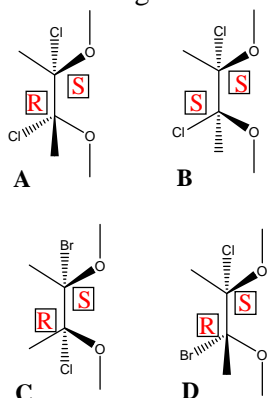


Cognome _____ Nome _____ Matricola _____

1) Considerando le strutture sotto riportate caratterizzare gli atomi asimmetrici mediante i descrittori di configurazione R/S (inserirli nei riquadri accanto alle strutture, eventualmente barrando le caselle associate ad atomi non stereogenici) e rispondere alle seguenti domande:



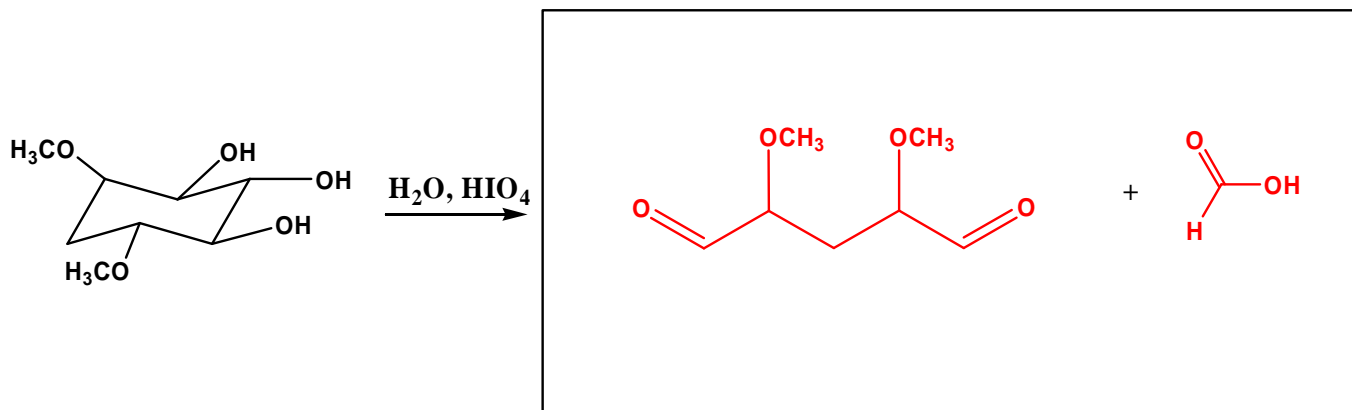
a) Quali tra le strutture proposte sono chirali? **B C D**

b) Indicare che relazione di isomeria esiste tra le seguenti coppie:

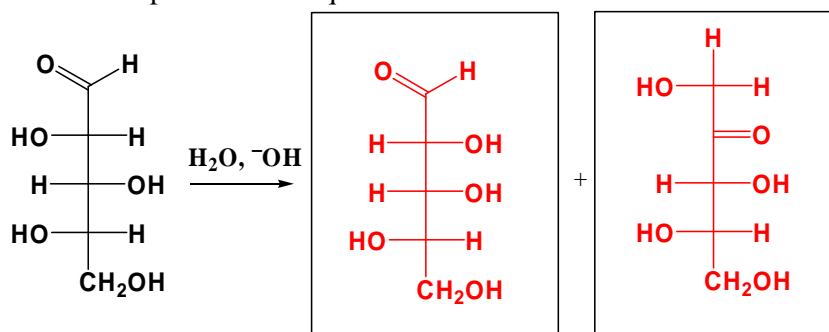
A-D **4** ; C-D **3** ; B-C **4** ; A-B **2**

1= isomeri costituzionali; 2=diastereoisomeri; 3= enantiomeri; 4=nessuna

2) Completare lo schema di reazione inserendo nel riquadro i prodotti formati dalla reazione:



3) Completare lo schema rappresentando mediante proiezioni di Fischer i prodotti più stabili formati e rispondendo alle domanda posta sotto i riquadri.

