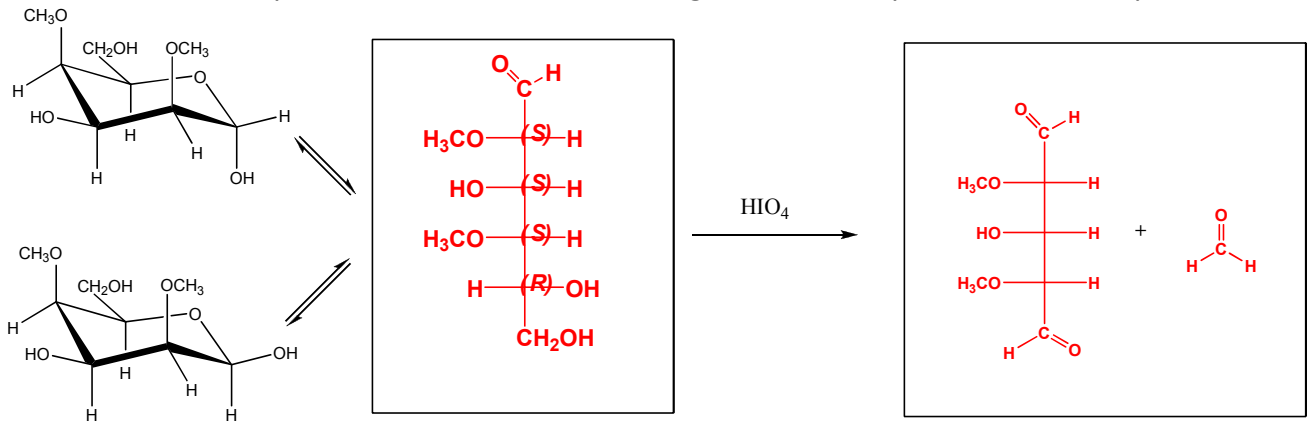
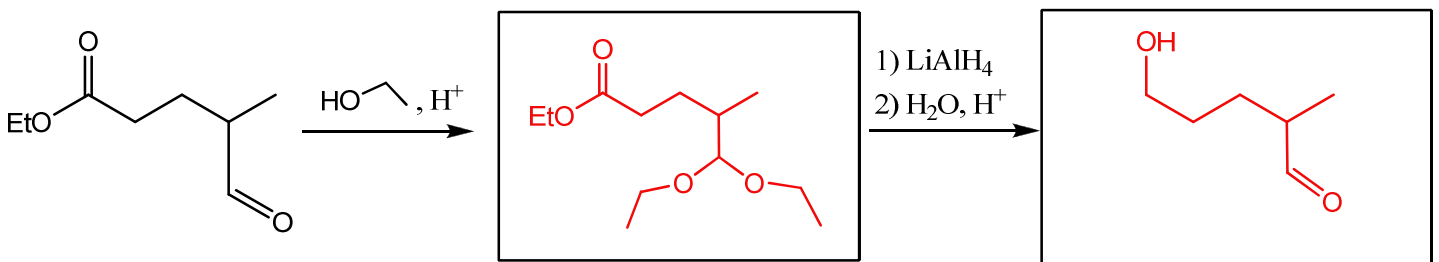


Nome _____ Cognome _____
 Matricola _____

- 1) Nel primo riquadro scrivere in proiezione di Fischer la forma aperta del monosaccaride riportato sulla sinistra, caratterizzandone i centri asimmetrici (C.A.) con i corretti descrittori di configurazione R/S (scriverli accanto ad ogni C.A.). Quindi, nel riquadro riportato all'estrema destra inserire il/i prodotti ottenuti facendo reagire la forma aperta con l'acido periodico.

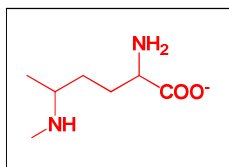


- 2) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.



- 3) Di ogni amminoacido riportato in forma totalmente protonata determinare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in larga maggioranza a pH proposto.

