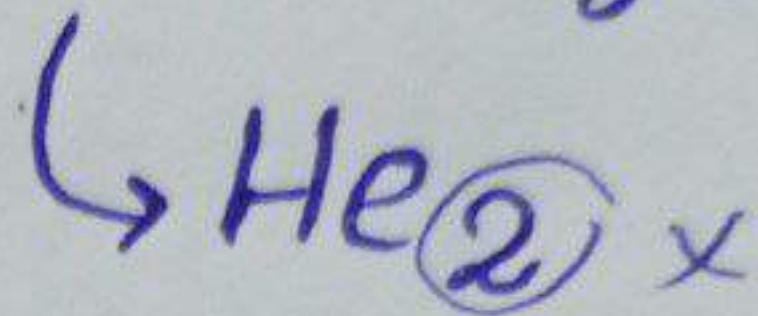


- Bond order is Equal zero
I.e: unstable as noble gases



- Bond order $\uparrow$ مشرق موجود علی هیئت

حزینت

→ over lab $\uparrow$ ←

تلاشد

→ Stability $\uparrow$

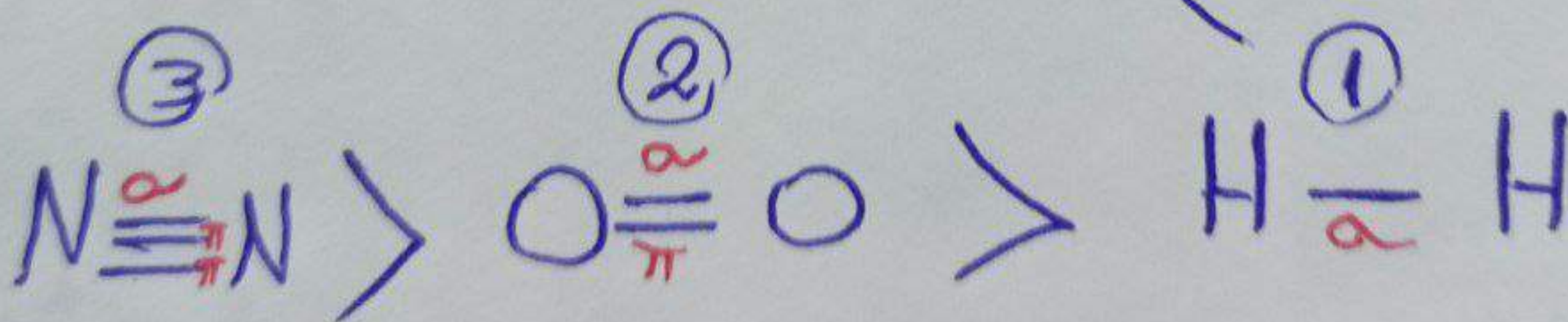
→ Energy $\uparrow$

نوع ال overlap هنا

سبحما وليس

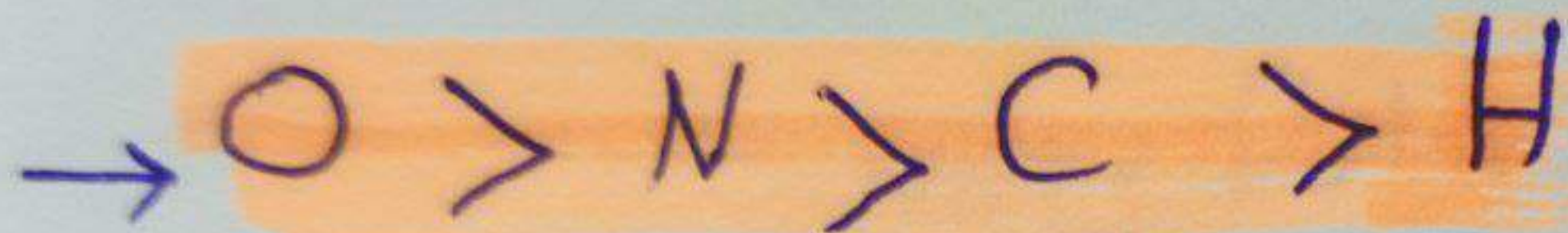
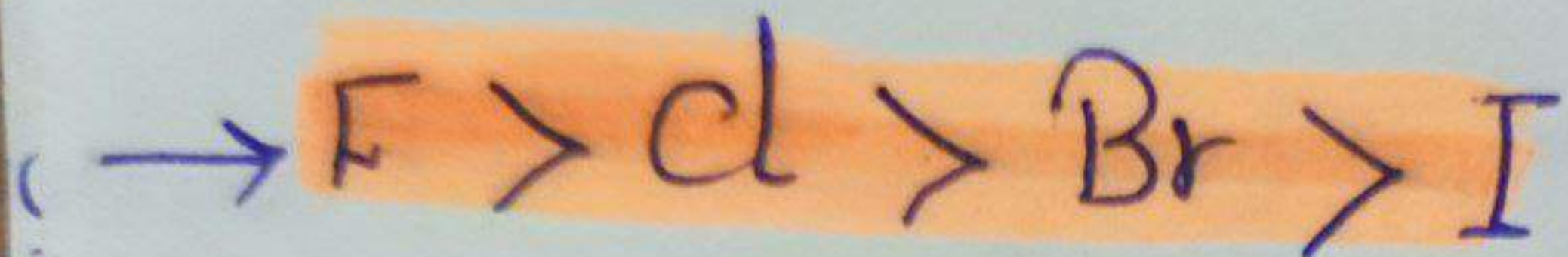
نوع ال Bond.