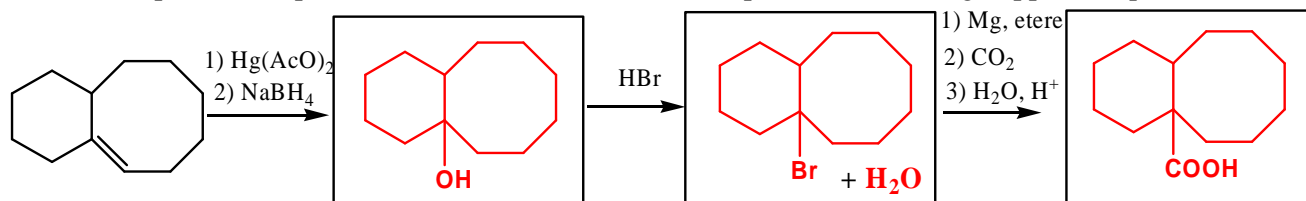


rispetto all'aldoso da cui provengono questi prodotti sono nella seguente relazione di isomeria:

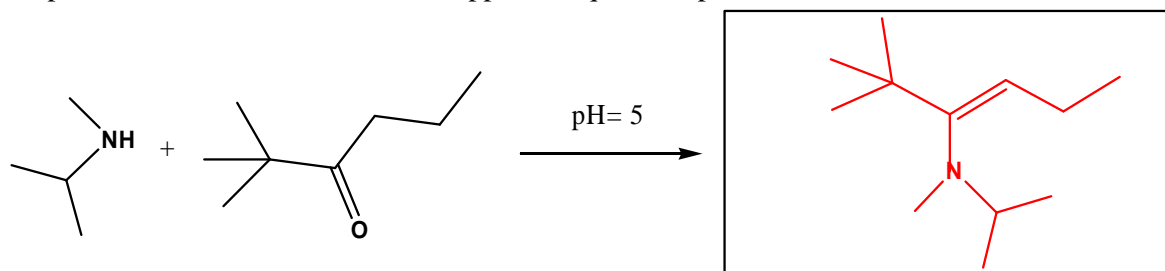
è un diastereoisomero

è un isomero costituzionale

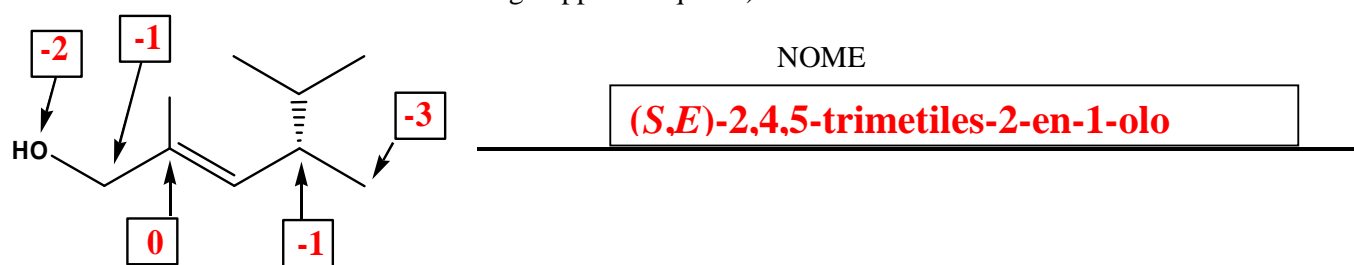
4) Completare il triplo schema di reazione inserendo le specie mancanti negli appositi riquadri.



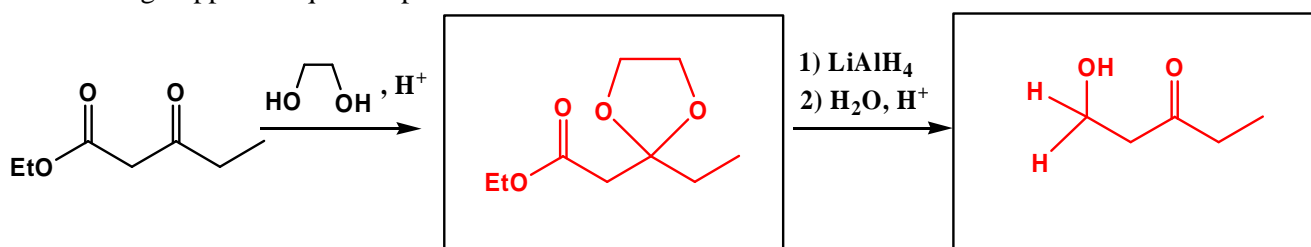
5) Completare la reazione inserendo nell'apposito riquadro il prodotto della trasformazione.



