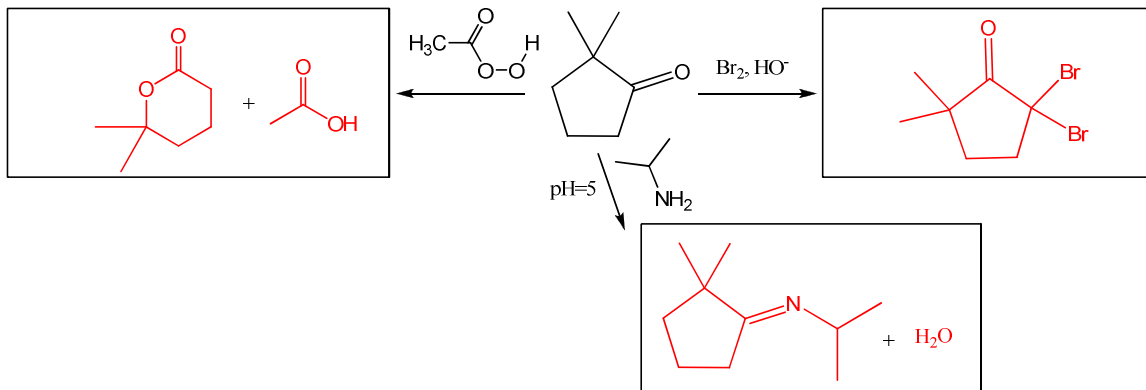


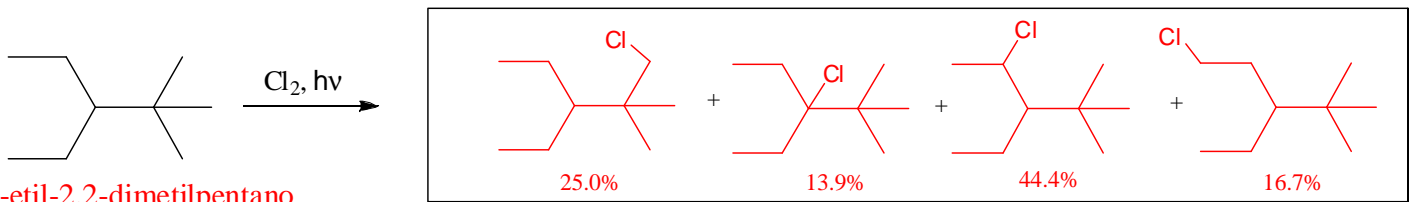
Nome _____ Cognome _____

Matricola _____

1) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti.



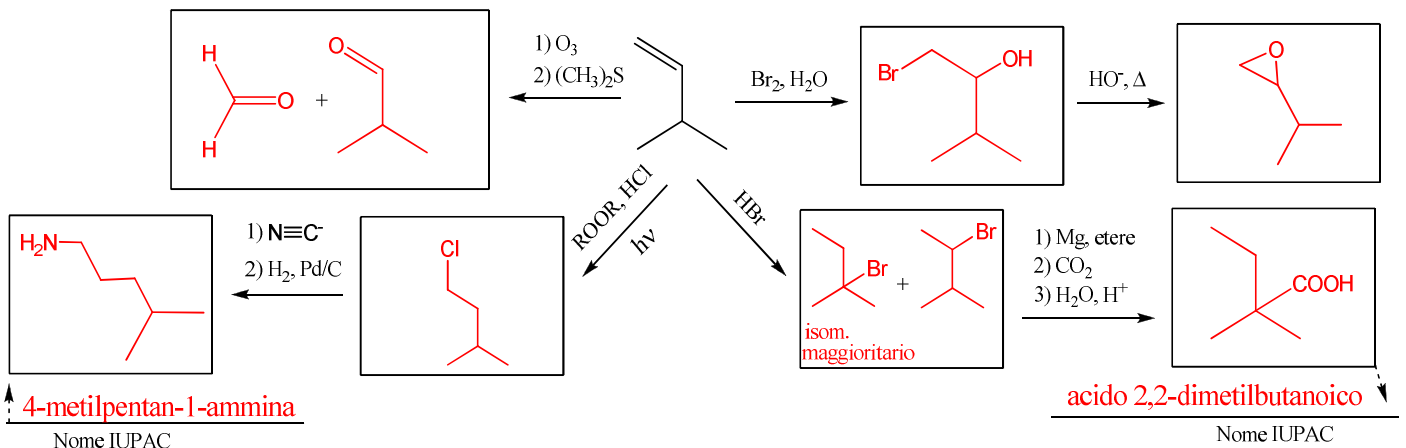
2) Completare la reazione proposta scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione, indicando per ognuno di essi la stimata resa corrispondente (scala di reattività di Cl₂ con idrogeni 3°, 2° e 1°: 5, 4 e 1, rispettivamente). Dell'alcano reagente scrivere anche il nome IUPAC.



3-etil-2,2-dimetilpentano

Nome IUPAC

3) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti. Dove indicato, attribuire il nome IUPAC alle strutture ottenute.



