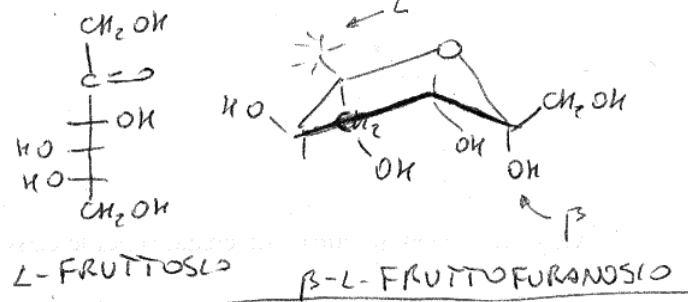
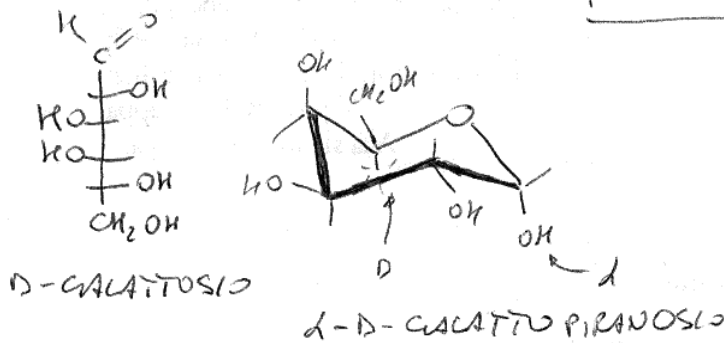
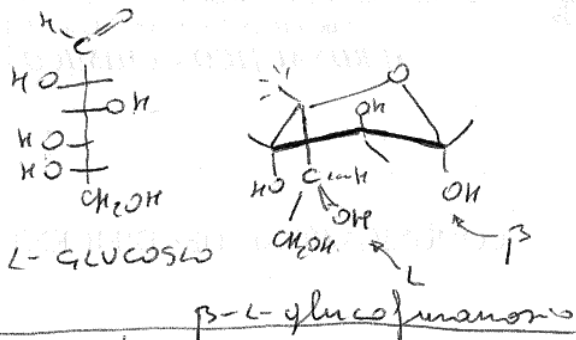
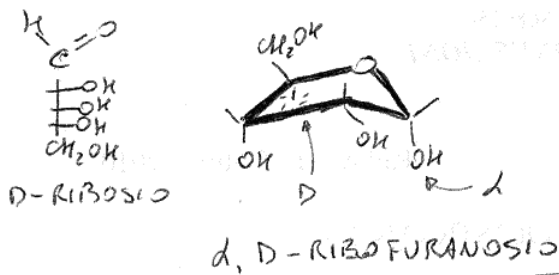


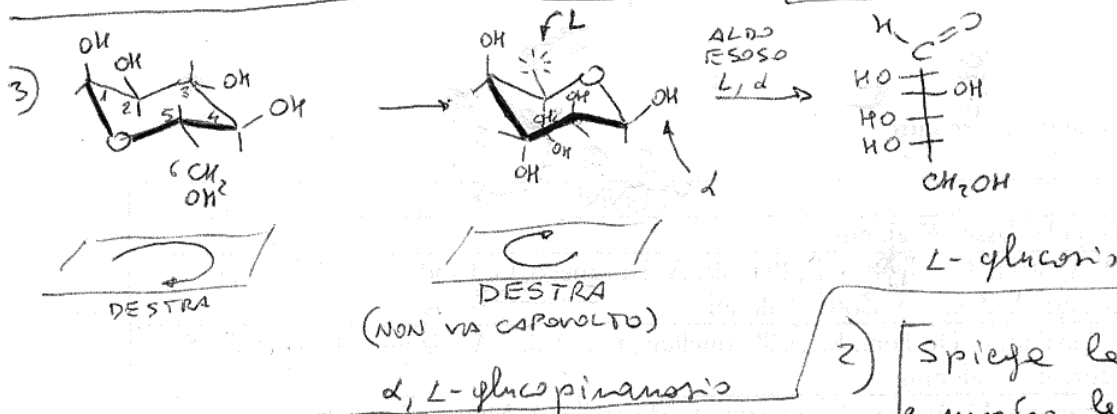
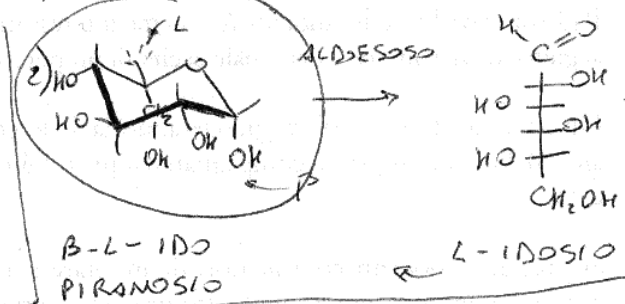
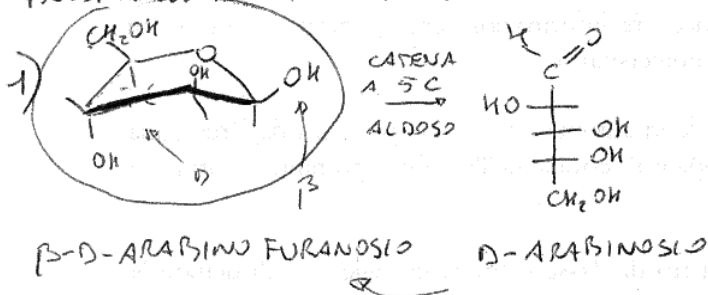
COMPITO DI CHIMICA ORGANICA 4Ch 29-4-2010