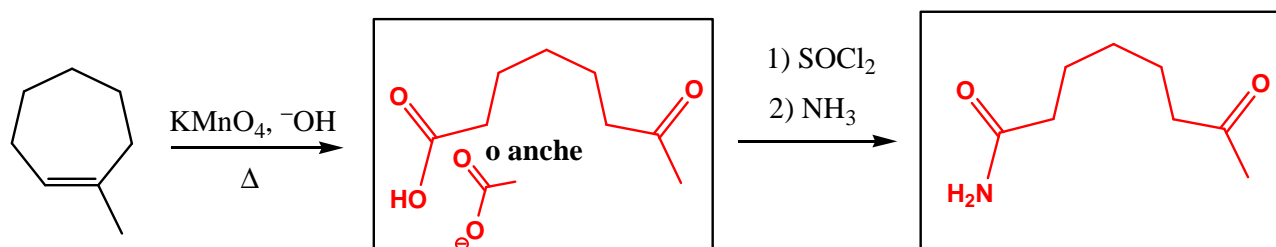
6) a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se è il caso, gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



7) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.

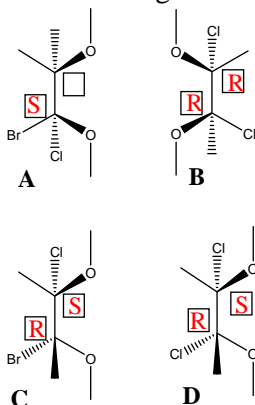


8) Completare il doppio schema di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati.



Cognome _____ Nome _____ Matricola _____

1) Considerando le strutture sotto riportate caratterizzare gli atomi asimmetrici mediante i descrittori di configurazione R/S (inserirli nei riquadri accanto alle strutture, eventualmente barrando le caselle associate ad atomi non stereogenici) e rispondere alle seguenti domande:



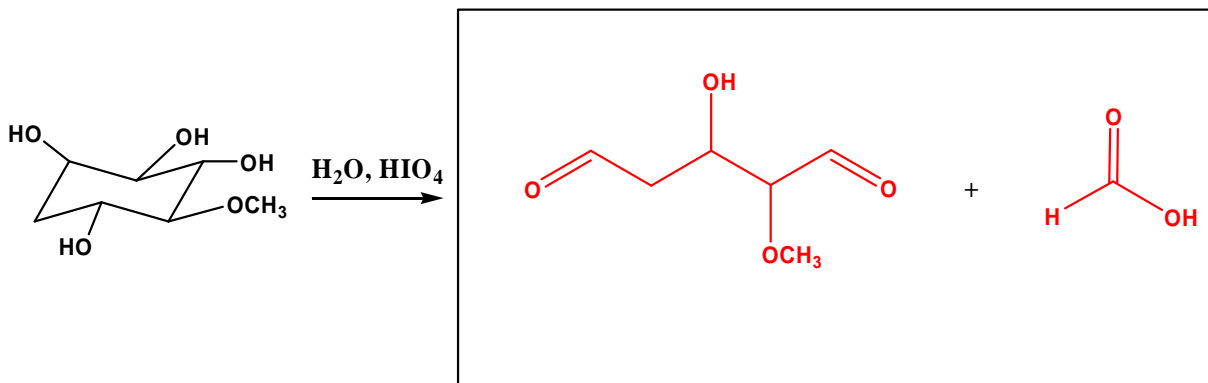
a) Quali tra le strutture proposte sono chirali? **A B C**

b) Indicare che relazione di isomeria esiste tra le seguenti coppie:

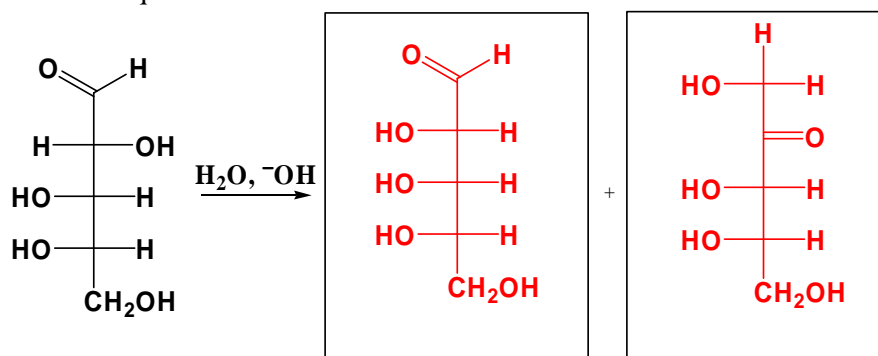
A-C **1** ; C-D **4** ; B-C **4** ; B-D **2**

1= isomeri costituzionali; 2=diastereoisomeri; 3= enantiomeri; 4= nessuna

2) Completare lo schema di reazione inserendo nel riquadro i prodotti formati dalla reazione:



3) Completare lo schema rappresentando mediante proiezioni di Fischer i prodotti formati e rispondendo alle domanda posta sotto i riquadri.