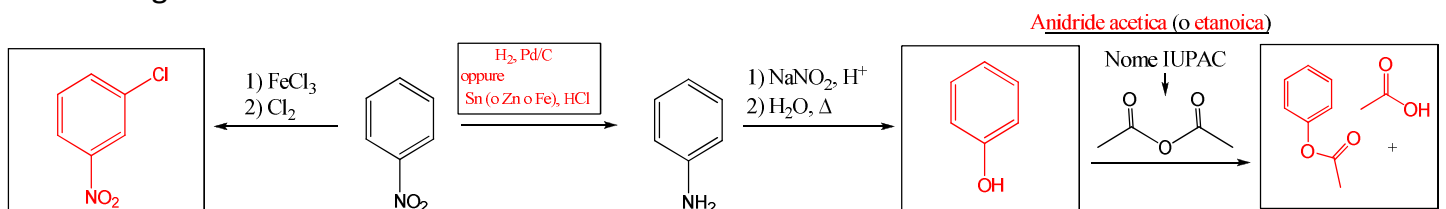
4-metilpentan-1-ammina

Nome IUPAC

acido 2,2-dimetilbutanoico

Nome IUPAC

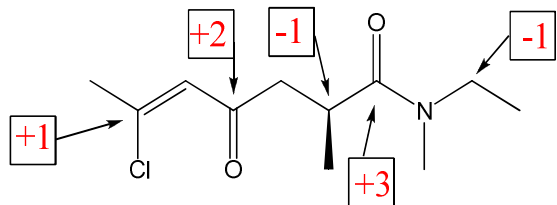
4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti/reattivi mancanti. Inoltre assegnare il nome IUPAC al reattivo indicato nell'ultima reazione a destra.



Anidride acetica (o etanoica)

Nome IUPAC

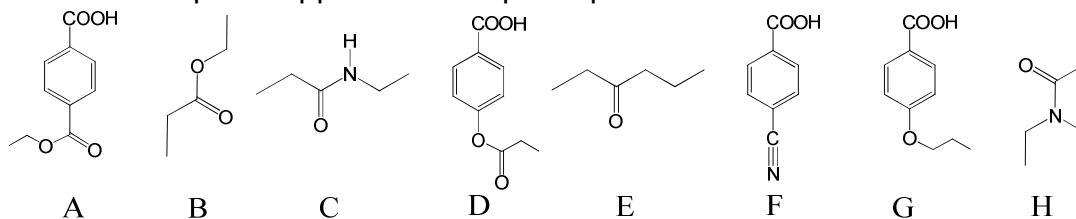
- 5) *a*- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se necessario, gli opportuni descrittori di stereoisomeria; *b*- assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



(S,Z)-6-cloro-*N*-etil-*N*,2-dimetil-4-ossioept-5-enamide

Nome IUPAC

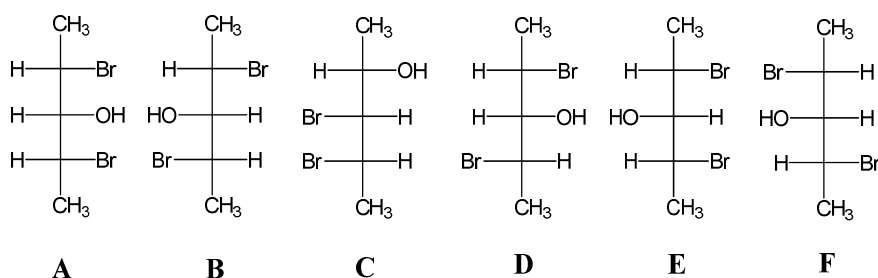
- 6) Disporre in ordine di acidità crescente le strutture proposte inserendo le rispettive lettere identificatrici nei riquadri appositamente predisposti.



F > **A** > **D** > **G** > **C** > **E** > **B** > **H**

Acidità crescente

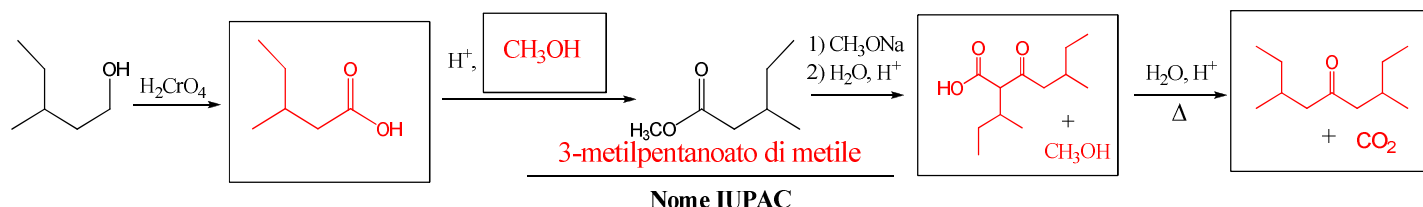
- 7) In corrispondenza di ogni coppia di strutture **A-F** proposta indicare tra queste che relazione intercorre, scegliendo la risposta tra le opzioni **1-4**.



B - F (4)
C - D (1)
B - D (3)
A - E (2)
B - E (2)

isomeri costituzionali: 1
diastereoisomeri: 2
stessa molecola: 3
enantiomeri: 4

- 8) Completare lo schema di reazione inserendo nei riquadri i reagenti/prodotti mancanti. Inoltre, assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata al centro dei processi concatenati.

