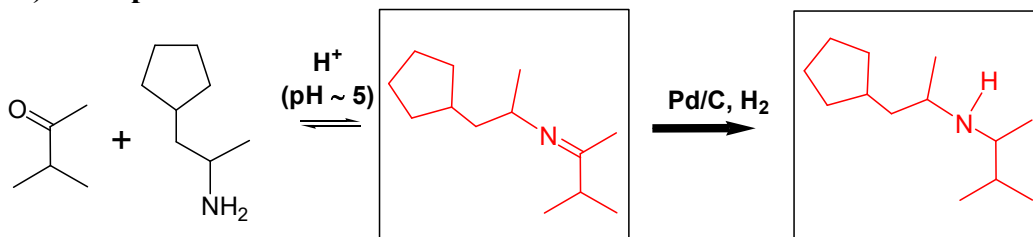
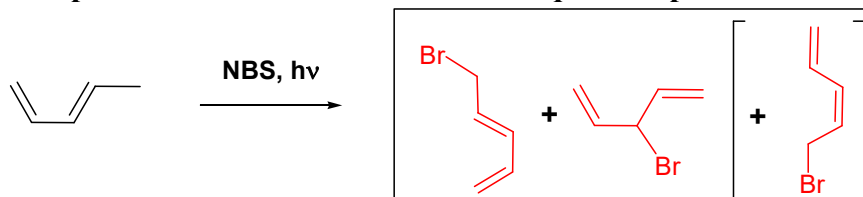


1) Completare lo schema di reazione



2) Completare la reazione inserendo nel riquadro i prodotti formati.



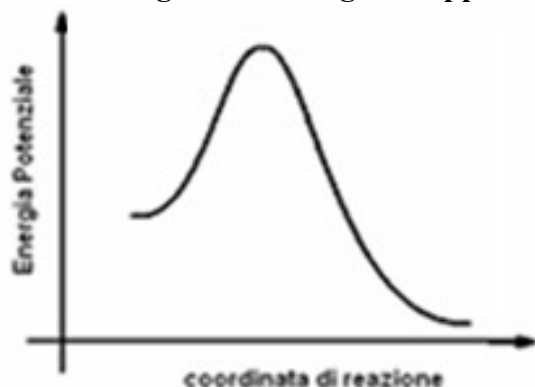
3) a) Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando l'opportuno descrittore di stereoisomeria; b) assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scriverne con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri); c) scrivere all'interno dei riquadri le strutture corrispondenti ai nomi proposti

(R,E)-2-metiles-3-enoato di etile
nome IUPAC

acido acetico	<chem>CH3COOH</chem>	anisolo	<chem>c1ccc(OC)cc1</chem>
formaldeide	<chem>O=C</chem>	benzolo	<chem>c1ccccc1</chem>
fenolo	<chem>c1ccc(O)cc1</chem>	acetonitrile	<chem>CH3CN</chem>
cloroformio	<chem>CHCl3</chem>		

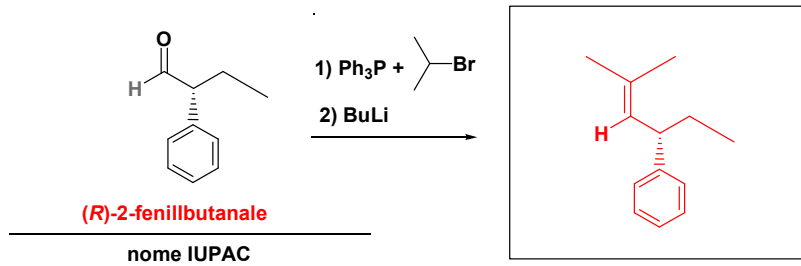
4) Segnare con una croce le risposte ritenute corrette.