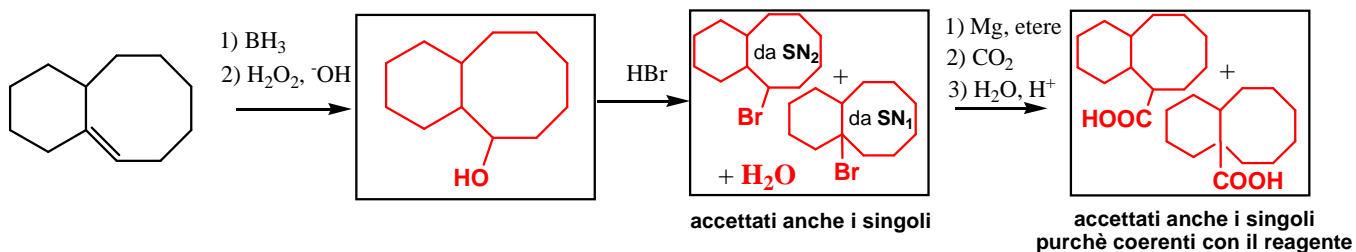


rispetto all'aldoso da cui provengono questi prodotti sono nella seguente relazione di isomeria:

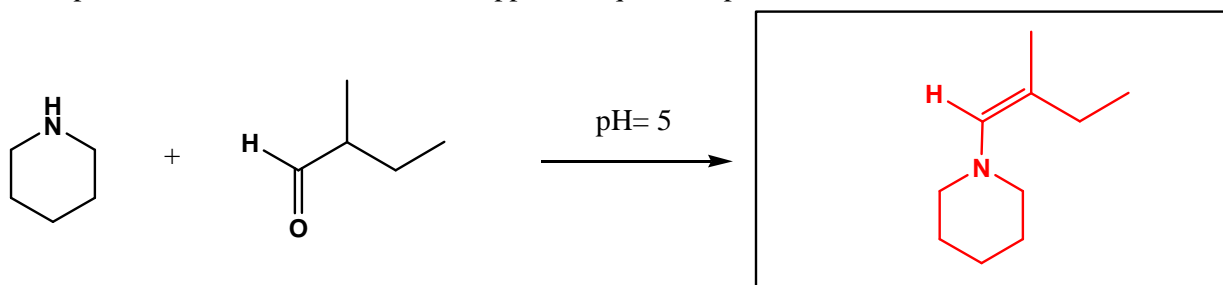
è un diastereoisomero

è un isomero costituzionale

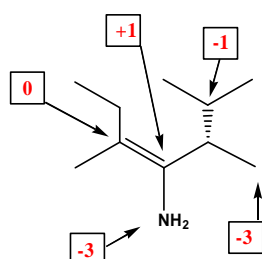
4) Completare il triplo schema di reazione inserendo le specie mancanti negli appositi riquadri.



5) Completare la reazione inserendo nell'apposito riquadro il prodotto della trasformazione.



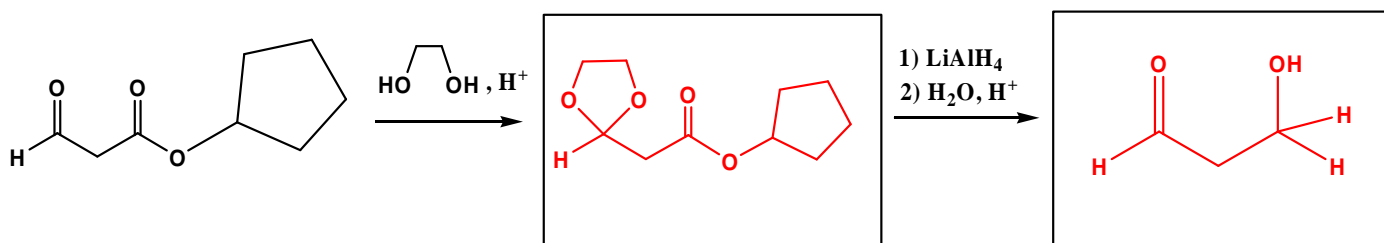
6) a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se è il caso, gli opportuni descrittori di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



NOME

(S,E)-3,5,6-trimetilept-3-en-4-ammina

7) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.



8) Completare il doppio schema di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati.