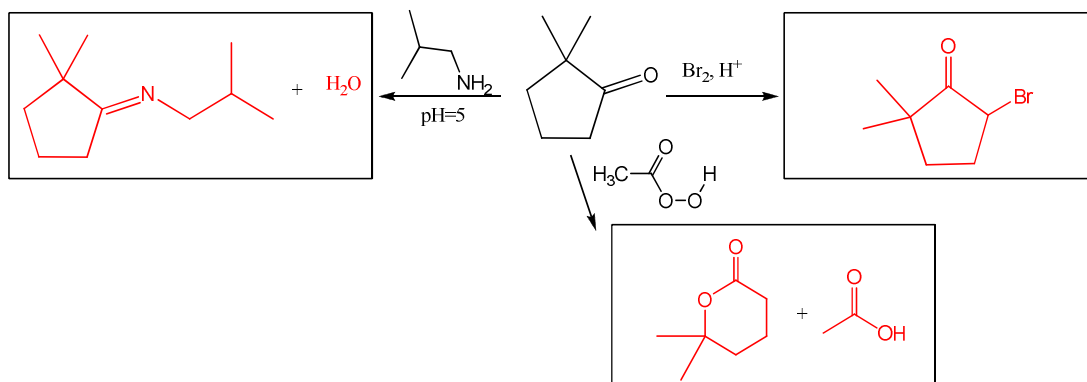


Nome IUPAC

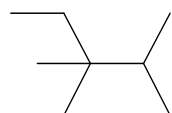
Nome _____ Cognome _____

Matricola _____

1) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti.

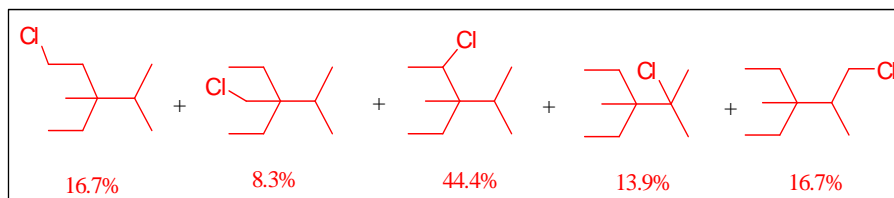
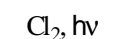


2) Completare la reazione proposta scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione, indicando per ognuno di essi la stimata resa corrispondente (scala di reattività di Cl₂ con idrogeni 3ⁱ, 2ⁱ e 1ⁱ: 5, 4 e 1, rispettivamente). Dell'alcano reagente scrivere anche il nome IUPAC.

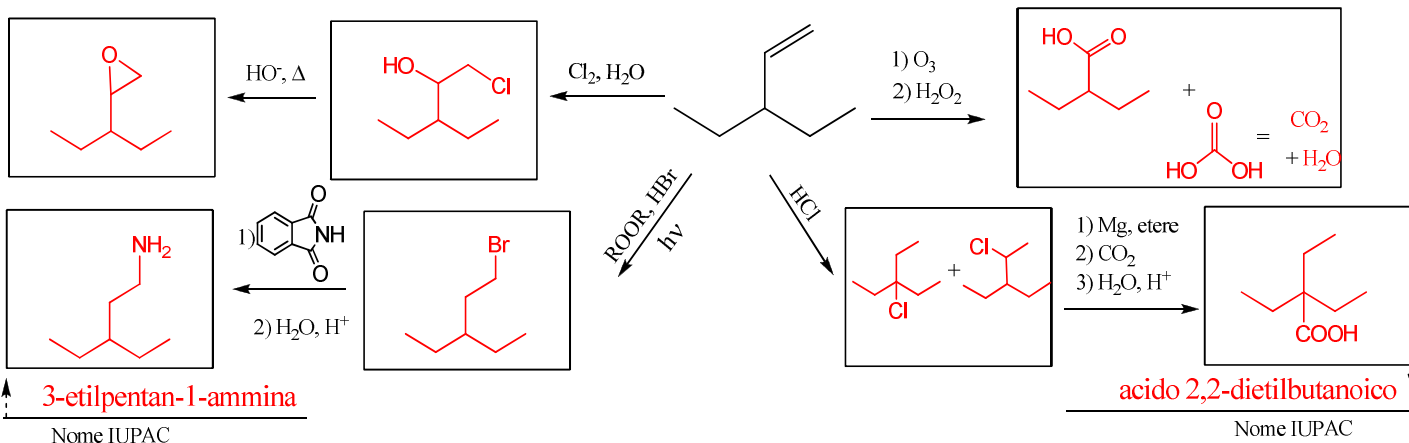


3-etil-2,3-dimetilpentano

Nome IUPAC



3) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti. Dove indicato, attribuire il nome IUPAC alle strutture ottenute.



3-etilpentan-1-ammina

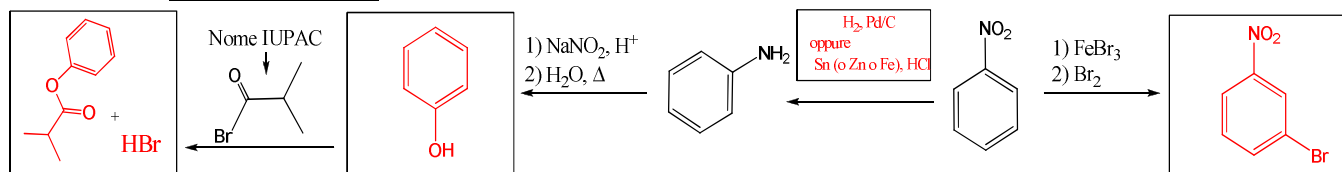
Nome IUPAC

acido 2,2-dietilbutanoico

Nome IUPAC

4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti/reattivi mancanti. Inoltre assegnare il nome IUPAC al reattivo indicato nell'ultima reazione a sinistra.