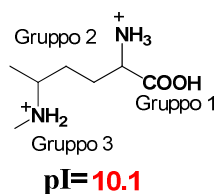
struttura dominante a pH 11.5



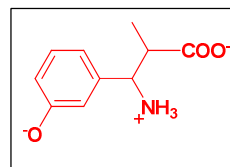
pKa Gruppo 1 2.8

pKa Gruppo 2 9.5

pKa Gruppo 3 10.7



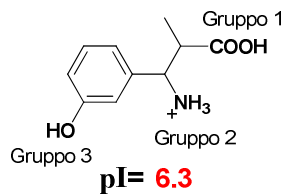
struttura dominante a pH 9.6



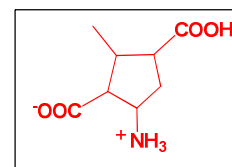
3.6

9.9

9.0



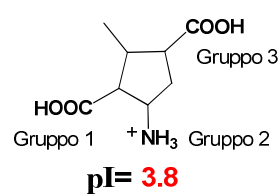
struttura dominante a pH 4.0



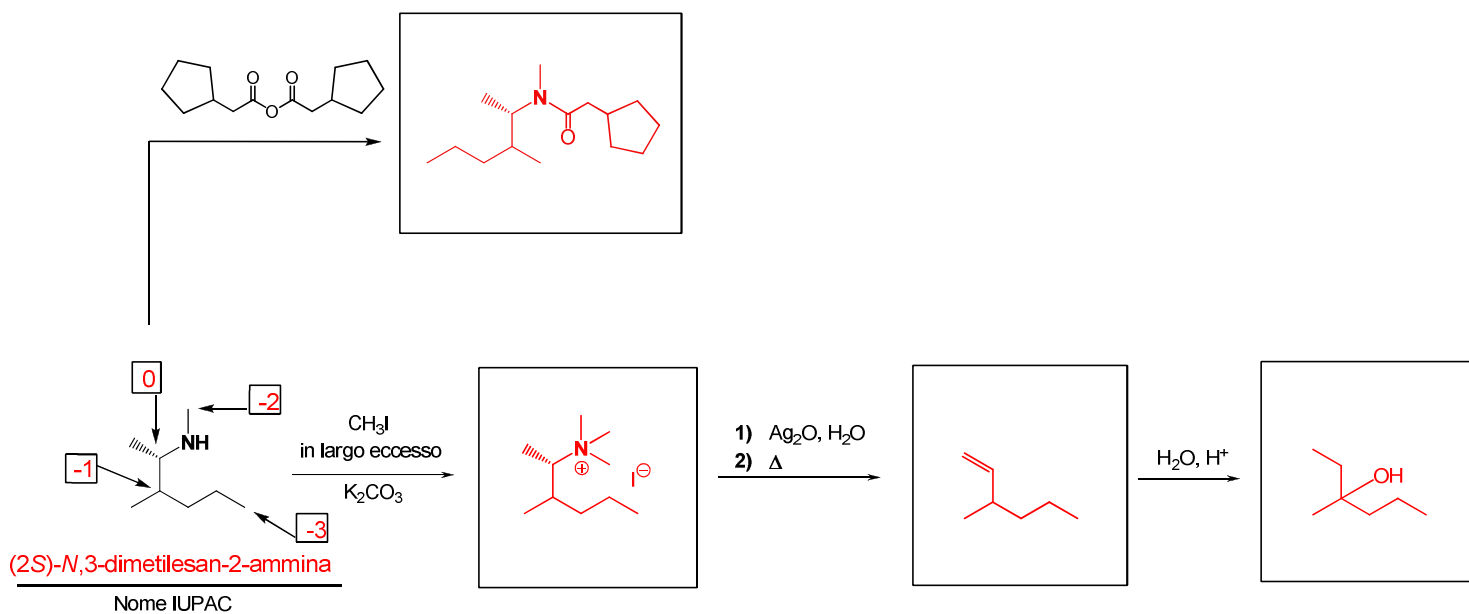
3.4

10.6

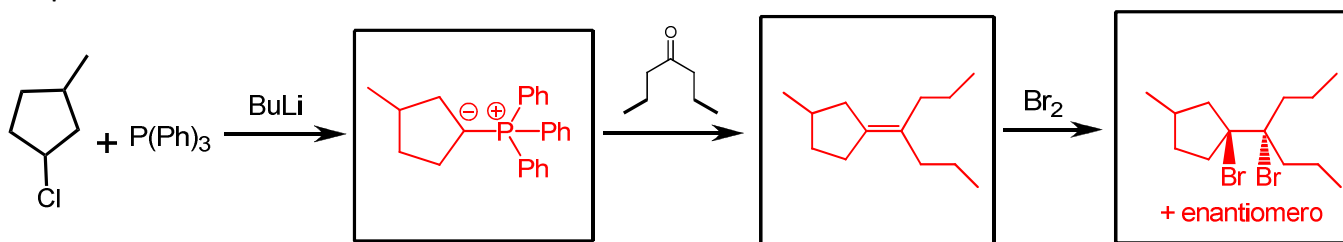
4.2



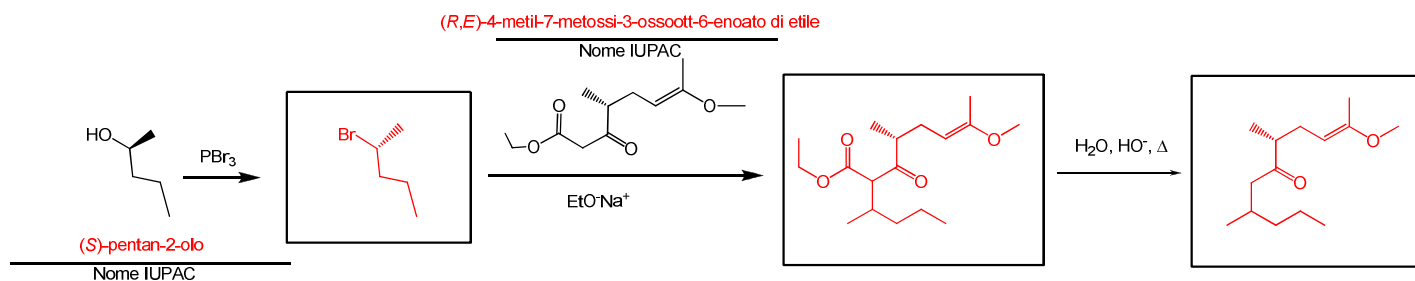
- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC della molecola proposta e i numeri di ossidazione degli atomi indicati dalle frecce (scriverli all'interno dei quadrati appositamente riservati).



