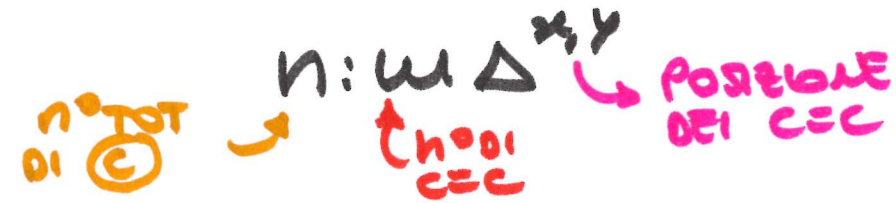
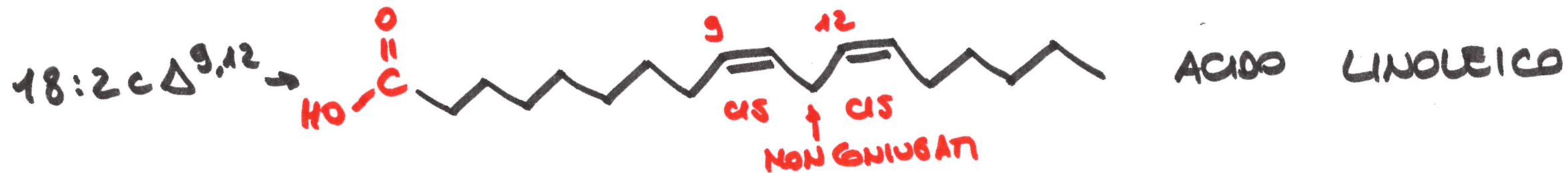
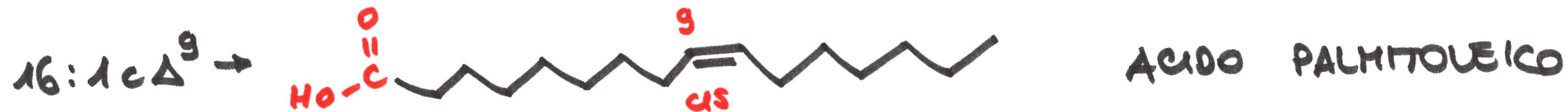


Es | RAPPRESENTARE LA STRUTTURA DEGLI ACIDI GRASSI 16:0, 16:1 Δ^9 , 18:2 $\Delta^{9,12}$
 ↳ IL NOME GIÀ FATTO RISPONDE A:

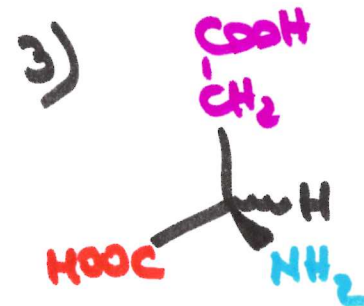
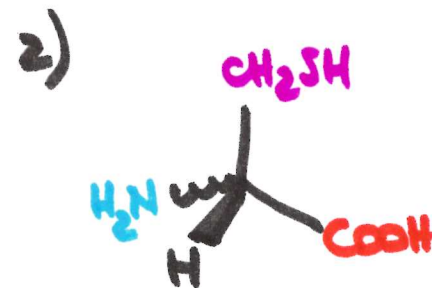
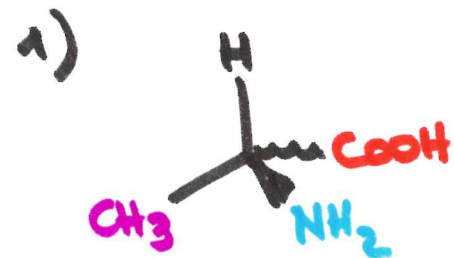
↑ INDICA
 LA GEOMETRIA
 CIS DEL C=C



QUINDI:



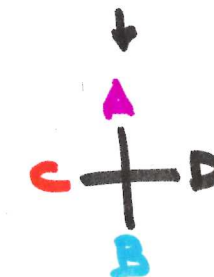
Es | DETERMINARE SE I SEGUENTI AMMINOACIDI SONO (D) o (L):



