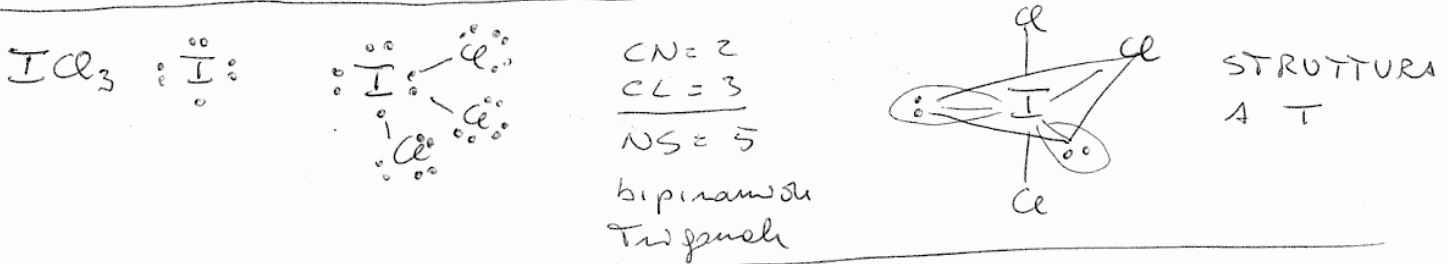
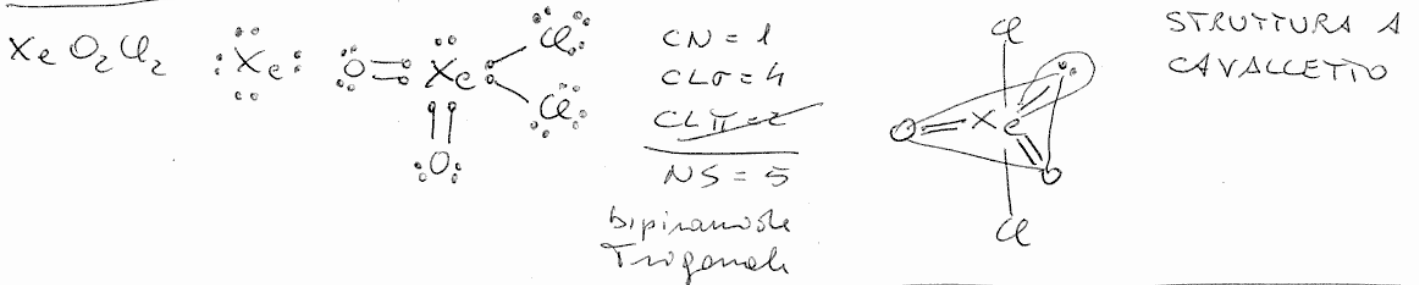
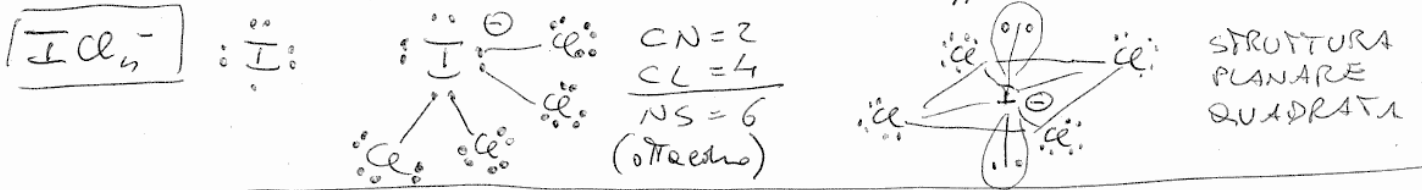


COMPITO DI ORGANICA 3i 20-11-2013

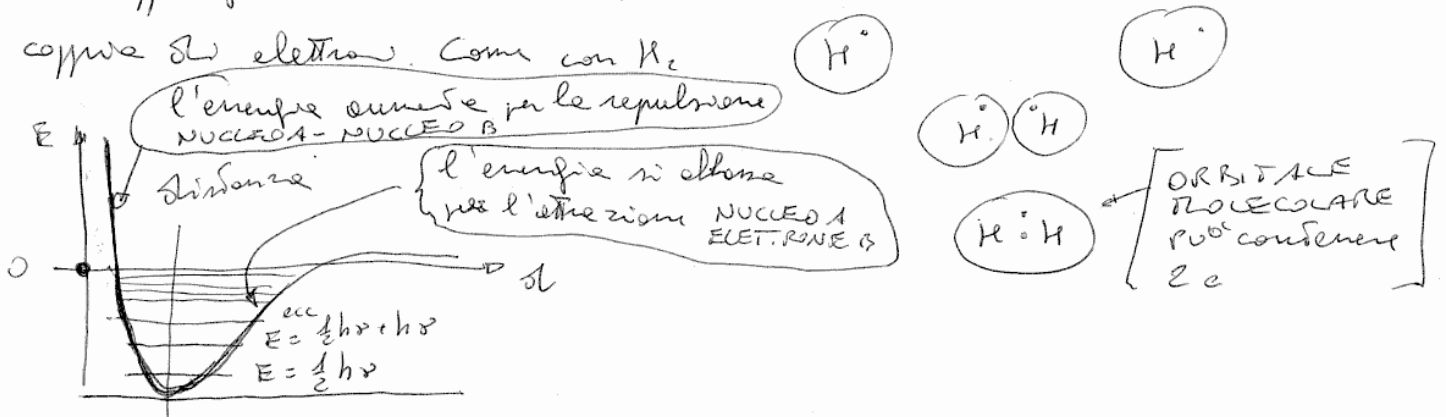
1) Cos'è la VSEPR; attribuisce la struttura a: ICl_4^- , XeO_2Cl_2 , ICl_3

La Teoria VSEPR serve per attribuire la geometria 3D alle molecole. Dice che ad ogni coppia di e di Legami σ o di non legami spinge uno spazio attorno all'atomo centrale e queste devono essere il più possibile lontane una dall'altra. Alle coppie π non spinge uno spazio autonomo, si fonde insieme alle rispettive coppie σ .