SCRIVI LE STRUTTURE DI FISCHER E CONFORZIONALI CON NOME DI:

D-RIBOSIO, (5, d); L-GLUCOSIO (5, β); D-GALATTOSIO (6, d) L-FRUTTOSIO (5, β)



TRASFORMA LE STRUTTURE CONFORZIONALI IN FISCHER APERTE E DAI NOMI:

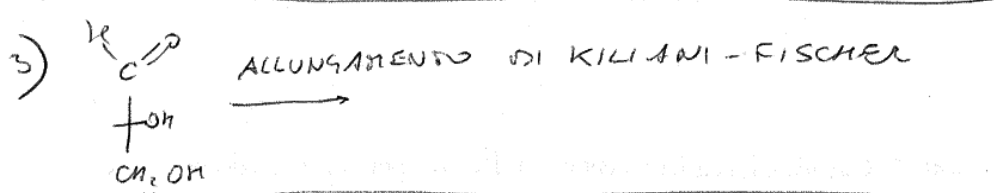
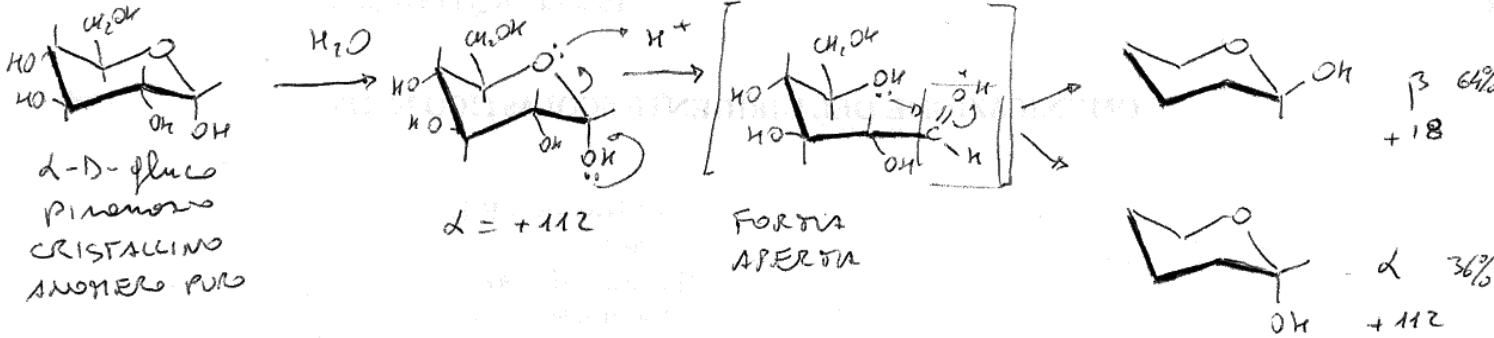