2-metilpropanoil bromuro

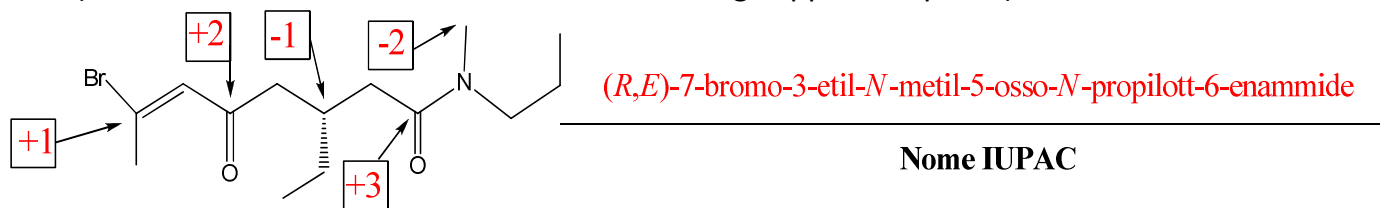


Nome IUPAC

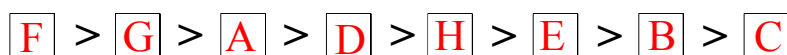
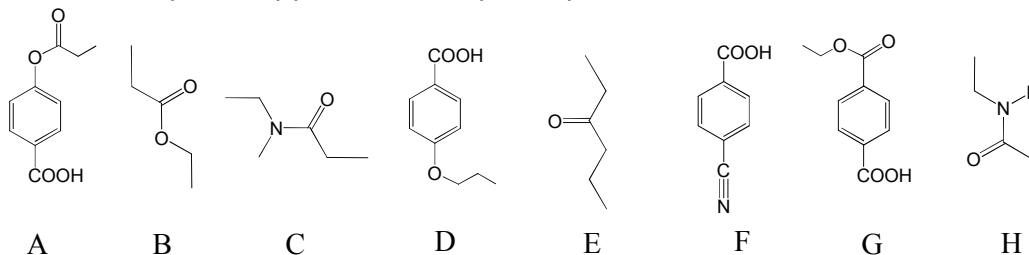
H₂, Pd/C
oppure
Sn (o Zn o Fe), HCl

1) FeBr₃
2) Br₂

- 5) *a*- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se necessario, 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).

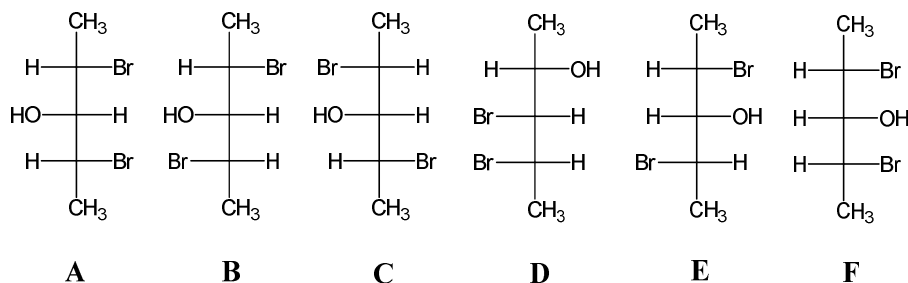


- 6) Disporre in ordine di acidità crescente le strutture proposte inserendo le rispettive lettere identificatrici nei riquadri appositamente predisposti.



← Acidità crescente →

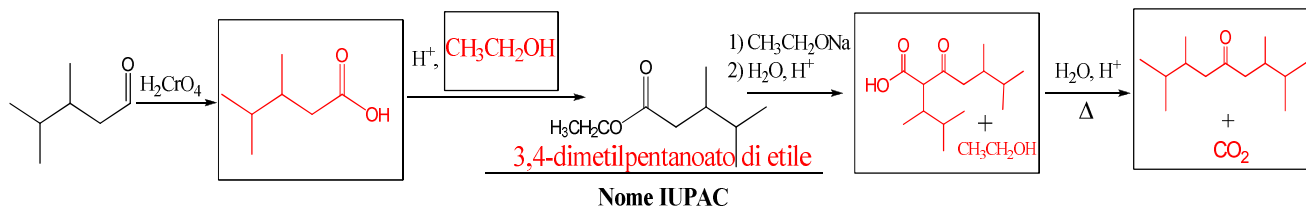
- 7) In corrispondenza di ogni coppia di strutture **A-F** proposta indicare tra queste che relazione intercorre, scegliendo la risposta tra le opzioni **1-4**.