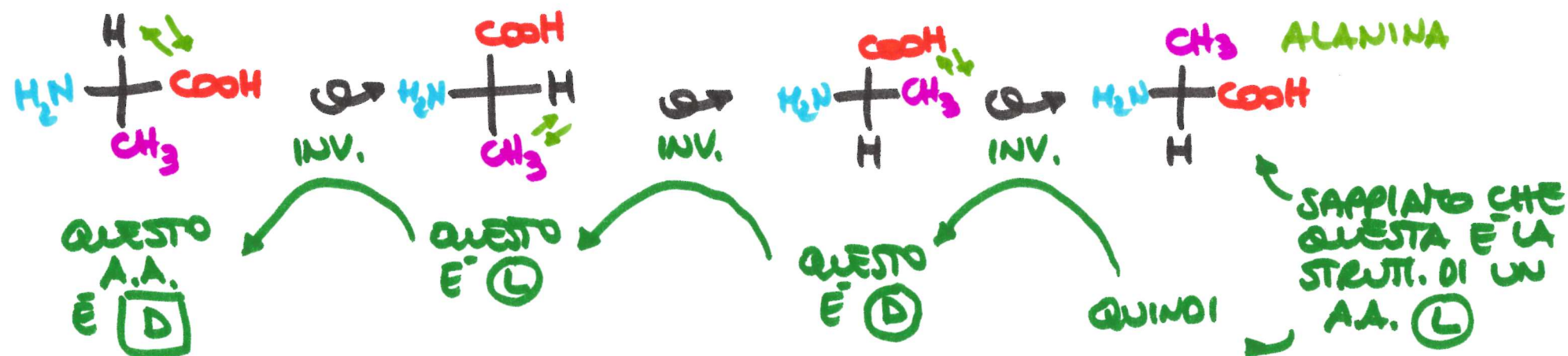
→ SI IMMAGINI DI OSSERVARE
 LE STRUTTURE DISTESI SUL
 PIANO DEL FOGLIO



→ POSSIAMO RITORNARE ALLA
 RAPPRESENTAZIONE STANDARD
 SCAMBIANDO DI POSIZIONE I SOSTITUENTI
 ↳ RICORDANDO CHE OGNI SCAMBIO
 PORTA ALL'INVERSIONE L ↔ D

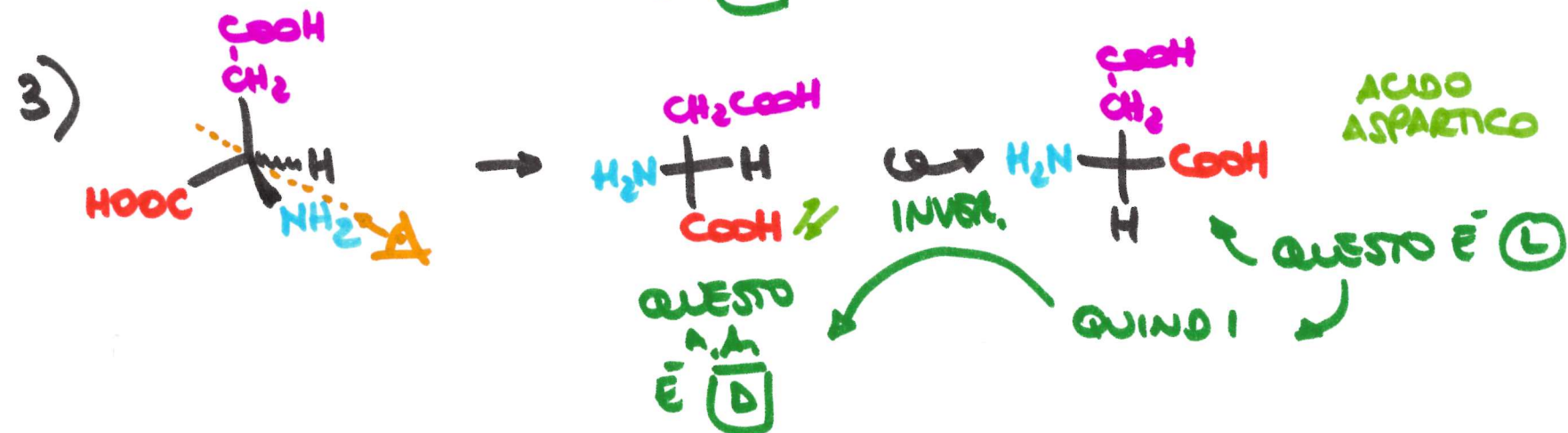
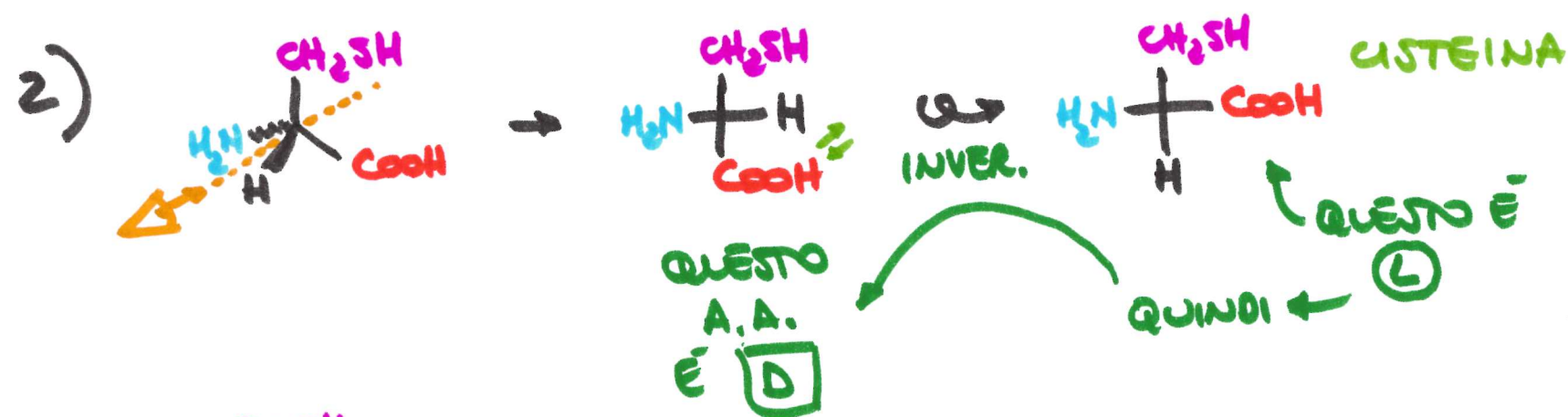


← F. DI FISHER
 GARISPANO.



