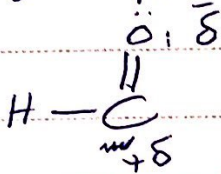


بدن هیپریداسیون برای اتم های بدین لعل خوب ج می دهد

اشکالات حل کوشش:

۱- هر چیزی اتم ها را نشان نمی دهد.

۲- نیروی جاذبه موجود بین اتم ها را نشان نمی دهد و باعث می شود که ما چنین شعوری را کنیم که هم چنین نیروی وجود دارد و بیشتر می کنیم مانند یک جود یا ضد به هم متصل شده اند.



۱۱ ساختار مولکول هر چه می کنیم

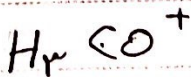
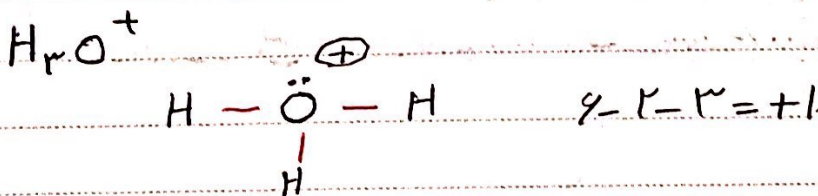
۱۲ تعداد اکترون های ظرفیت است پس می کنیم. اگر بار مثبت داشته باشد از تعداد اکترون ها کم و اگر بار منفی داشته باشد به تعداد اکترون ها اضافه می کنیم.

۱۳ همه پیوندهای کووالانسی با اکترون پر می شود به همین اتم ها بر اساس قاعده هشتایی اکترون احصا می کنیم.

۱۴ در مواقعی که تعداد اکترون های پیوندی برای قاعده هشتایی کافی نباشد از پیوندهای دوگانه و سه گانه استفاده می شود.

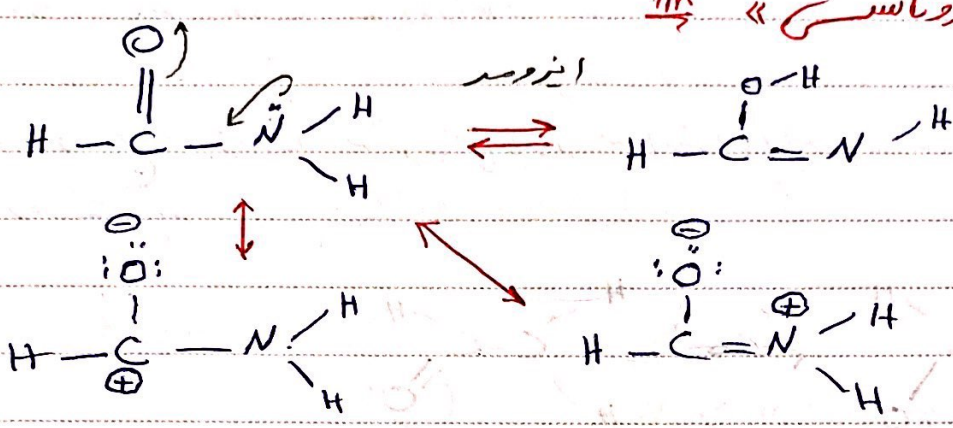
۱۵ به برقرار دادی اتم ها باید رعایت شود

تعداد اکترون کمی پیوندی $\frac{1}{2}$ - تعداد اکترون کمی پیوندی - تعداد اکترون های ظرفیت $\frac{1}{2}$ با برقرار دادی

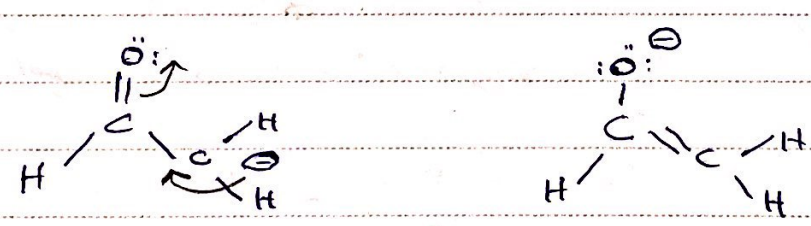
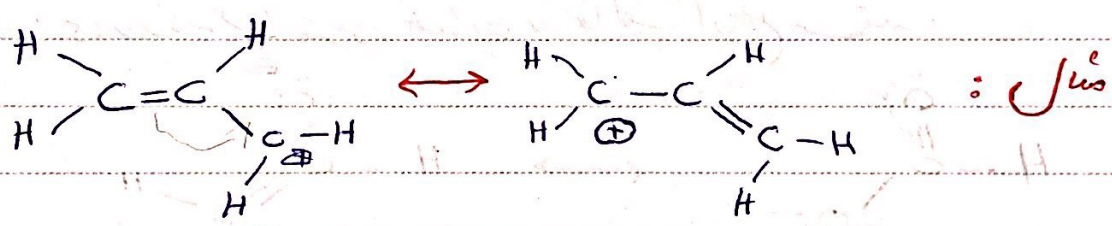


مهم: اوربیتال d برای اتم‌هایی که در دسترس باشند، نقش ویژه‌ای در نظریه هم‌بندی برای آن‌ها در نظر می‌گیریم.

