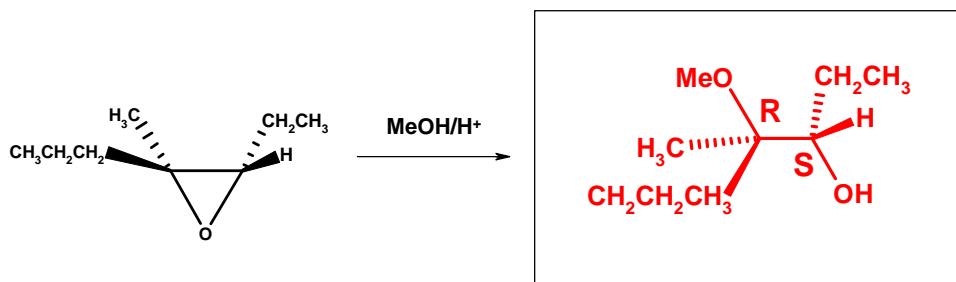
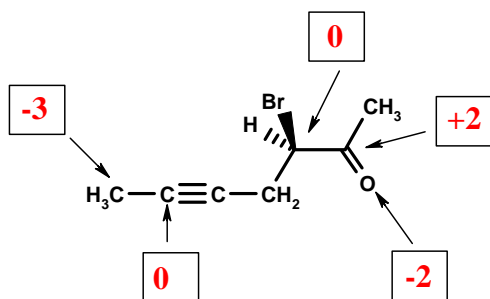


Cognome _____ Nome _____ Matricola _____

- 1) Scrivere il prodotto della reazione, indicando accanto ad ogni centro asimmetrico il corretto descrittore di configurazione R/S:



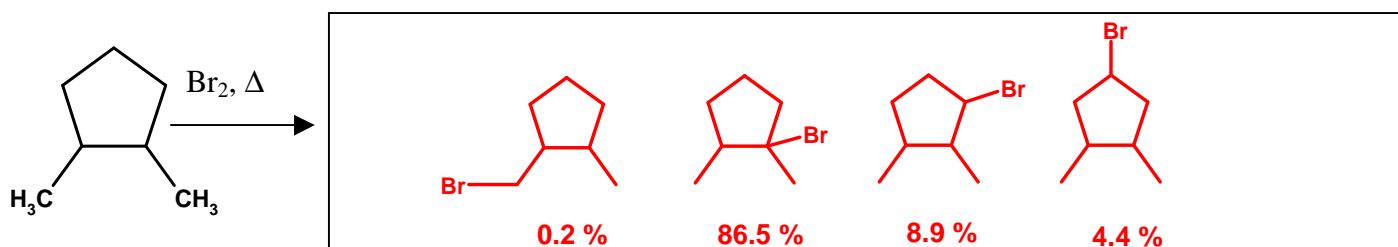
- 2) a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando l'opportuno descrittore di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



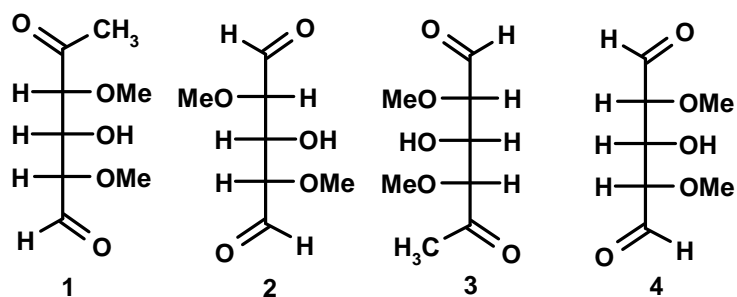
NOME

(R)- 3-bromo-ept-5-in-2-one

- 3) Completare la reazione sotto riportata scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione e indicando per ognuno di essi la resa corrispondente (scala di reattività di Br₂ con idrogeni 3ⁱ, 2ⁱ e 1ⁱ: 1600, 82 e 1, rispettivamente).