NOTA: SI POTEVA EFFETTUARE LO SCAMBIO TRA H/CH₃ DIRETTAMENTE

OGNI SCAMBIO TRA DUE GRUPPI QUALSIASI DELLA F. DI FISCHER CORRISPONDE ALL'INVERS. DELLA CONFIGURAZIONE (D ↔ L • R ↔ S)

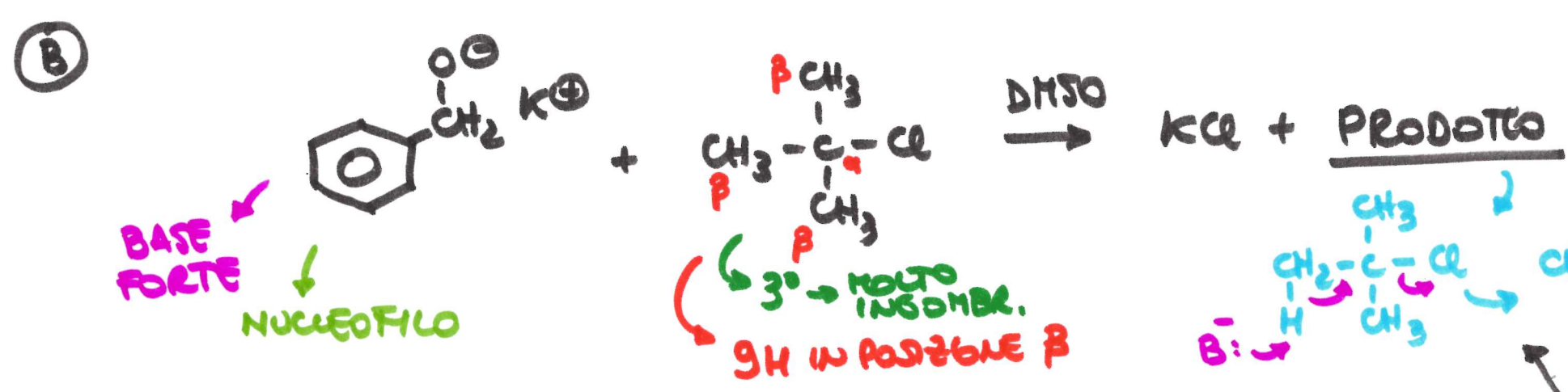
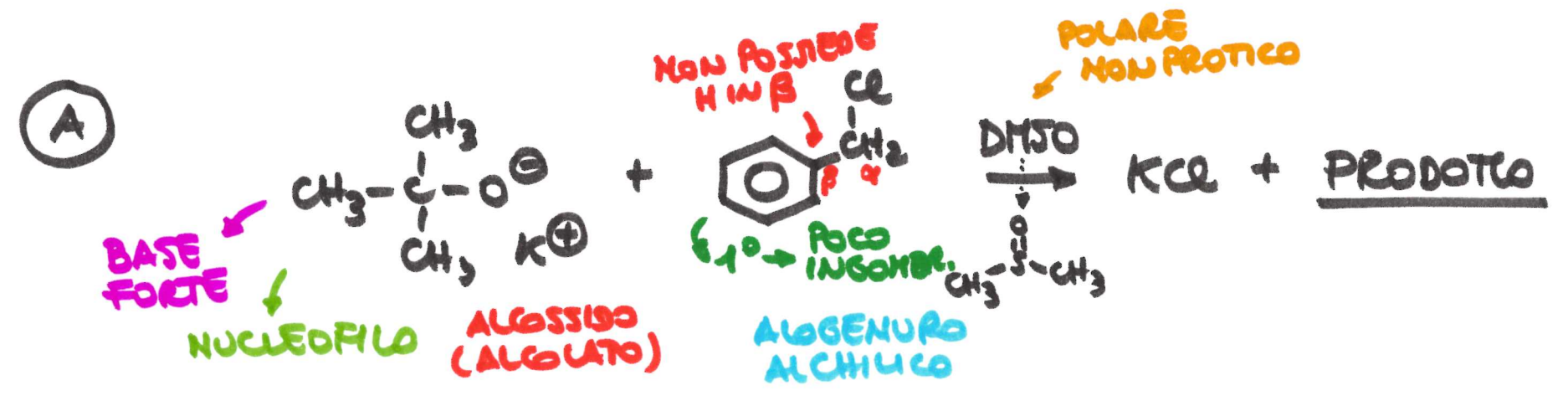


ES SI CONSIDERI LA SINTESI DEL 2

benzil-t-butil etere



SCEGLIERE LA REAZIONE + EFFICIENTE TRA LE DUE SEGUENTI, SPECIFICANDO IL PERCHÉ:



RICORDIAMO CHE LA REAZIONE È UNA SINTESI DEGLI ETTERI DI WILLIAMSON

SOSTITUZIONE NUCLEOFILA

PO' ESSERE → S_N1

PO' ESSERE → S_N2

IN COMPETIZIONE CON L'ELIMINAZIONE (E₁ o E₂)