- 5) Completare lo schema di reazione multiplo inserendo le specie mancanti all'interno degli appositi riquadri.

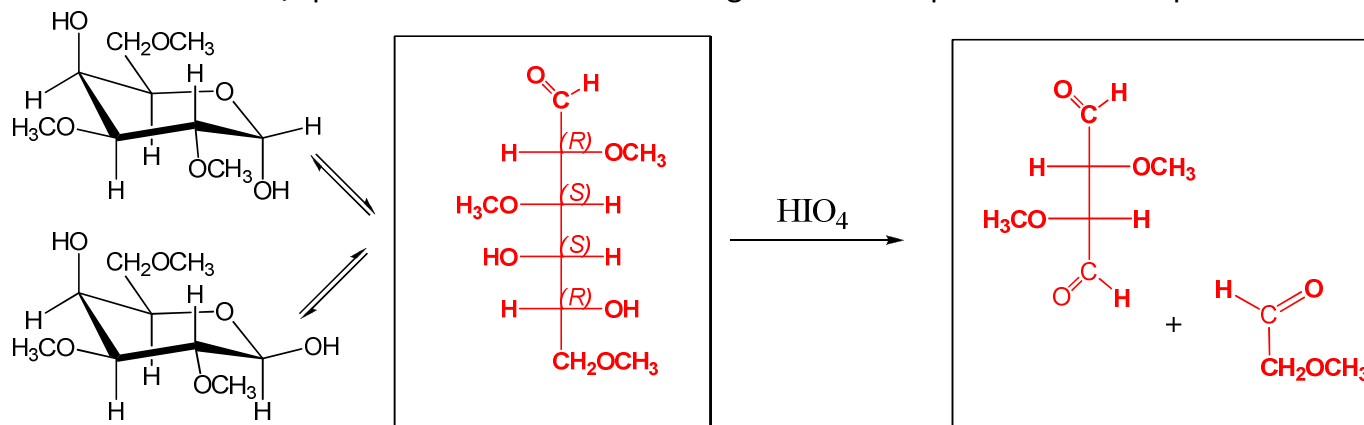


- 6) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC delle molecole proposte

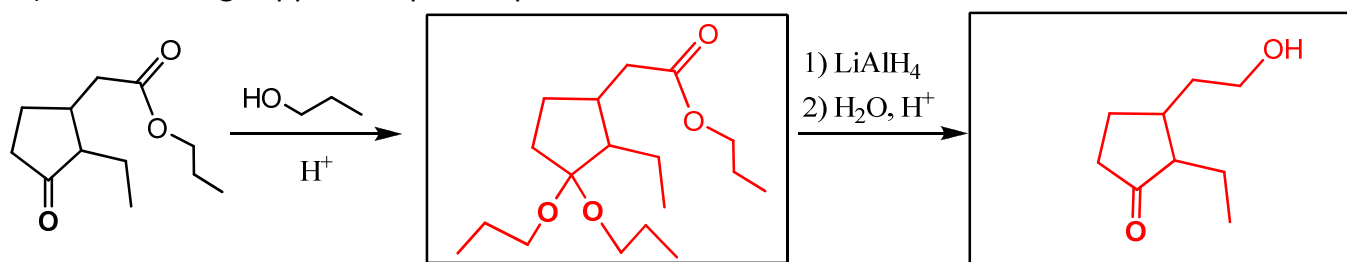


Nome _____ Cognome _____
 Matricola _____

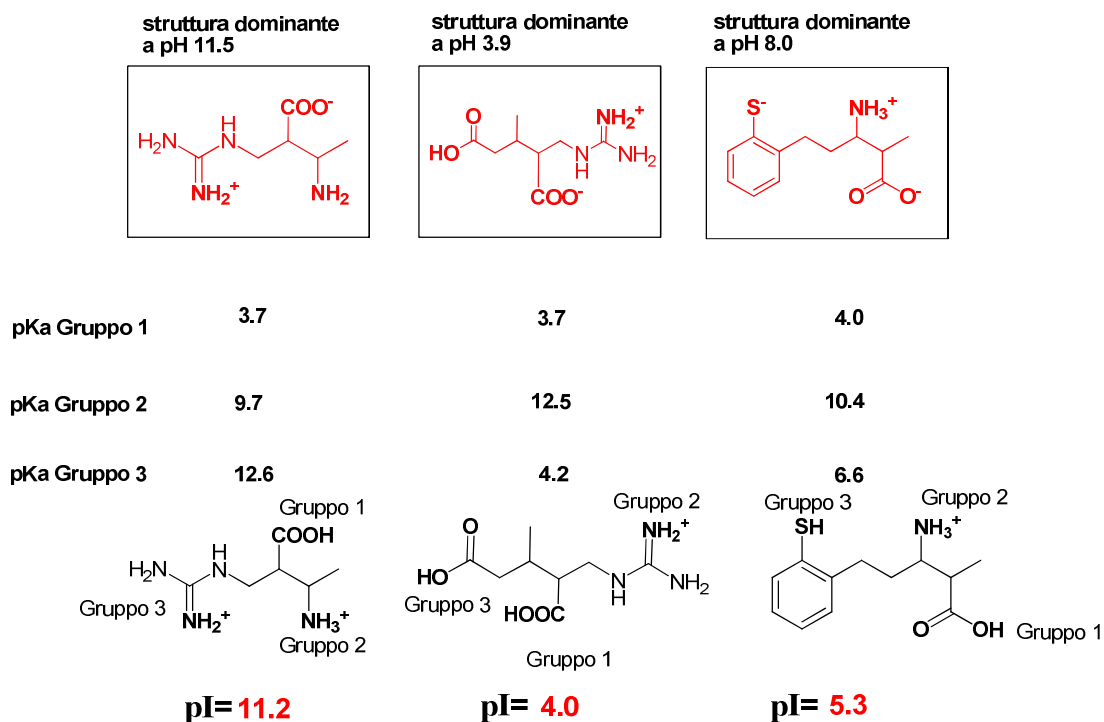
- 1) Nel primo riquadro scrivere in proiezione di Fischer la forma aperta del monosaccaride riportato sulla sinistra, caratterizzandone i centri asimmetrici (C.A.) con i corretti descrittori di configurazione R/S (scriverli accanto ad ogni C.A.). Quindi, nel riquadro riportato all'estrema destra inserire il/i prodotti ottenuti facendo reagire la forma aperta con l'acido periodico.