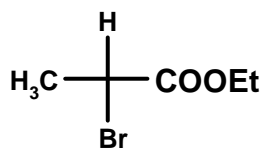


- 4) Con riferimento alle strutture sotto riportate, rappresentate mediante proiezioni di Fischer, marcare con una croce le affermazioni ritenute vere sotto tutti gli aspetti:

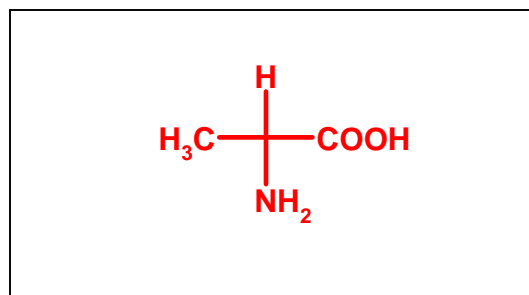
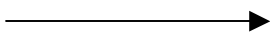


- X** A il composto 4 è achirale e l'atomo centrale del composto 2 è non stereogenico
 B 2 e 4 sono diastereomeri mentre 1 e 3 sono enantiomeri
 C 1 e 4 sono enantiomeri, mentre 1 e 2 sono molecole differenti
 D Tra gli atomi centrali delle 4 proiezioni 2 sono chirali e 2 sono non stereogenici

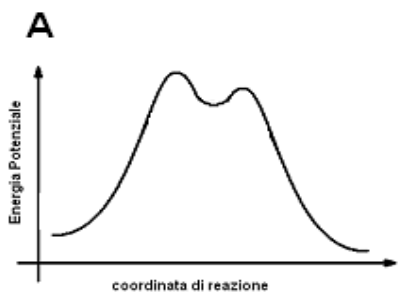
5) Completare la reazione inserendo nell'apposito riquadro il prodotto mancante.



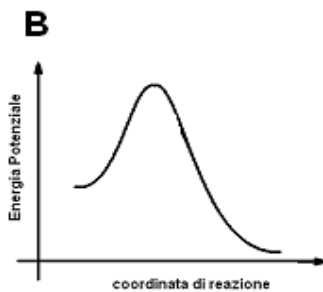
- 1) ftalimide, NaOH;
- 2) $\text{NH}_2\text{-NH}_2$;
- 3) H_2O , H^+



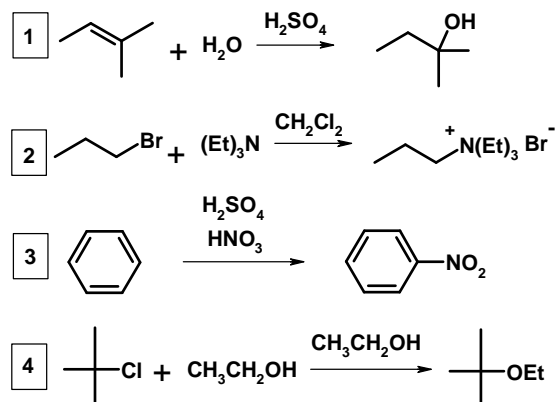
6) Assegnare ognuna delle reazioni proposte al corretto decorso di reazione rappresentato dai grafici A e B.