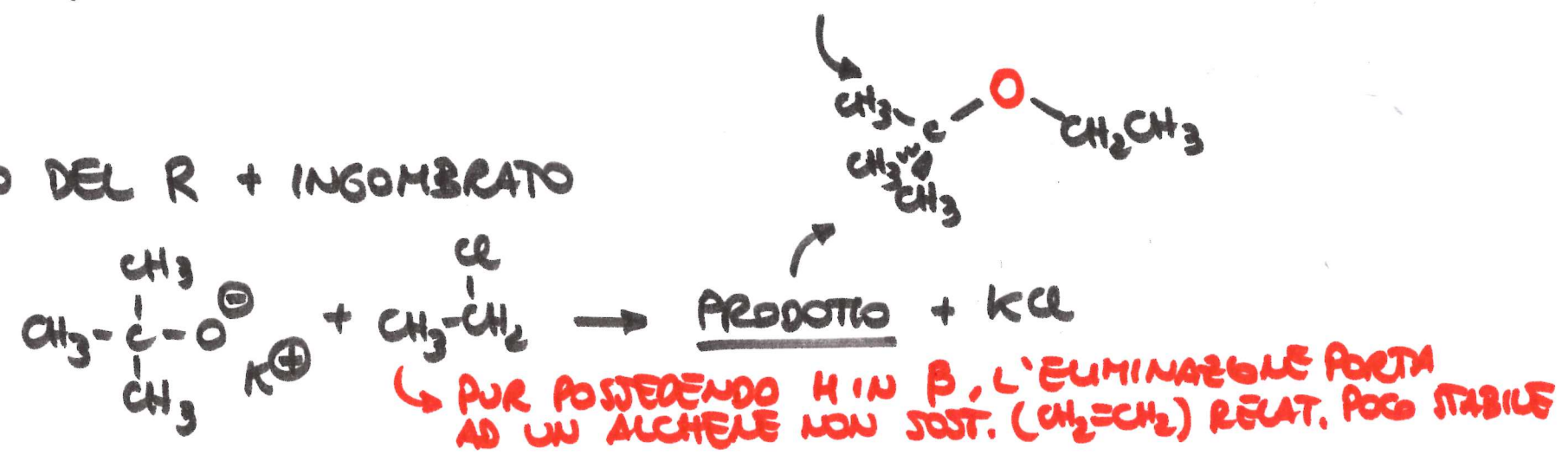
CHE RICHIEDE H IN POSIZ. β

NELLA REAZ. (A) NON CI PUO' ESSERE ELIMINAZIONE β QUINDI SI OTTIENE DI PREFERENZA IL PRODOTO DESIDERATO (ETERE).

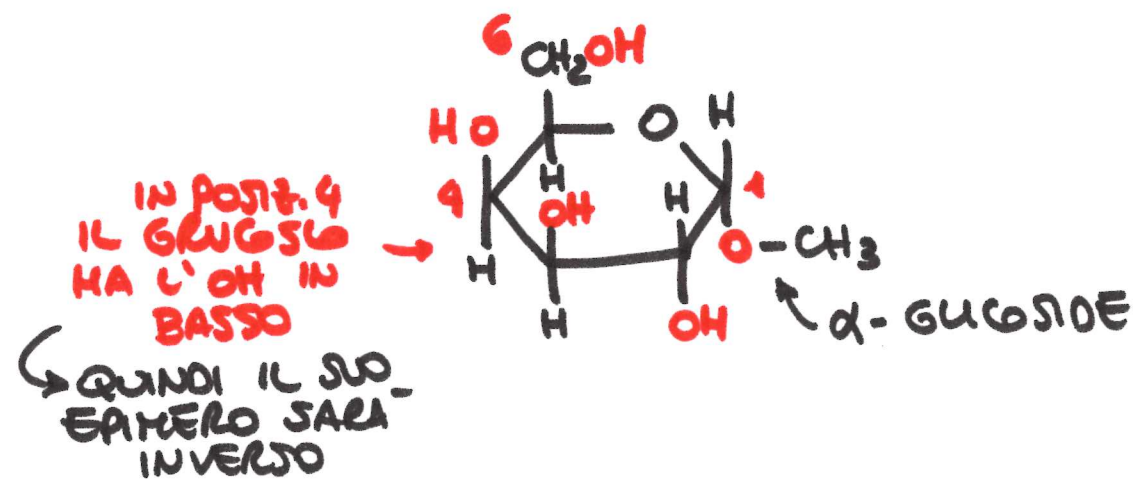
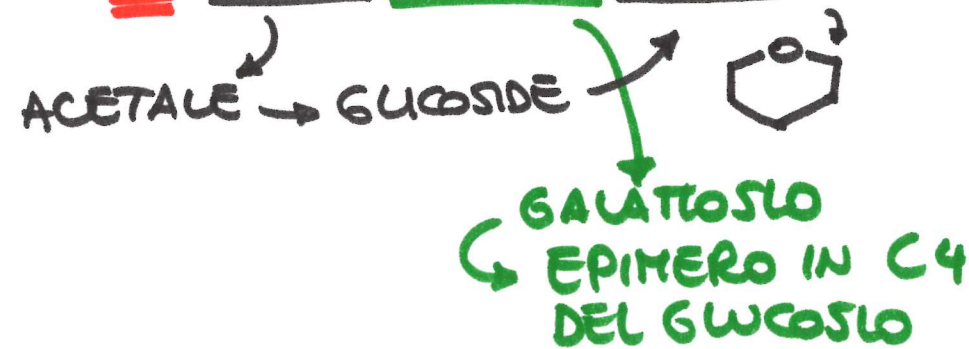
NELLA REAZ. (B) L'INGOMBRO STERICO SFAVORISCE LA SOSTITUZIONE NUCLEOFILA ED IL N° ELEVATO DI (H) IN POSIZIONE β FAVORISCE L'ELIMINAZIONE (SATO IN PRESENZA DI UNA BASE FORTE)