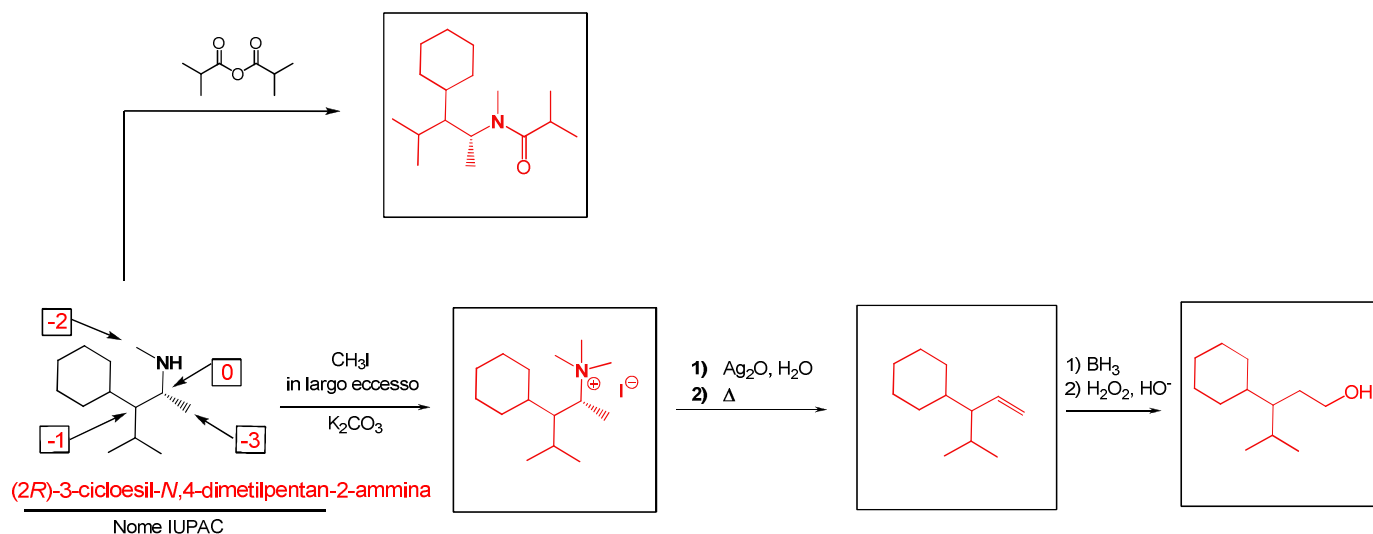
- 2) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.



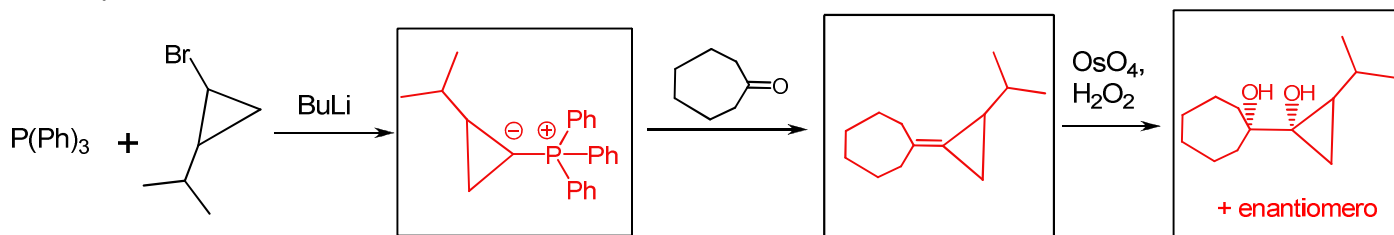
- 3) Di ogni amminoacido riportato in forma totalmente protonata determinare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in larga maggioranza al pH proposto.