⇒ B.O of :



← السالبيته

• E.N :.



← الأعلى سالبيته فالرسم يبقى تتجه
← لو اكتسب الأعلى فالسالبيته هو
اللي ياخذ e^- دة

← لوفقد يتم المقدمة الأقل
سالبيته لأنسه سهل يفقد منه
عاشات مش ماسكة خالده

الـ (HF) ← HX عموم

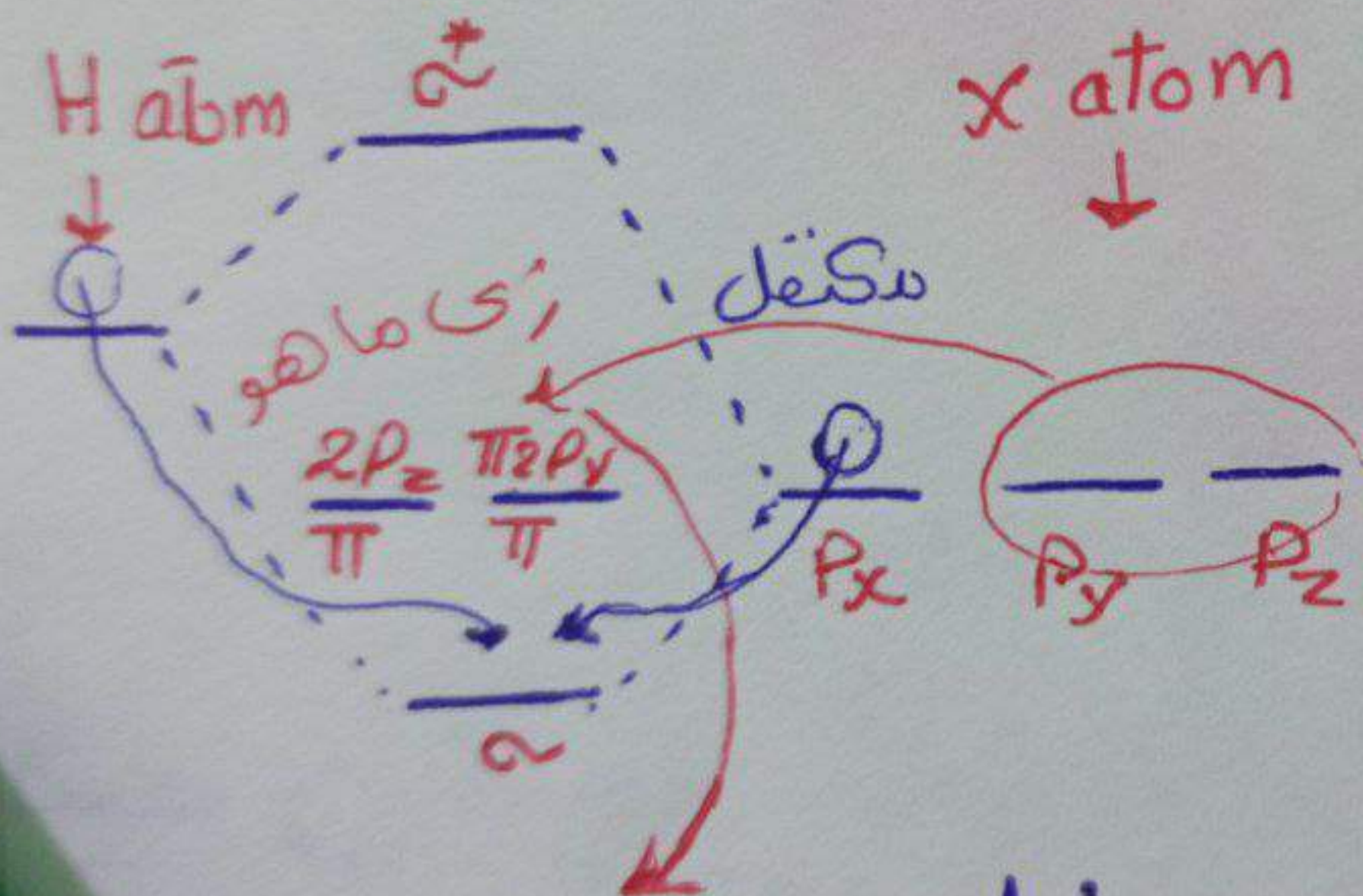
الـ يتأصل بـ حـ صـ 1s¹ هـ

و 2p¹ ← فـ

very Polar ← HF ←

← فرق السالب سقيم = 1.9

← F > H



non-Bonding orbitals : 2p²_y, 2p²_z
 in F orbitals : 1s², 2s²

توزیع :-

← نمشی ترتیب π — σ — لودو :-

« ذرات N , C , B »

لآت هنا طاقت $\pi < \sigma$

← نمشی ترتیب π — σ — لودو :-

« ذرات ال O , C , F »

لآت طاقت $\sigma < \pi$

← لو O , C معًا مثلاً نمشی حسب قاعده تیاعت (O)

حیدر باریا او دایا :

هت Molecular orb. لو
• کد مزدوج

Dia

Para

• فيه مزدوج

- He_2 — B.O = zero
- Be_2 —

← عند فقد أو اکشتاب بنیص

لا molecular orb. الی هو جوا التوزیع:

سبس لو فقد واحد الیکرون مثلاً

یفتد هت الحزى 'میس' من کد

دزه هت المستارکین