SIMILMENTE VALE PER ETTERI CON GRUPPI R PRIMARI COME t-butilettere

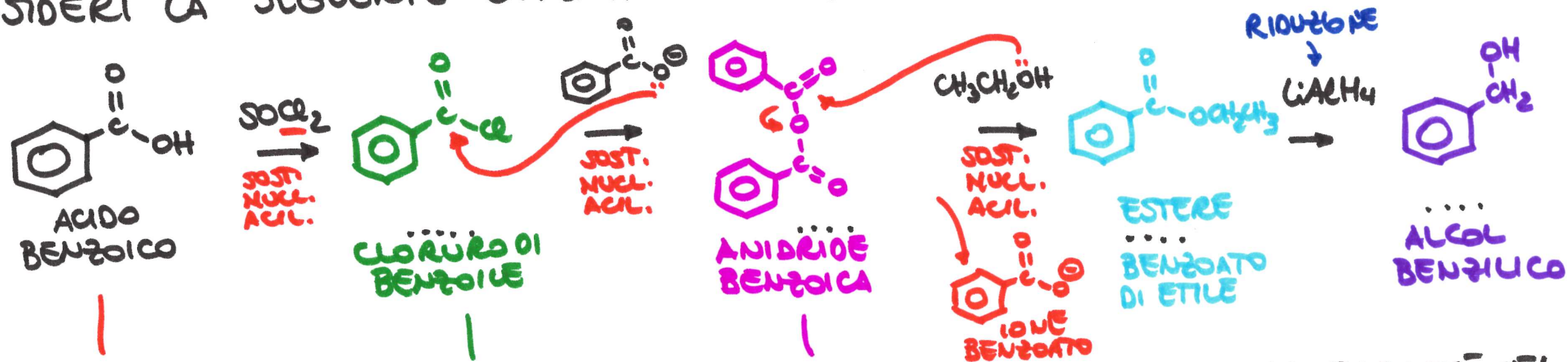
CONVERRÀ SEMPRE PARTIRE DALL'ALCOATO DEL R + INGOMBRO E L'ALOGENURO DI QUELLO - INGOMBRO:



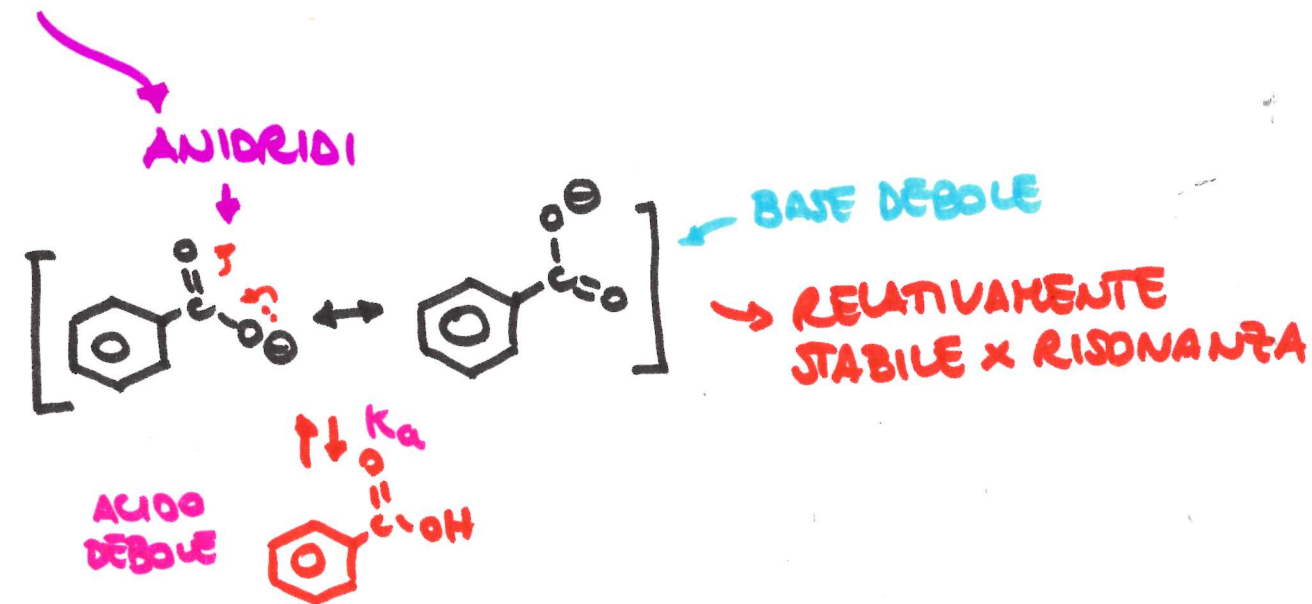
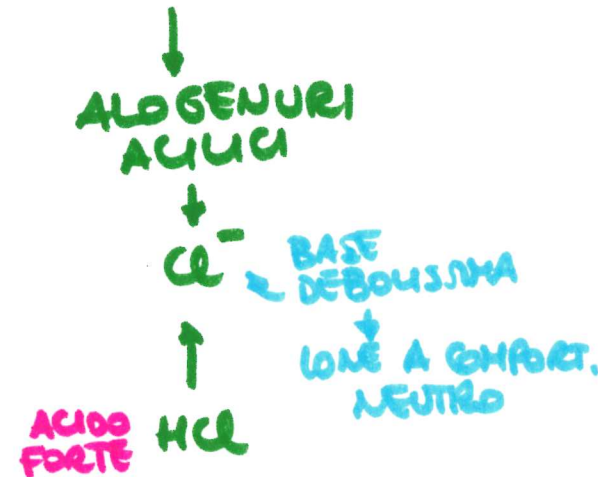
Es] SI RAPPRESENTI LA F. DI HAWORTH DEL α -METIL GALATTOPIRANOSE