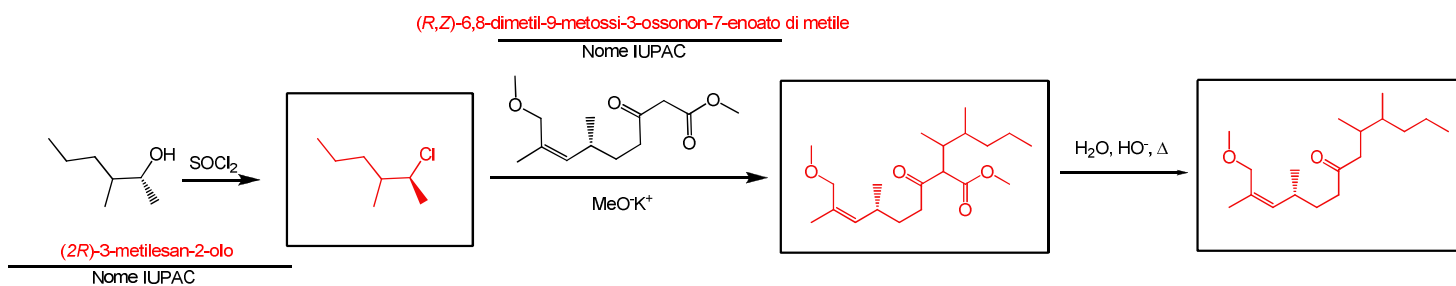
- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC della molecola proposta e i numeri di ossidazione degli atomi indicati dalle frecce (scriverli all'interno dei quadrati appositamente riservati).



- 5) Completare lo schema di reazione multiplo inserendo le specie mancanti all'interno degli appositi riquadri.

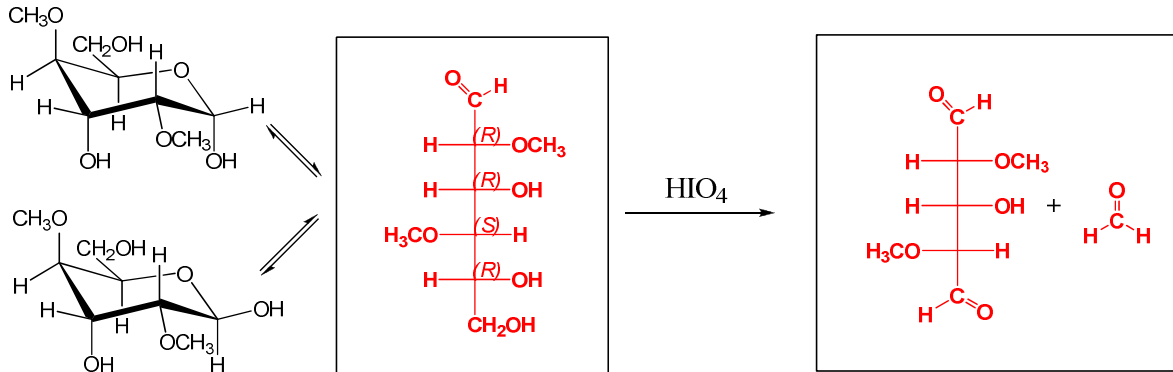


- 6) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC delle molecole proposte.

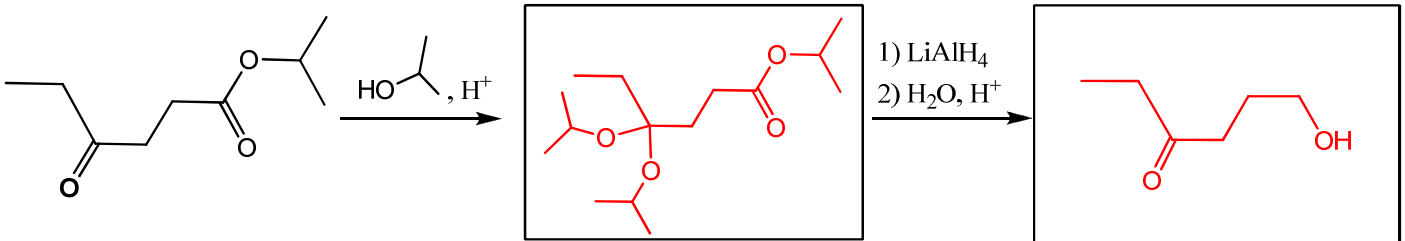


Nome _____ Cognome _____
 Matricola _____

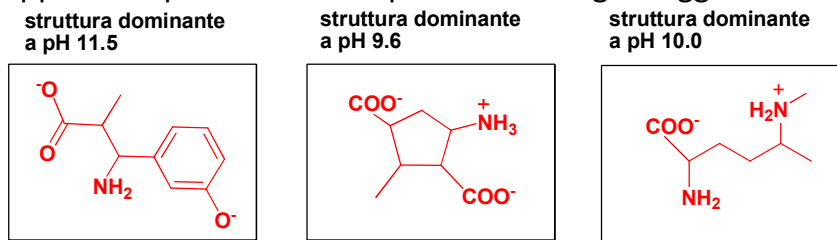
- 1) Nel primo riquadro scrivere in proiezione di Fischer la forma aperta del monosaccaride riportato sulla sinistra, caratterizzandone i centri asimmetrici (C.A.) con i corretti descrittori di configurazione R/S (scriverli accanto ad ogni C.A.). Quindi, nel riquadro riportato all'estrema destra inserire il/i prodotti ottenuti facendo reagire la forma aperta con l'acido periodico.



