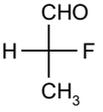
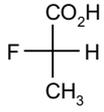
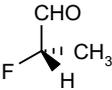
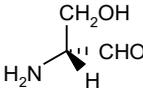


TEST ESERCITAZIONE n.3 -Chiralità

1.	<p>Indicare la sequenza di priorità necessaria per assegnare la configurazione assoluta alla seguente molecola.</p> <div style="text-align: center;"> $\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \\ \text{H} - \text{C} - \text{CONH}_2 \\ \\ \text{CCH} \end{array}$ </div> <p>A -NH₂ > -CONH₂ > -C≡CH > -H. B -CONH₂ > -C≡CH > -NH₂ > -H. C -C≡CH > -NH₂ > -CONH₂ > -H. D -NH₂ > -C≡CH > -CONH₂ > -H.</p>
2.	<p>Indicare quante strutture, tra quelle riportate, sono l'enantiomero della molecola evidenziata.¹</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="border: 1px solid black; border-radius: 15px; padding: 5px; text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> <div style="text-align: center;">  </div> </div> <p>A 1. 4. B 2. C 3. D</p>
3.	<p>Indicare quale composto è un enantiomero di serie R.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>1</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>2</p>  </div> </div> <p>A 1 = Sì; 2 = Sì. B 1 = Sì; 2 = No. C 1 = No; 2 = Sì. D 1 = No; 2 = No.</p>
4.	<p>Indicare quale coppia di formule rappresenta una coppia di enantiomeri.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>1</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>2</p>  </div> </div> <p>A 1 = Sì; 2 = Sì. B 1 = Sì; 2 = No. C 1 = No; 2 = Sì. D 1 = No; 2 = No.</p>
5.	<p>Indicare quale composto è sia un enantiomero di serie D che un enantiomero di serie R.</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>1</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>2</p>  </div> </div> <p>A 1 = Sì; 2 = Sì. B 1 = Sì; 2 = No. C 1 = No; 2 = Sì. D 1 = No; 2 = No.</p>

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

6.	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. 16.	B	8.	C	4.	D	
7.	Per assegnare la corretta stereochimica, indicare il gruppo a priorità maggiore .						
A	-NHCH ₃ . -CO ₂ CH ₃ .	B	-COCH ₃ .	C	-CN.	D	
8.	Indicare quale composto è sia un enantiomero di serie D che un enantiomero di serie R.						
	<div style="display: flex; justify-content: space-around; align-items: center;"> <div style="text-align: center;"> <p>1</p>  </div> <div style="text-align: center;"> <p>2</p>  </div> </div>						
A	1 = Sì; 2 = Sì.	B	1 = Sì; 2 = No.				
C	1 = No; 2 = Sì.	D	1 = No; 2 = No.				
9.	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> .						
10.	Per assegnare la stereochimica, indicare quale ordine di priorità è corretto . $(1) -\text{CN} > -\text{CH}_3; (2) -\text{SCH}_3 > -\text{NH}_2.$						
A	1 = Sì; 2 = Sì.	B	1 = Sì; 2 = No.				
C	1 = No; 2 = Sì.	D	1 = No; 2 = No.				
11.	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.				
12.	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	C ₃ H ₆ O.	B	C ₄ H ₈ O.	C	C ₅ H ₆ O.	D	C ₆ H ₁₂ O.