Il diagramma energetico appresso riportato è compatibile con:

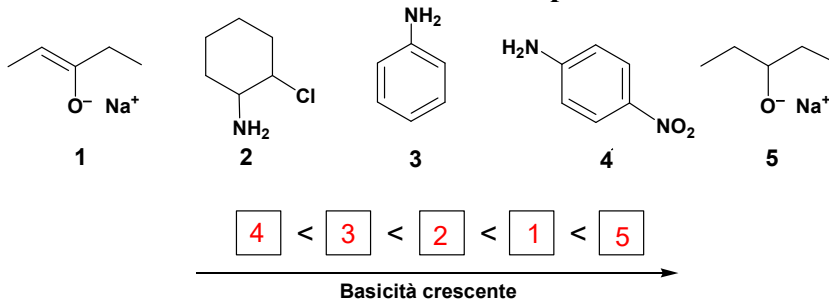


- una reazione esoergonica di eliminazione che decorra con meccanismo E₂
- una reazione endoergonica priva di intermedi di reazione;
- una reazione esoergonica con un intermedio di reazione;
- una reazione esoergonica senza specie intermedie;
- una reazione esoergonica di sostituzione che decorra con meccanismo S_{N1};
- una reazione endoergonica di eliminazione che decorra con meccanismo E₂;

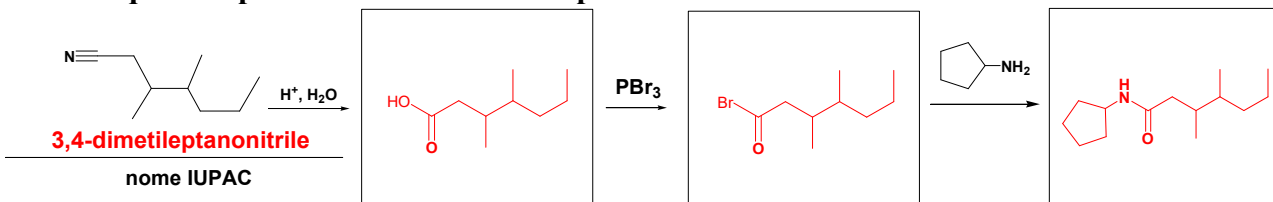
5) Inserire nell'apposito riquadro il prodotto ottenuto dalla reazione sotto riportata e assegnare il nome IUPAC al reagente:



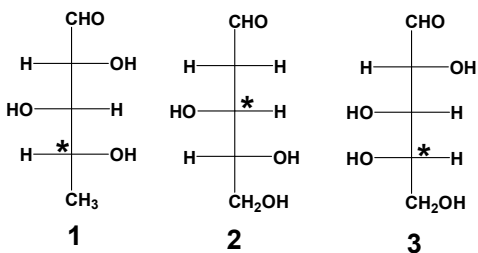
6) Elencare in ordine di basicità crescente i composti sotto elencati.



7) Riportare il nome IUPAC del reagente e completare lo schema di reazione inserendo nei riquadri i prodotti formati nelle rispettive trasformazioni.



8) Con riferimento alle strutture rappresentate mediante proiezioni di Fischer, rispondere alle domande inserendo nelle apposite caselle i corretti indici identificatori:

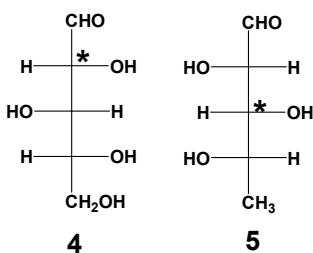


a) quali composti sono tra loro diastereoisomeri? (indicarli a coppie) 3,4

b) quali coppie di composti sono epimeri? 3,4

c) quali coppie di composti sono isomeri costituzionali? 1,2 / 2,5

d) riportare nel riquadro gli indici corrispondenti alle coppie di strutture in relazione di enantiomeria: 1,5



e) Per ogni struttura riportare il descrittore di configurazione assoluta *R* o *S* dell'atomo marcato con l'asterisco:

1 R 2 R 3 S 4 R 5 R