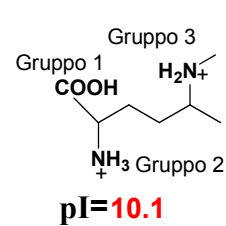
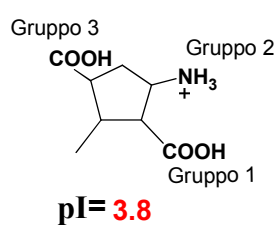
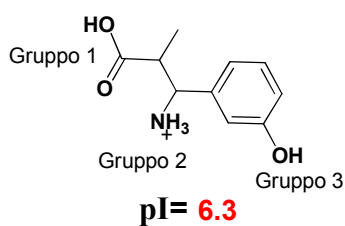
- 2) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.



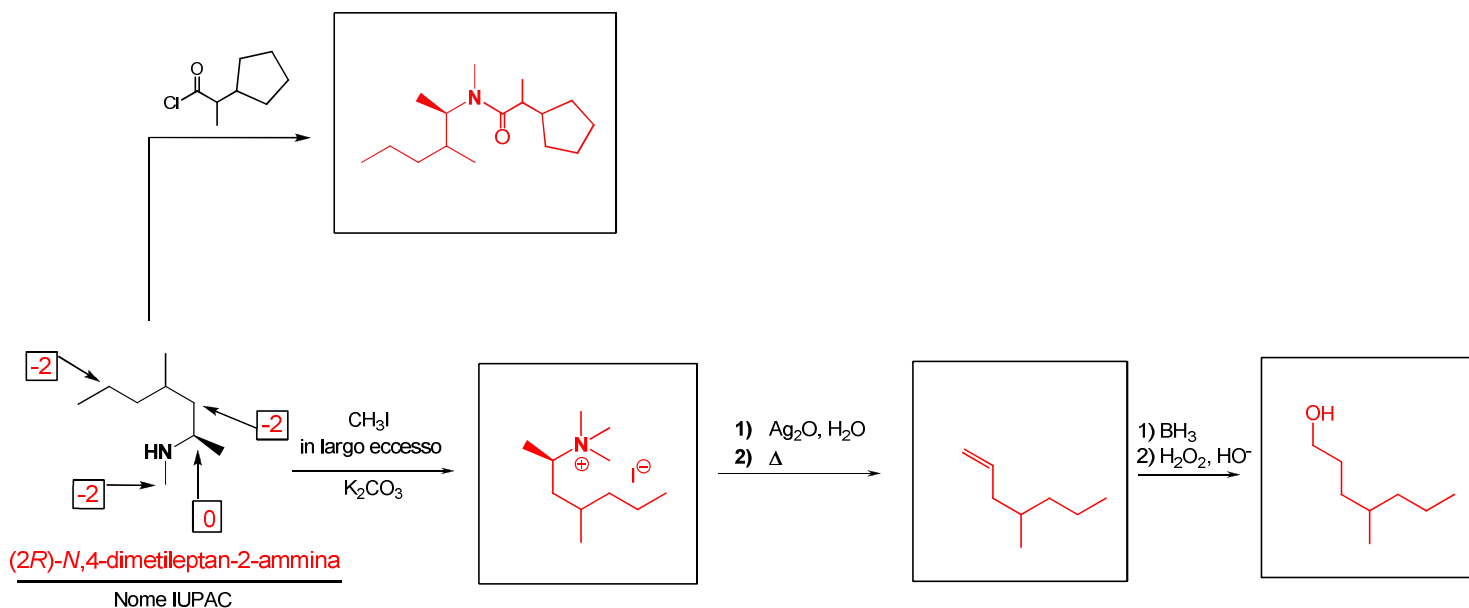
- 3) Di ogni amminoacido riportato in forma totalmente protonata determinare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in larga maggioranza al pH proposto.



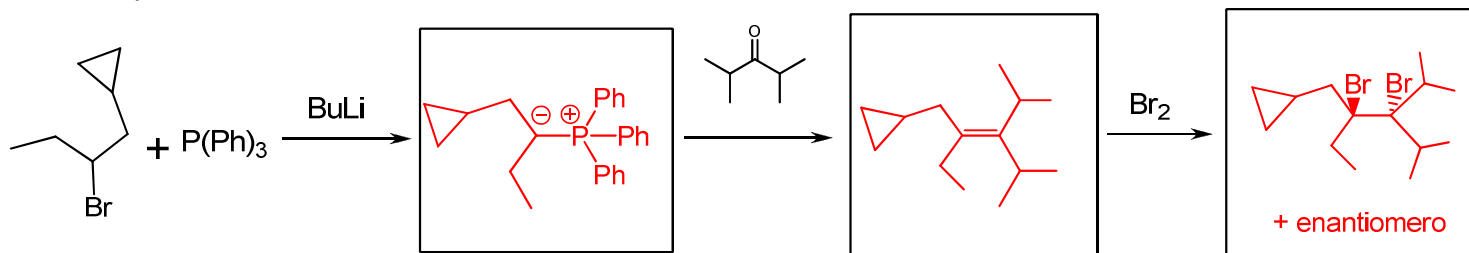
pKa Gruppo 1	3.6	3.4	2.8
pKa Gruppo 2	9.9	10.6	9.5
pKa Gruppo 3	9.0	4.2	10.7