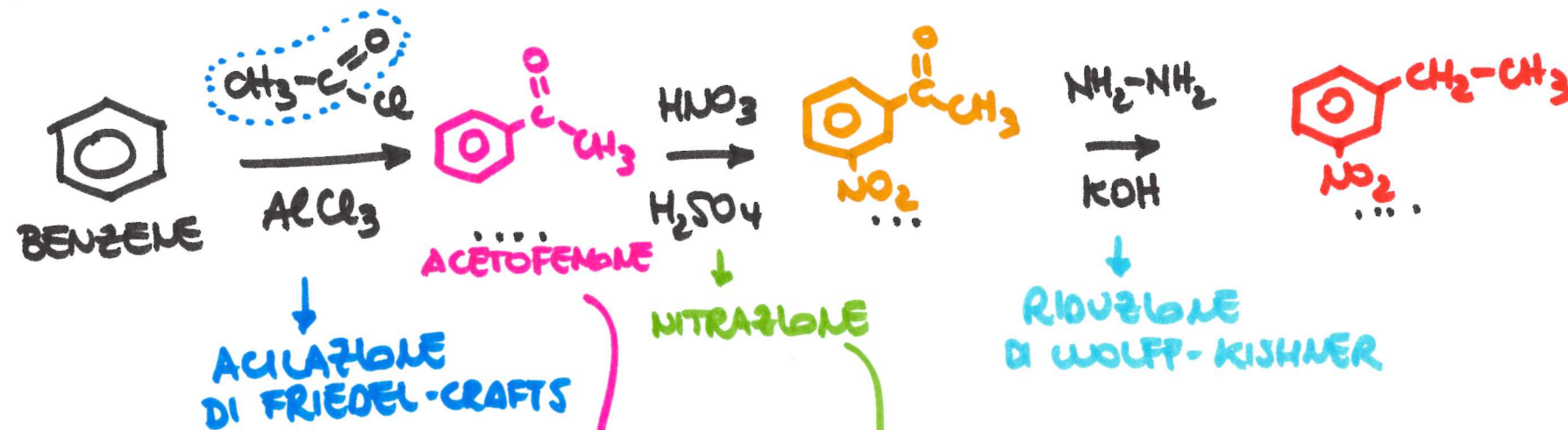
Es] SI CONSIDERI LA SEGUENTE CATENA DI REAZIONI:



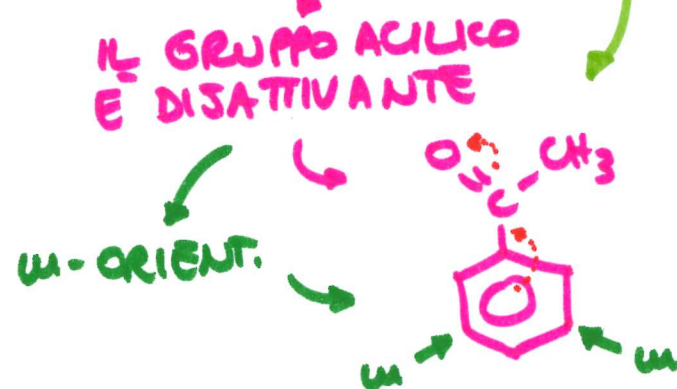
RICORDIAMO CHE LA REATTIVITA' DEGLI ACIDI E DEI LORO DERIVATI DIPENDE DALLA BASICITA' DEL GRUPPO USCENTE:



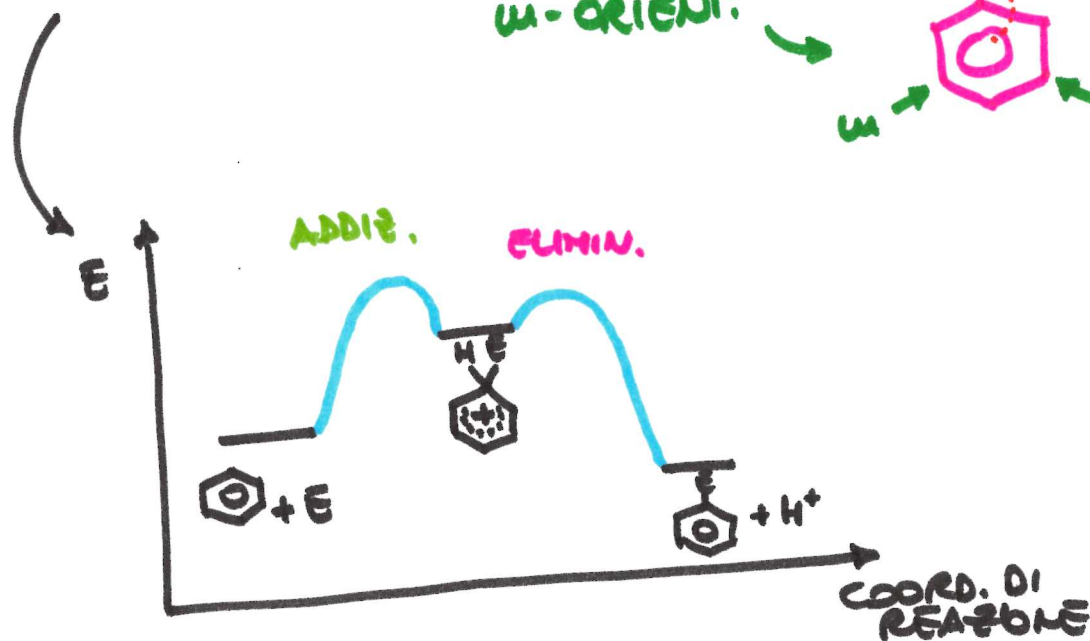
Es | SI COMPLETI LO SCHEMA SEGUENTE:



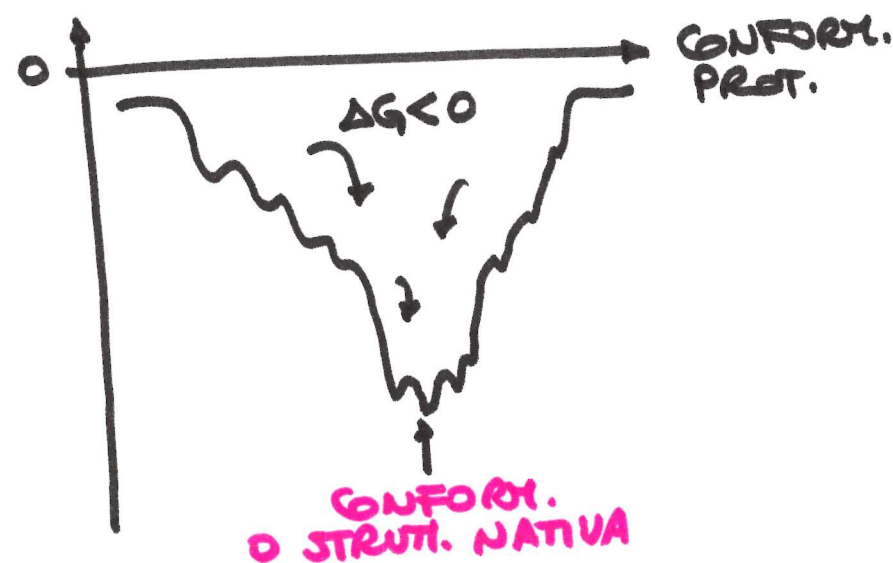
LE PRIME 2 REAZIONI SONO SOSTITUZIONI ELETTROFILE AROMATICHE



↳ RICORDIAMO CHE QUESTA STRATEGIA DI SINTESI CONSENTE DI OTTENERE ALCHILBENZENI SENZA INCORRERE NELLA FORMAZIONE DI SOTTOPRODOTTI DI POLIALCHILAZIONE (CHE SI OTTIENGONO INVECE NELL'ALCHILAZIONE DI F.-C.). INFATTI, ESSENDO DISATTIVANTE, IL GRUPPO ACILICO RENDE IL PRODOTTO DI PRIMA ACILAZIONE MENO REATTIVO.



Es | I CONTRIBUTI CHE FAVORISCONO IL PROCESSO DEL FOLDING SONO:



NEL RIPIEGAMENTO ABBIAMO

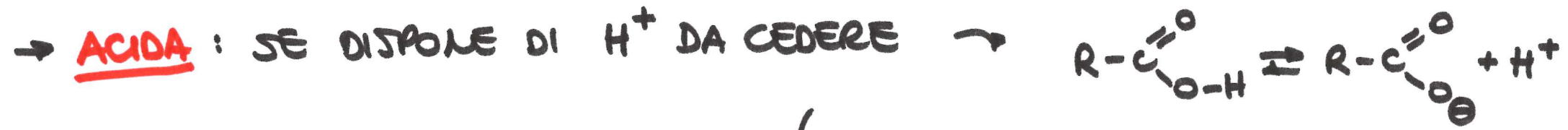
CONTRIBUTO ENTALPICO

↳ DOWTO ALLA STABILIZZAZIONE ENERGETICA (CESSIONE DI ENERGIA) NELLA FORMAZIONE DI LEGAMI
 ↳ LEGAMI A H (GR. PEPTIDICI)
 ↳ LEGAMI TRA GRUPPI LATERALI

CONTRIBUTO ENTROPICO

↳ DETTO ANCHE EFFETTO IDROFOBICO DOWTO ALLA LIBERAZIONE DI MOLTE MOLECOLE DI H₂O PRIMA LEGATE ALLA STRUTTURA DELLA PROTEINA ESTESA.

NOTA: RICORDIAMO CHE UNA SPECIE ORGANICA È (SECONDO BRONSTED-LOWRY):