- A – B (2)
 B – E (3)
 B – C (4)
 C – D (1)
 E – F (2)

isomeri costituzionali:	1
diastereoisomeri:	2
stessa molecola:	3
enantiomeri:	4

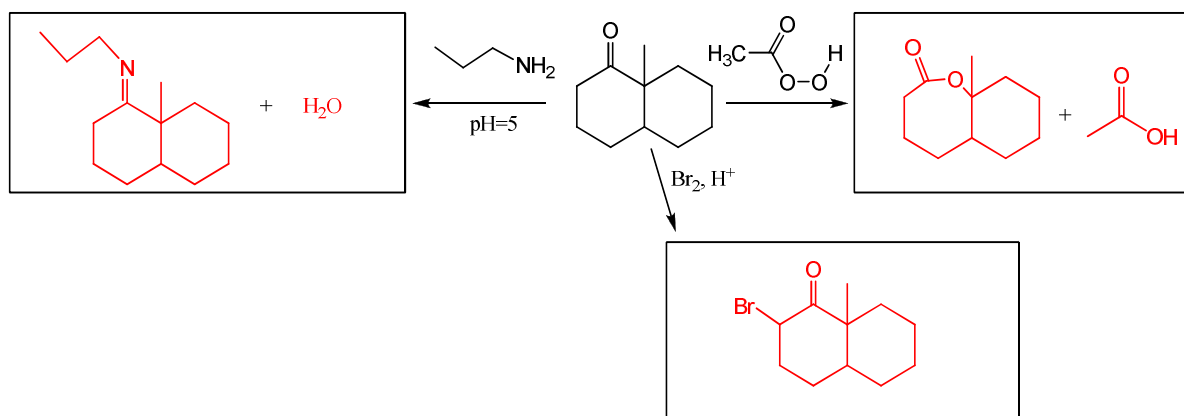
- 8) Completare lo schema di reazione inserendo nei riquadri i reagenti/prodotti mancanti. Inoltre, assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata al centro dei processi concatenati.



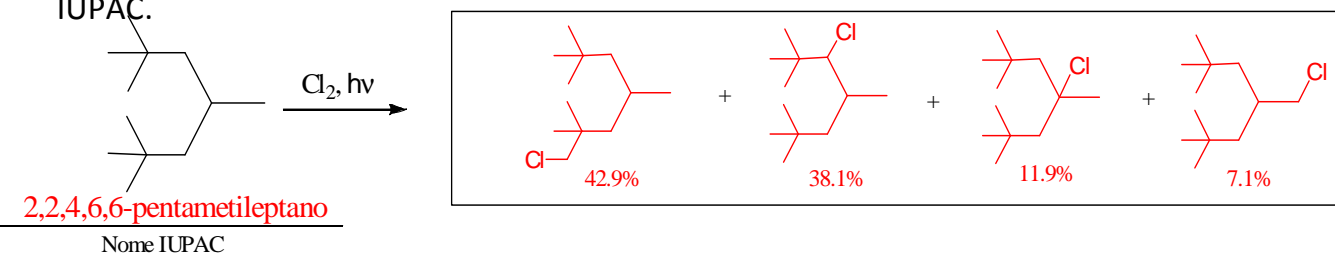
Nome _____ Cognome _____

Matricola _____

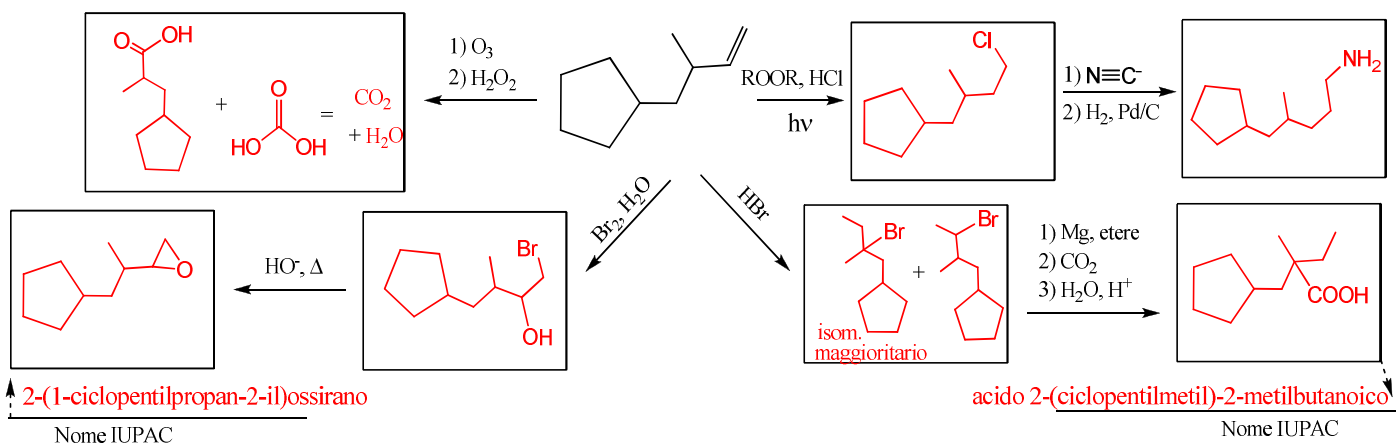
1) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti.