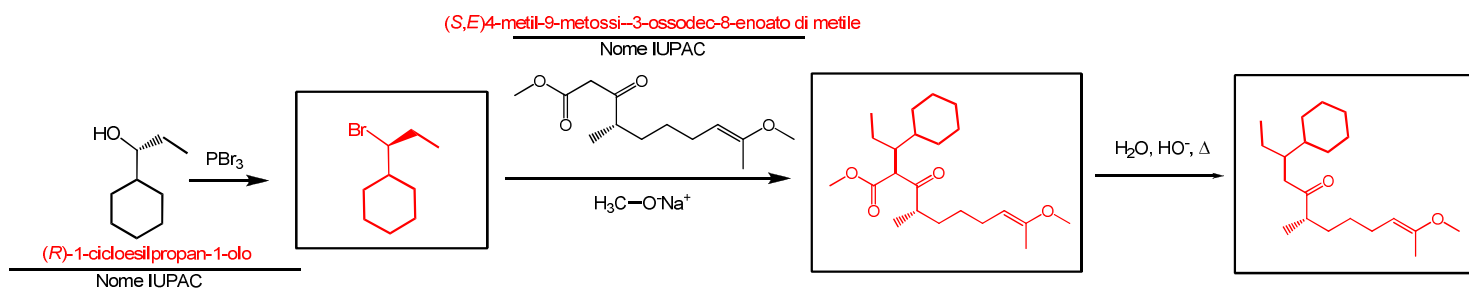
- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC della molecola proposta e i numeri di ossidazione degli atomi indicati dalle frecce (scriverli all'interno dei quadrati appositamente riservati).



- 5) Completare lo schema di reazione multiplo inserendo le specie mancanti all'interno degli appositi riquadri.



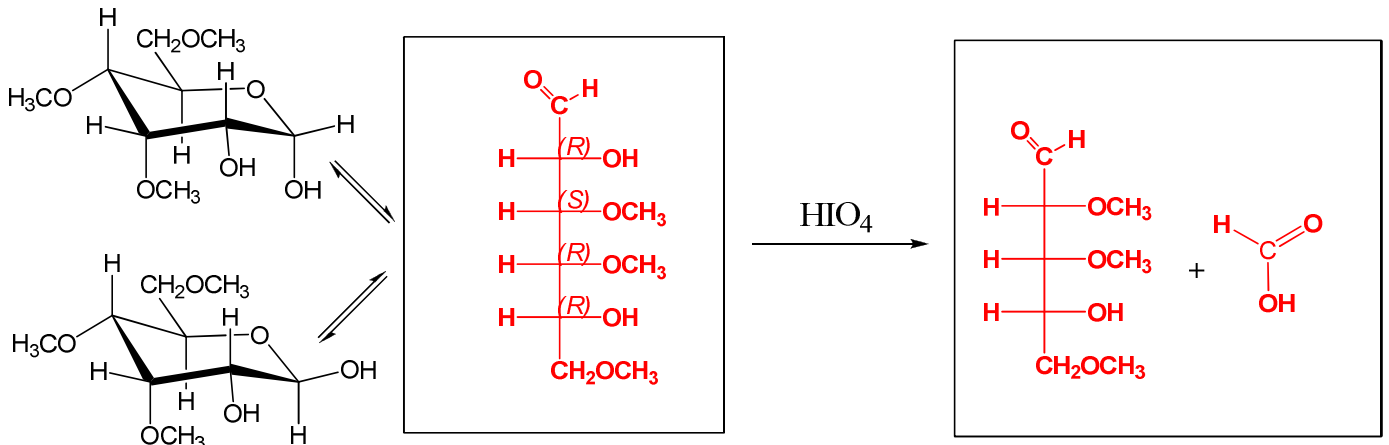
- 6) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC delle molecole proposte



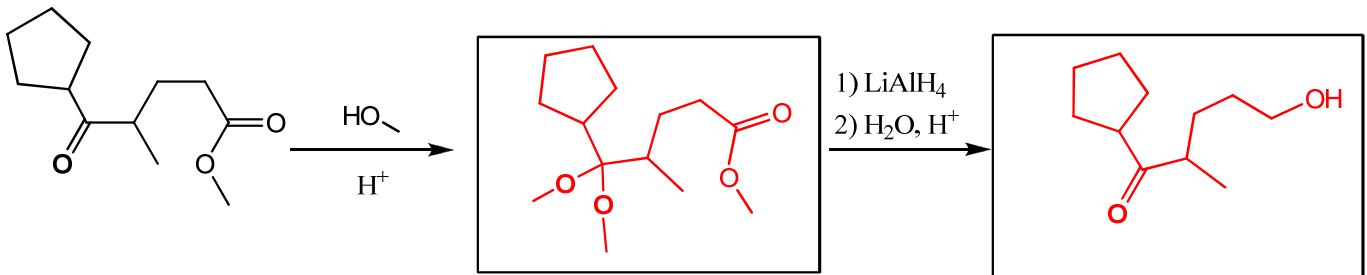
Compito del 5/2/2014. D

Nome _____ Cognome _____
 Matricola _____

- 1) Nel primo riquadro scrivere in proiezione di Fischer la forma aperta del monosaccaride riportato sulla sinistra, caratterizzandone i centri asimmetrici (C.A.) con i corretti descrittori di configurazione R/S (scriverli accanto ad ogni C.A.). Quindi, nel riquadro riportato all'estrema destra inserire il/i prodotti ottenuti facendo reagire la forma aperta con l'acido periodico.