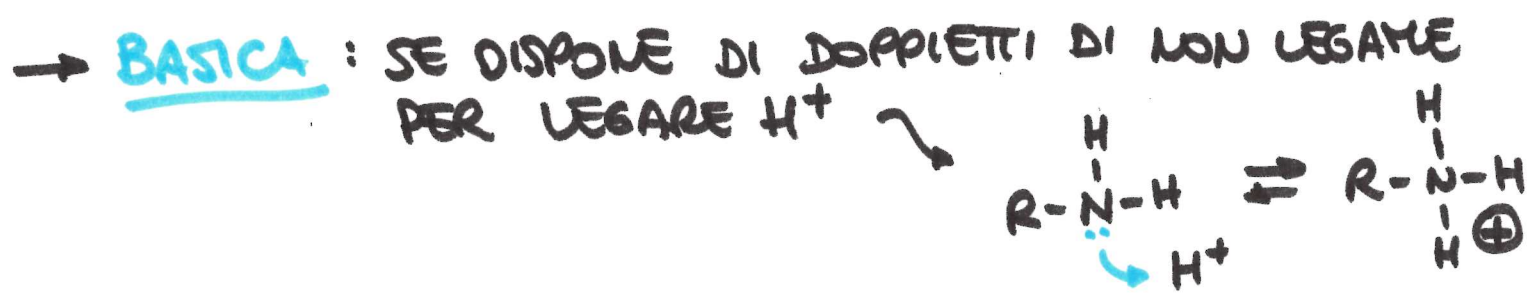
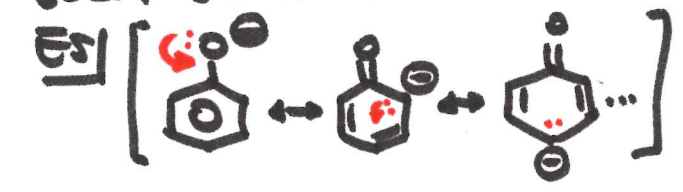
↳ L'ACIDITÀ CRESCe QUANTO + STABILE È LO IONE NEGATIVO CHE SI FORMA O IN GENERALE LA BASE CONIUGATA
 $K_a \uparrow$
($pK_a \downarrow$)



LA CARICA $\ominus$ PUÒ ESSERE STABILIZZATA
X → EFFETTO INDUTTIVO → PRESENZA DI GRUPPI ELETTROATTRATTORI



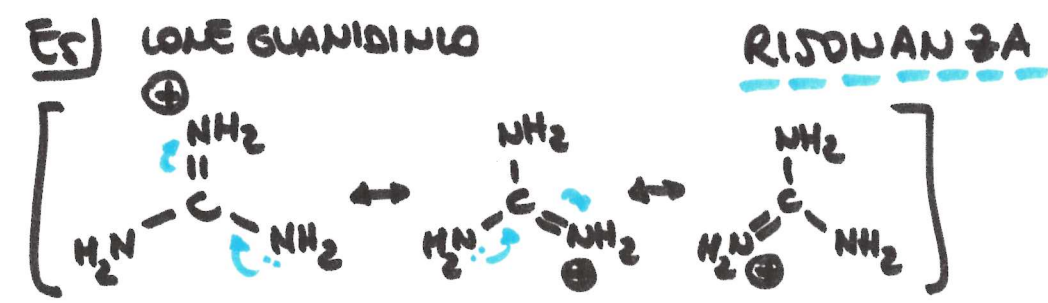
RISONANZA → CARICA DISTRIBUITA SULLA STRUTTURA



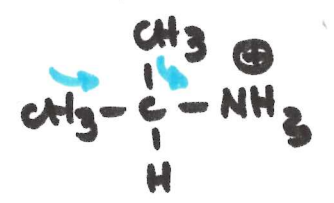
LA BASICITÀ CRESCe QUANTO + STABILE È LO IONE POSITIVO O IN GENERALE L'ACIDO CONIUGATO CHE SI FORMA
 $K_b \uparrow$
($pK_b \downarrow$)



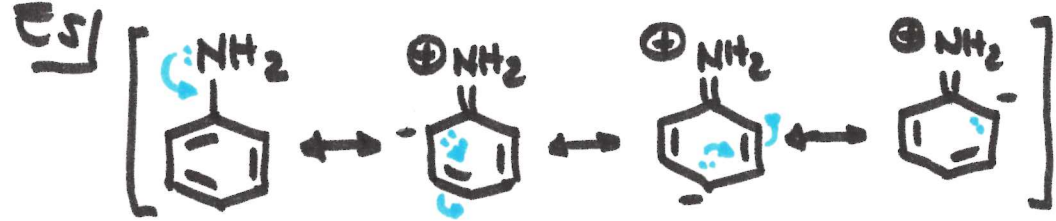
LA CARICA $\oplus$ PUÒ ESSERE ANCH'ESSA STABILIZZATA
X → EFFETTO INDUTTIVO → PRESENZA DI GRUPPI ELETTRODONATORI



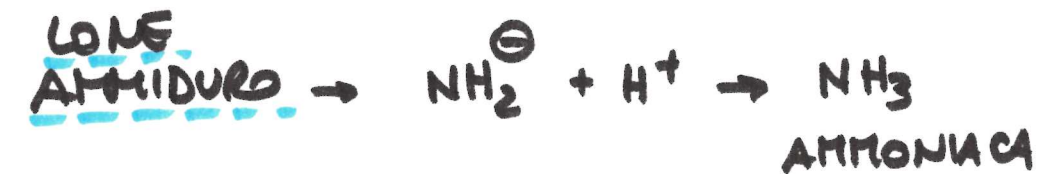
RISONANZA



↳ SI NOTI CHE SPESSO LA RISONANZA PUÒ AVERE UN EFFETTO STABILIZZANTE SULLA FORMA DELLA BASE CONIUGATA, RENDENDOLA QUINDI UNA BASE + DEBOLE



→ LE BASI CHE PER PROTONAZIONE FORMANO MOLECOLE NEUTRE A CARATTERE BASICO O MOLTO DEBOLMENTE ACIDO COME



SI IMPORTANO DA BASI MOLTO FORTI.