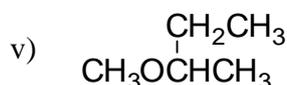
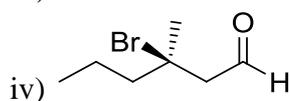
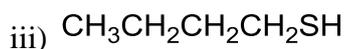
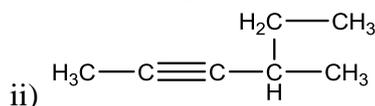
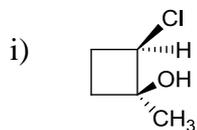


Chimica Organica per FARMACIA – Esempi di esercizi per I Intermedio (a)

L. Valgimigli - 2017

Esercizio 1 (10p).

A) Attribuire il nome IUPAC alle seguenti strutture:



B) Scrivere le strutture corrispondenti ai composti di seguito nominati:

i) 1,3-dicloro-esano

ii) 2-pentanone

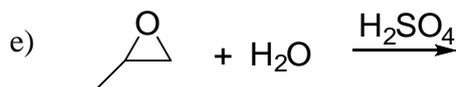
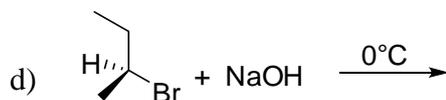
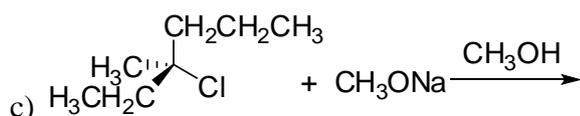
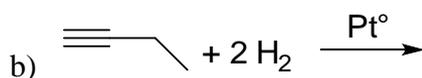
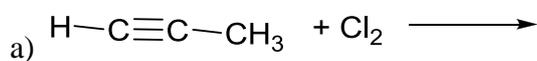
iii) 2-idrossiciclopentanone

iv) 1-propino

v) 2-metiltiopropano

Esercizio 2 (10 p)

Prevedere il prodotto principale delle seguenti reazioni considerando anche la regioselettività o la stereospecificità quando pertinente.



Esercizio 3 (4p).

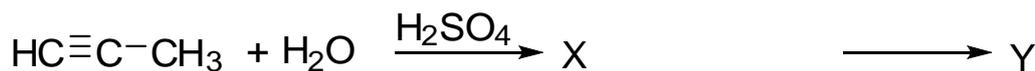
Descrivere in dettaglio il meccanismo che ritenete più ragionevole per la reazione sotto descritta:



Domanda aggiuntiva (2p): La reazione sopra è reversibile nelle condizioni indicate ? Perché ?

Esercizio 4 (4p)

Completare la sequenza di reazioni indicando la struttura dei reagenti o prodotti X e Y mancanti



Domanda Bonus (risposta giusta = 1p; risposta spagliata = - 0.5p; nessuna risposta = 0 p).

Riguardo alla reazione di sostituzione nucleofila su un alogenuro alchilico primario, quale delle seguenti affermazioni è vera o falsa (indicare V o F di fianco alla lettera corrispondente):

- La reazione avviene sempre in due stadi dei quali il secondo è quello che determina la velocità complessiva.
- La reazione inizia con l'attacco da parte di nucleofilo al carbonio che porta l'alogeno.
- La reazione non necessita di solventi protici o molto polari.
- L'attacco del nucleofilo avviene sempre dal lato opposto a quello da cui esce l'alogeno.