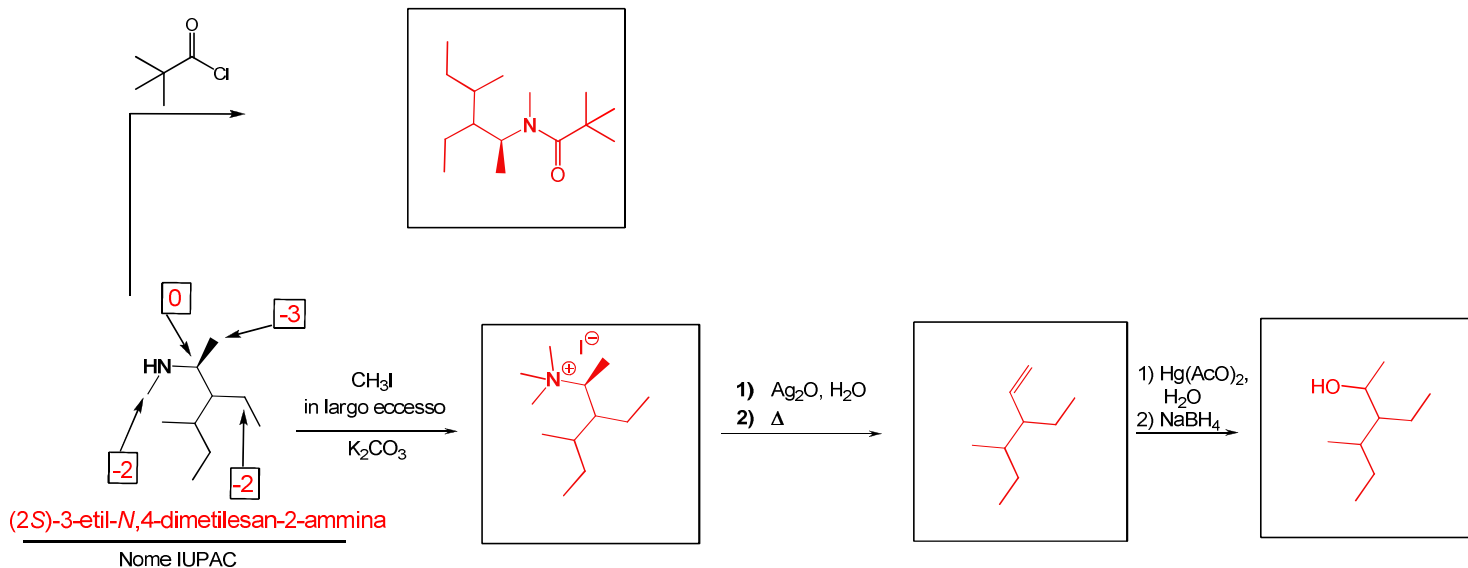
- 2) Scrivere negli appositi riquadri i prodotti formati dalle due reazioni concatenate.



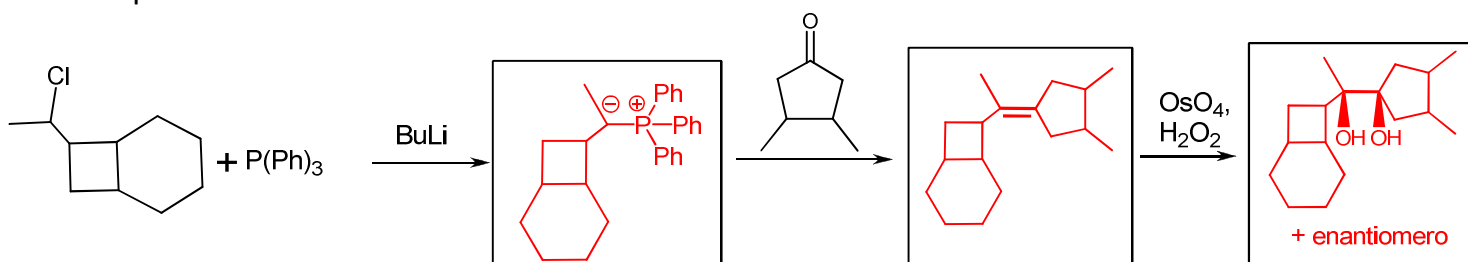
- 3) Di ogni amminoacido riportato in forma totalmente protonata determinare il punto isoelettrico e disegnare nell'apposito riquadro la forma presente in larga maggioranza al pH proposto.

	struttura dominante a pH 11.5	struttura dominante a pH 3.9	struttura dominante a pH 8.0
pKa Gruppo 1	3.7	3.7	4.0
pKa Gruppo 2	9.7	12.5	10.4
pKa Gruppo 3	12.6	4.2	6.6
	pI = 11.2	pI = 4.0	pI = 5.3

- 4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC della molecola proposta e i numeri di ossidazione degli atomi indicati dalle frecce (scriverli all'interno dei quadrati appositamente riservati).



- 5) Completare lo schema di reazione multiplo inserendo le specie mancanti all'interno degli appositi riquadri.



- 6) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri le strutture dei prodotti formati. Aggiungere inoltre il nome IUPAC delle molecole proposte.