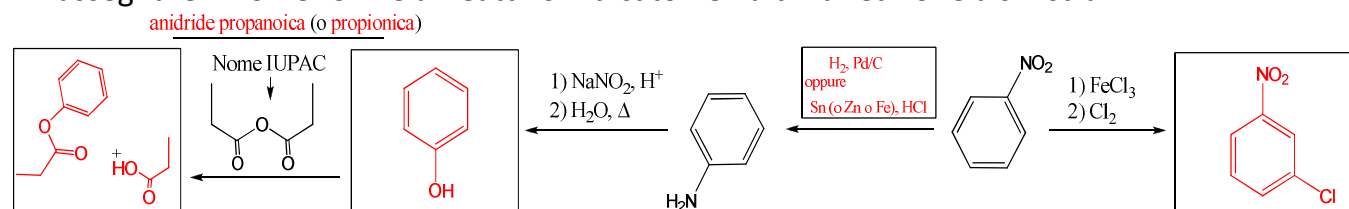
2) Completare la reazione proposta scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione, indicando per ognuno di essi la stimata resa corrispondente (scala di reattività di Cl_2 con idrogeni 3° , 2° e 1° : 5, 4 e 1, rispettivamente). Dell'alcano reagente scrivere anche il nome IUPAC.



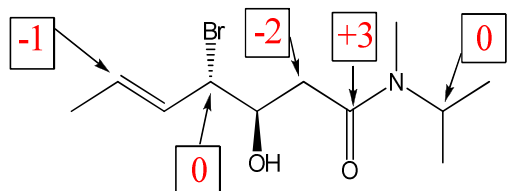
3) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti. Dove indicato, attribuire il nome IUPAC alle strutture ottenute.



4) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti/reattivi mancanti. Inoltre assegnare il nome IUPAC al reattivo indicato nell'ultima reazione a sinistra.



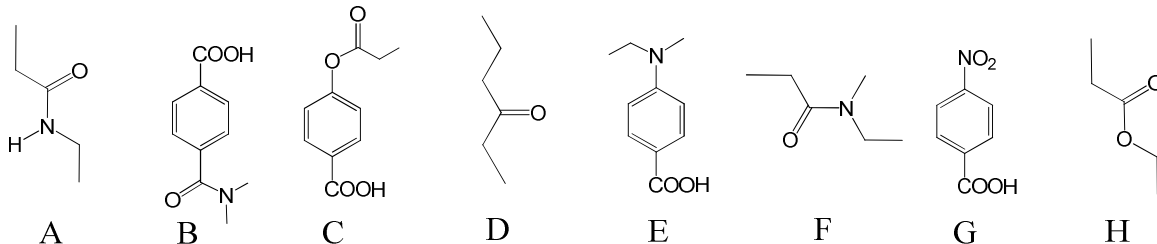
- 5) *a*- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se necessario, gli opportuni descrittori di stereoisomeria; *b*- assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



(3R,4S,E)-4-bromo-3-idrossi-*N*-isopropil-*N*-metilept-5-enamide

Nome IUPAC

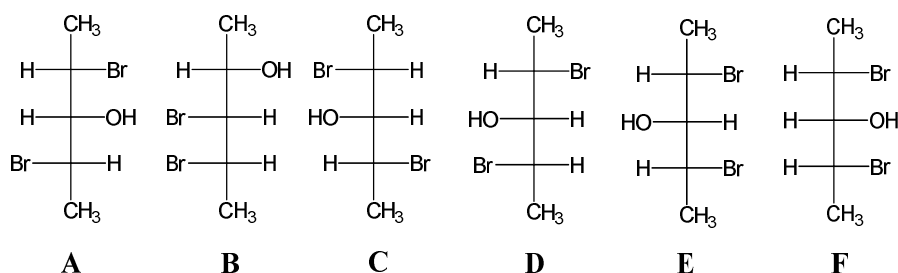
- 6) Disporre in ordine di acidità crescente le strutture proposte inserendo le rispettive lettere identificatrici nei riquadri appositamente predisposti.



G > **B** > **C** > **E** > **A** > **D** > **H** > **F**

Acidità crescente

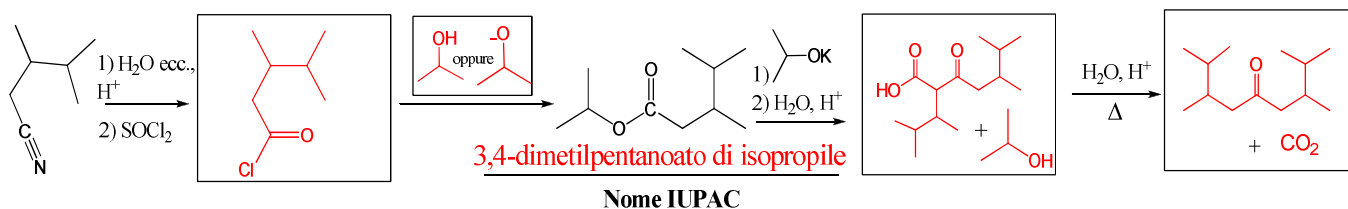
- 7) In corrispondenza di ogni coppia di strutture **A-F** proposta indicare tra queste che relazione intercorre, scegliendo la risposta tra le opzioni **1-4**.