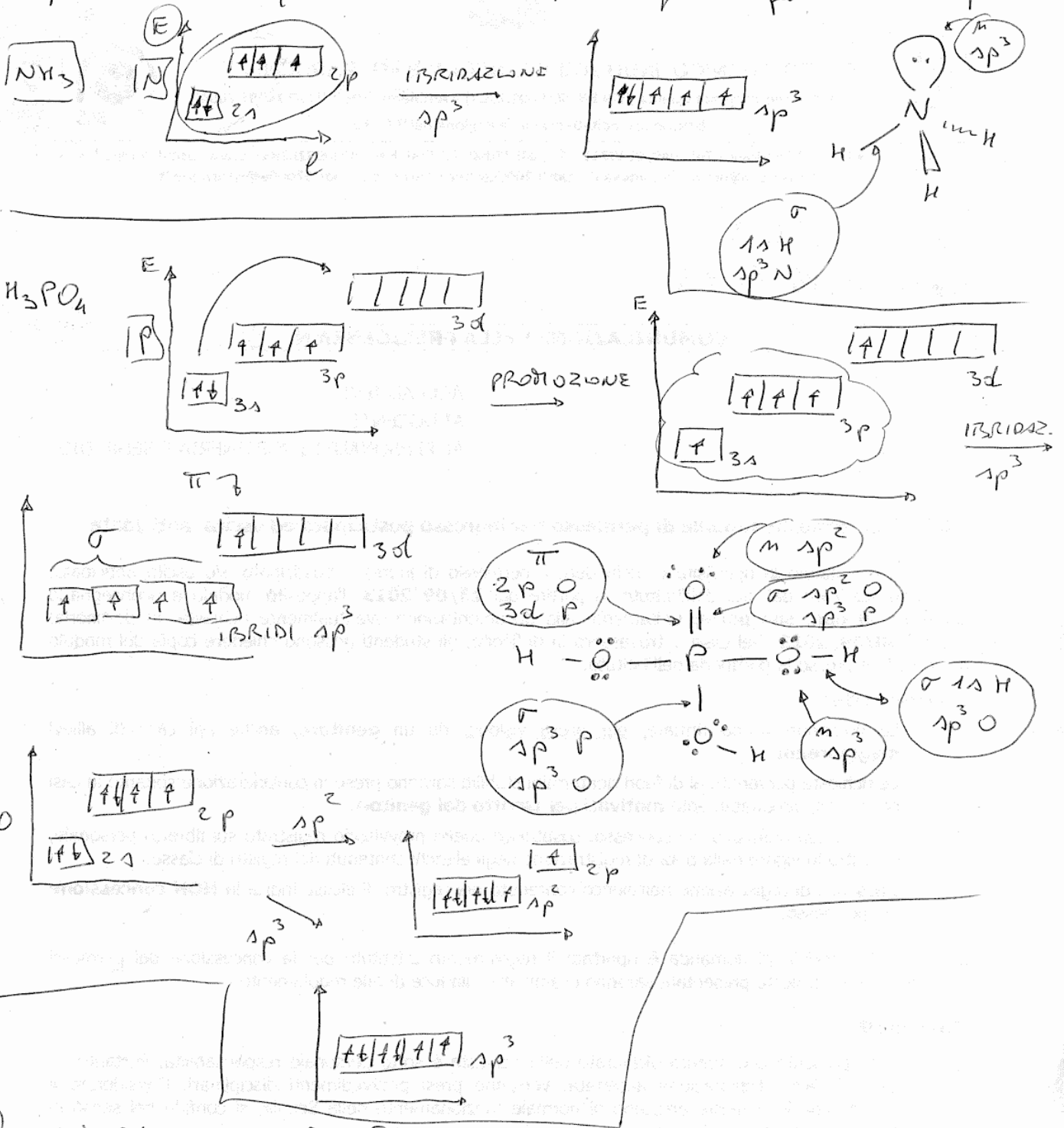


2) Spiega cos'è il legame covalente con H_2 e VB

Il legame covalente si ha quando due atomi, per ottenere l'ottetto elettronico, ricorrono alle costruzioni degli elettroni. Si avvicinano sovrapposendo i loro orbitali e mettono in costruzione una coppia di elettroni. Come con H_2



3) Derivare la struttura di NH_3 e H_3PO_4 indicando l'ibridazione degli atomi e se quali orbitali è composto ogni legame e non legame.



4) Cos'è l'elettronegatività?

È la tendenza di un atomo ad attirare a sé gli elettroni di legame (FORZA)

Se in un legame c'è la stessa elettronegatività il legame è covalente puro. Se un atomo ha maggiore EN dell'altro si ha un legame covalente polare. Se l'EN supera 1,7 unità si ha il legame ionico. EN è massima per F (4,0) e minima dal boro all'idrogeno e viceversa.