2) Spiega le mutarotazione e mostra le reazioni che la provocano

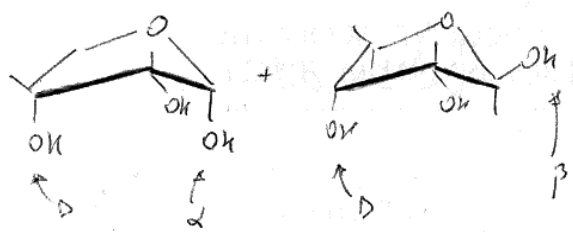
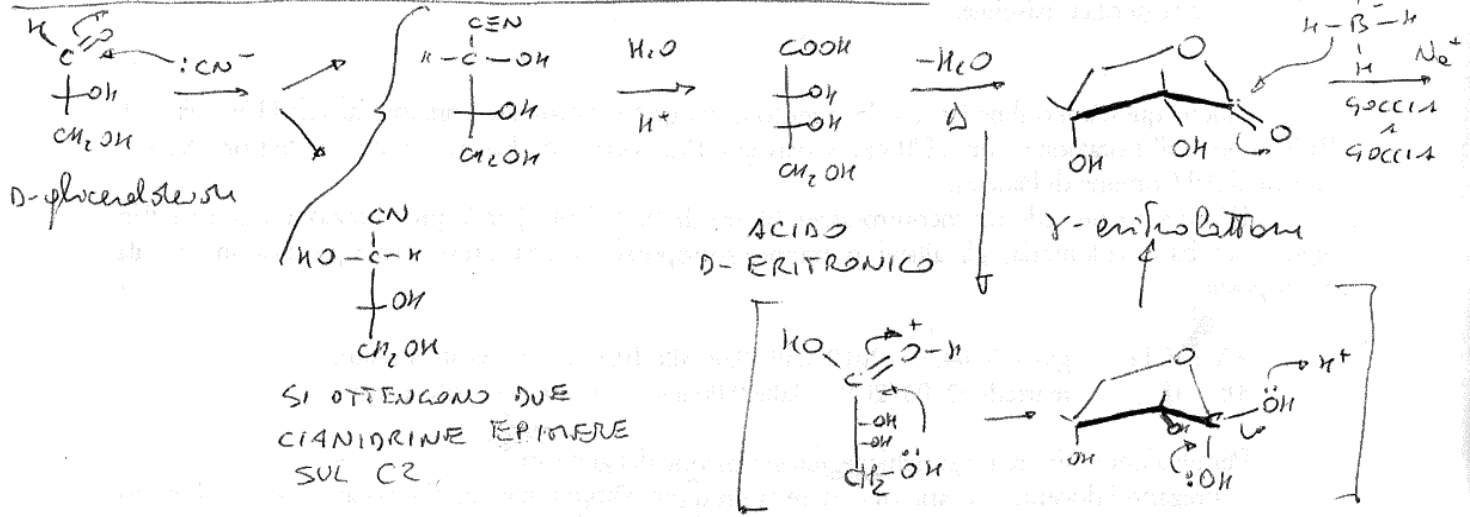
La mutarotazione è un fenomeno che si osserva al polimerismo quando si legge il potere rotatorio di una soluzione di uno zucchero preparata di fresco. Si osserva che il potere rotatorio non è costante, ma cambia nel tempo fino a pervenire ad un valore che può rimanere costante ed è quello tabulato. Il fenomeno si spiega sapendo che lo zucchero cristallino è composto da un solo enomero puro quello che è più solubile nel solvente che cui è stato cristallizzato.

Quando un enomero puro viene sciolto in H₂O, si ha luogo ad una soluzione con un potere rotatorio diverso da quello delle soluzioni finali nelle quali sono presenti Tutti e due gli enomeri (α e β). Questi infatti, sono tra loro diastereoisomeri e hanno proprietà fisiche diverse, in particolare solubilità e potere rotatorio.

Nel caso del glucosio, il glucosio cristallino è l'enomero α. Si ha:



SOLUZIONE COMPLESSIVA FINALE + 52°



α e β D-eritro furanosio

Dall'isobutirina della reazione ciawstina si ottiene acido D-TREONICO che può ESSERE ISOLATO E RIDOTTO SEPARATAMENTE PER OTTENERE D-TALOSIO