E - F (2)
A - D (3)
B - F (1)
D - C (4)
C - F (2)

isomeri costituzionali:	1
diastereoisomeri:	2
stessa molecola:	3
enantiomeri:	4

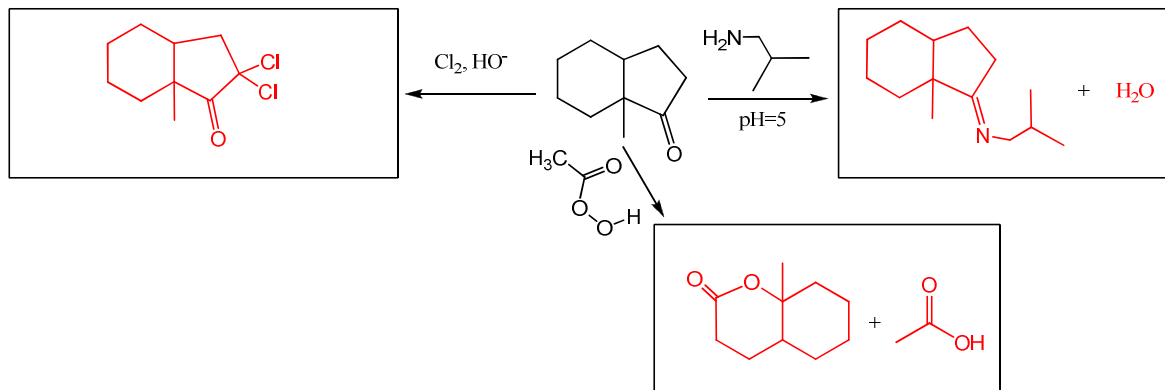
- 8) Completare lo schema di reazione inserendo nei riquadri i reagenti/prodotti mancanti. Inoltre, assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata al centro dei processi concatenati.



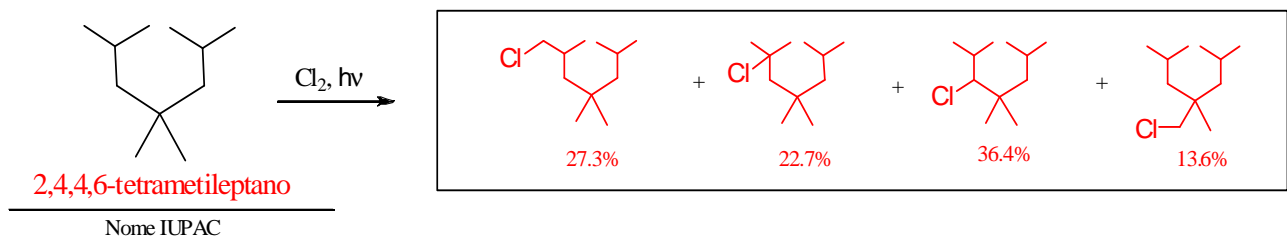
Nome _____ Cognome _____

Matricola _____

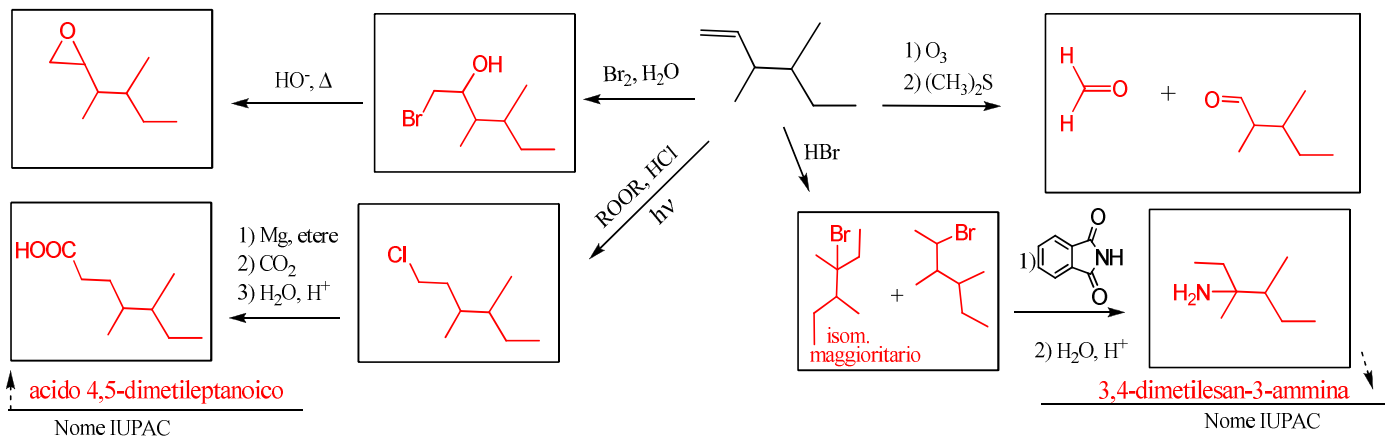
1) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti.



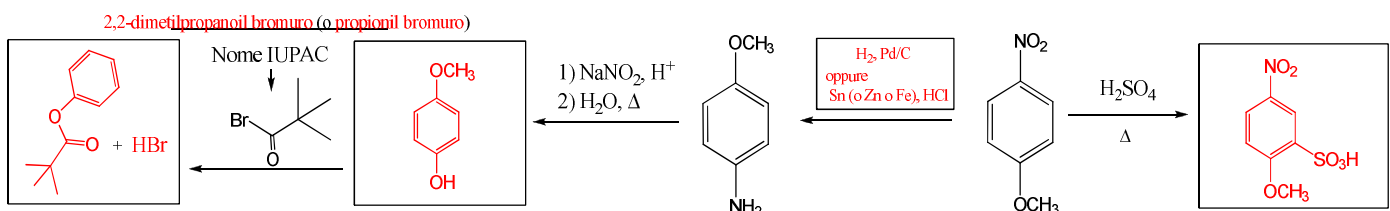
2) Completare la reazione proposta scrivendo tutti i possibili prodotti di monoalogenazione, indicando per ognuno di essi la stimata resa corrispondente (scala di reattività di Cl₂ con idrogeni 3ⁱ, 2ⁱ e 1ⁱ: 5, 4 e 1, rispettivamente). Dell'alcano reagente scrivere anche il nome IUPAC.