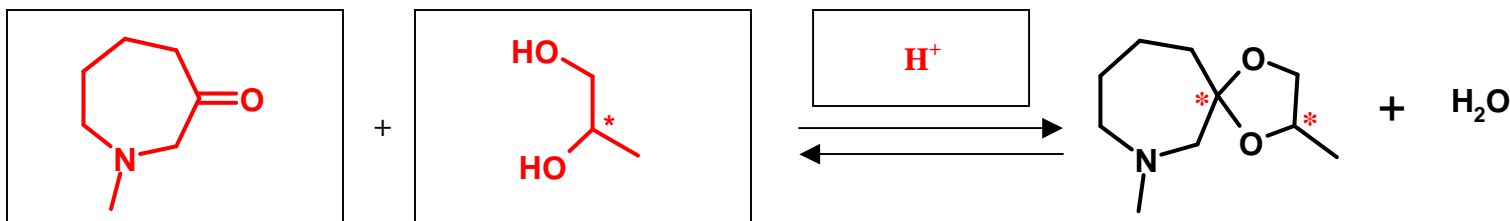
1 3 4



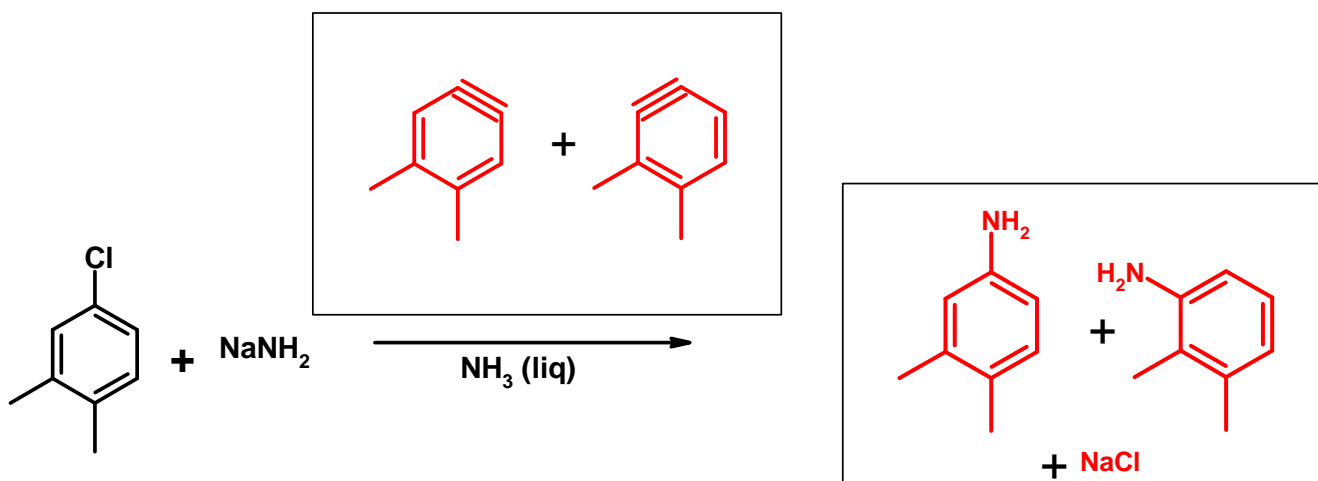
2



7) a- Completare la reazione inserendo negli appositi riquadri i reagenti e le condizioni di reazione mancanti;
b- marcare con un asterisco gli atomi di carbonio asimmetrici presenti sia nei reagenti che nei prodotti.

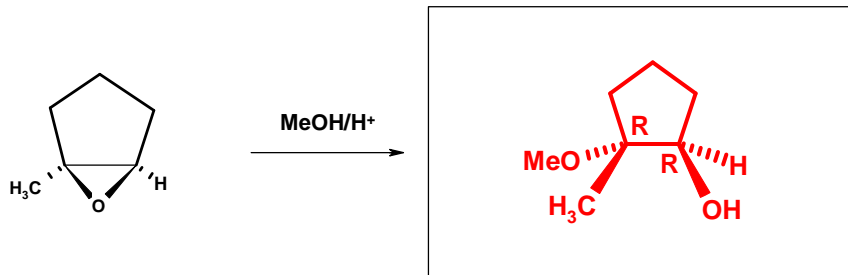


8) Completare la reazione inserendo negli appositi riquadri l'intermedio/i di reazione e il prodotto/i mancante/i

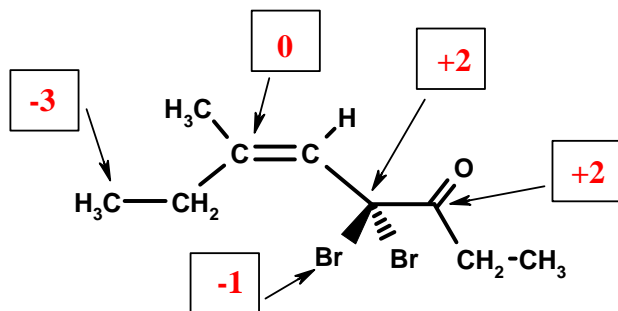


Cognome _____ Nome _____ Matricola _____

2) Scrivere il prodotto della reazione, indicando accanto ad ogni centro asimmetrico il corretto descrittore di configurazione R/S:



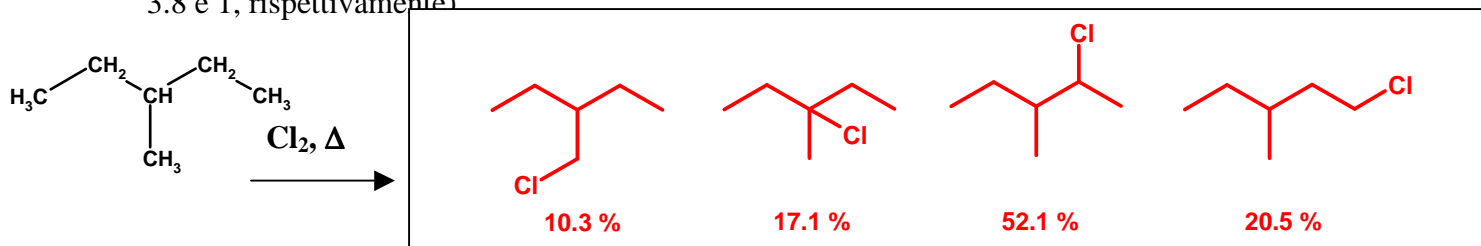
4) a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando l'opportuno descrittore di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