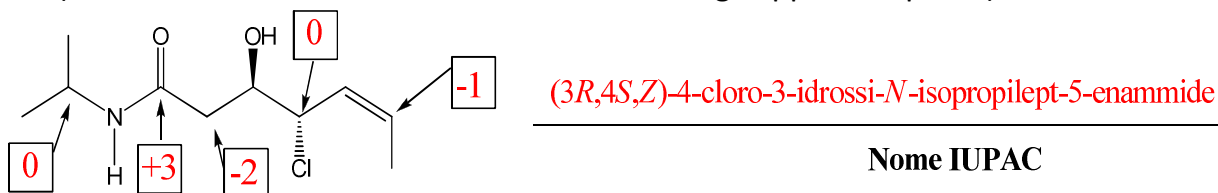
3) Completare gli schemi di reazione inserendo nei riquadri i prodotti mancanti. Dove indicato, attribuire il nome IUPAC alle strutture ottenute.



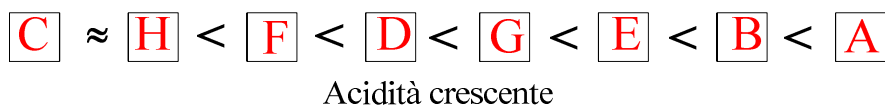
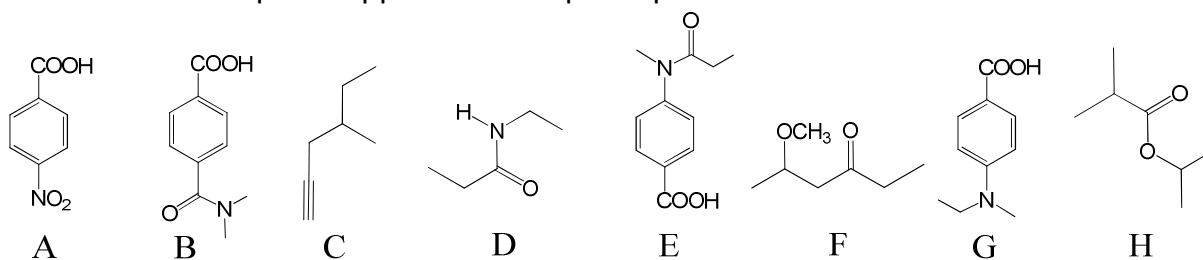
4) Completare gli schemi di reaction inserendo nei riquadri i prodotti/reattivi mancanti. Inoltre assegnare il nome IUPAC al reattivo indicato nell'ultima reazione a sinistra.



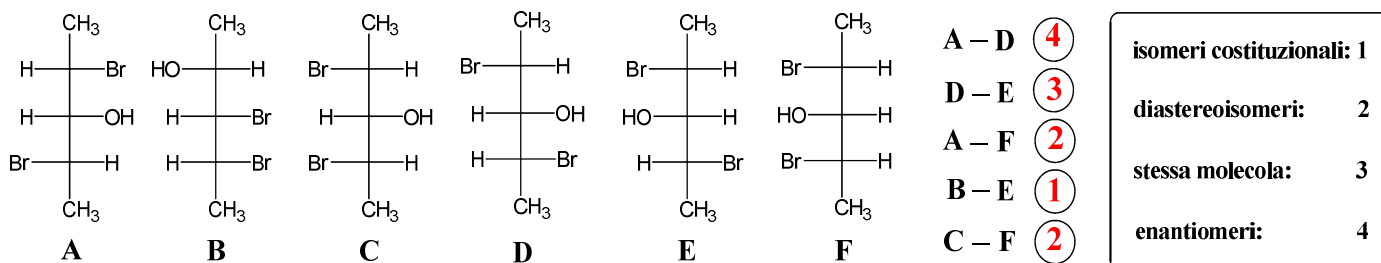
- 5) *a*- Attribuire il nome IUPAC alla struttura, utilizzando, se necessario, gli opportuni descrittori di stereoisomeria; *b*- assegnare il corretto numero di ossidazione agli atomi selezionati dalle frecce (scrivere con chiarezza il numero all'interno degli appositi riquadri).



- 6) Disporre in ordine di acidità crescente le strutture proposte inserendo le rispettive lettere identificatrici nei riquadri appositamente predisposti.



- 7) In corrispondenza di ogni coppia di strutture **A-F** proposta indicare tra queste che relazione intercorre, scegliendo la risposta tra le opzioni **1-4**.



- 8) Completare lo schema di reazione inserendo nei riquadri i reagenti/prodotti mancanti. Inoltre, assegnare il nome IUPAC alla struttura riportata al centro dei processi concatenati.