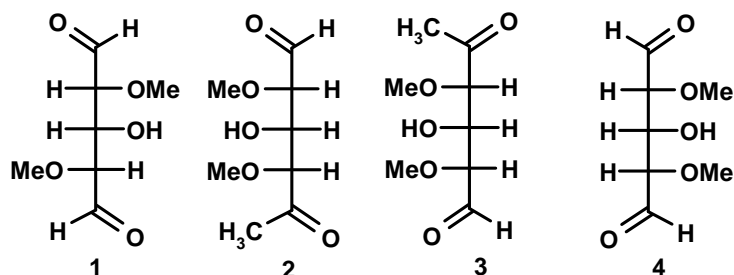
NOME

(Z)- 4,4-dibromo-6-metil-ot-5-en-3-one

5) Completare la reazione sotto riportata scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione e indicando per ognuno di essi la resa corrispondente (scala di reattività di Cl₂ con idrogeni 3ⁱ, 2ⁱ e 1ⁱ: 5, 3.8 e 1, rispettivamente)

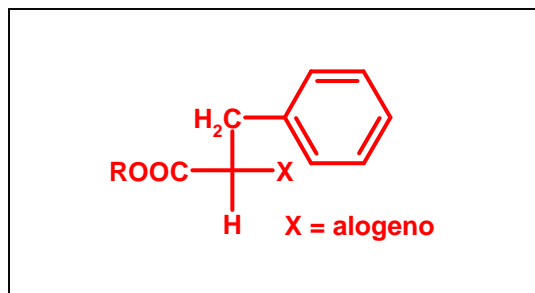


6) Con riferimento alle strutture sotto riportate, rappresentate mediante proiezioni di Fischer, marcare con una croce le affermazioni ritenute vere sotto tutti gli aspetti:

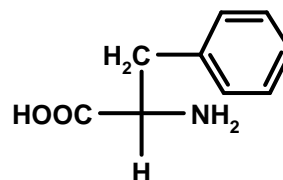


- A Tra gli atomi centrali delle 4 proiezioni 3 sono chirali e uno è pseudoasimmetrico
- B 1 e 4 sono enantiomeri, mentre 1 e 2 sono molecole differenti
- ~~C~~ 1 e 4 sono diastereomeri mentre 2 e 3 sono enantiomeri
- ~~D~~ il composto 4 è achirale e l'atomo centrale del composto 1 è non stereogenico

7) Completare la reazione inserendo nell'apposito riquadro il reagente mancante.



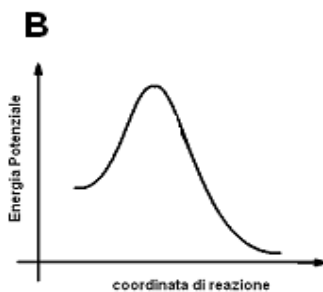
- 4) ftalimide,
NaOH;
- 5) $\text{NH}_2\text{-NH}_2$;
- 6) H_2O , H^+



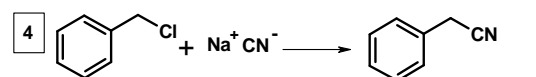
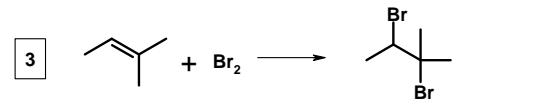
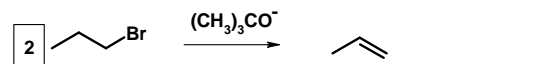
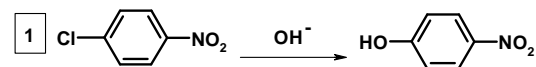
7) Assegnare ognuna delle reazioni proposte al corretto decorso di reazione rappresentato dai grafici A e B.



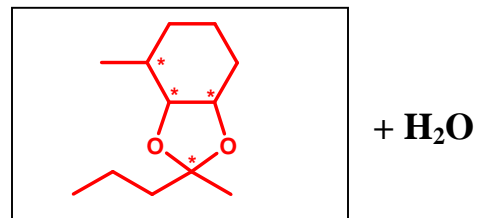
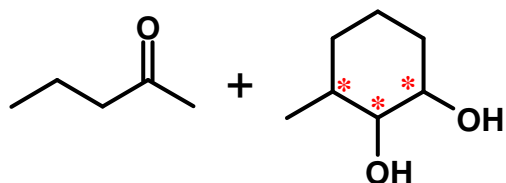
1 3



2 4



8) **a-** Completare la reazione inserendo nell'apposito riquadro il prodotto mancante; **b-** marcare con un asterisco gli atomi asimmetrici presenti sia nei reagenti che nei prodotti.



9) Completare la reazione inserendo negli appositi riquadri l'intermedio/i di reazione e il prodotto/i mancante/i