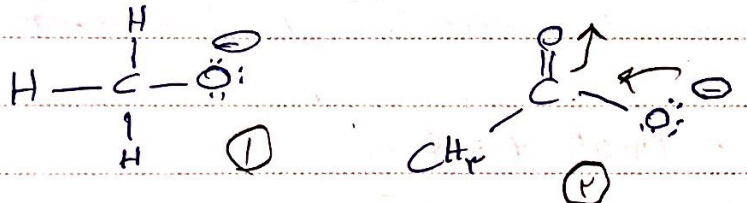
« فرم‌های رزونانسی » \leftrightarrow



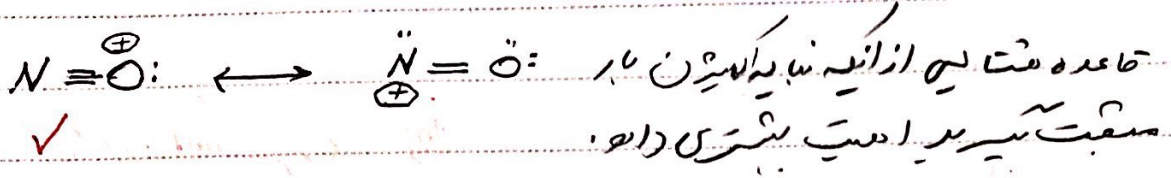
این دو فرم لزوماً با هم در حالت تعادل نیستند.



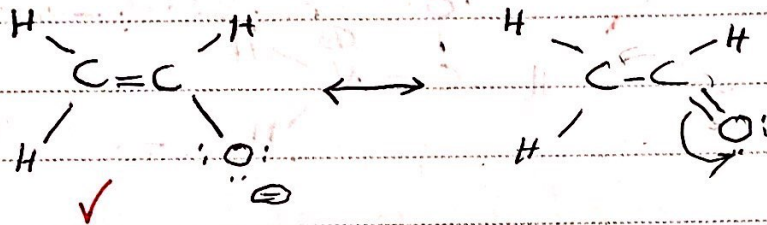
ادن ترکیب که تعداد رزونانس بیشتری می‌توان برای رسم آن دیدار کرد، پایداری بیشتری دارد. هر چه فرم‌های رزونانسی شبیه‌تر هم باشند، ترکیب پایداری ویژه‌ای دارد. پایداری منفی در ترکیب ۲ بیشتر است چون توانسته برای یک فرم رزونانسی بیشتر



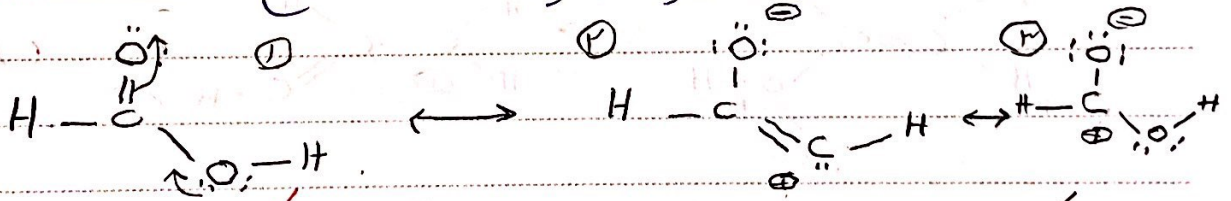
۱- ساختارهایی که قاعده هکتایی در مورد آنها روایت شده است.



۲- توزیع الکترونها به گونه ای باشد که اتمهای الکترونیگاتیو بار منفی و سایر اتمها بار مثبت بیشتری داشته باشند.



۳- نهضت الکترونی در مولکولها باید در مخالف ارجع باشند.

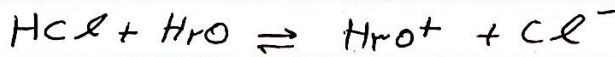


دلیل اخذ ساختارها بر اساس این است که در مولکولها بار مثبت و منفی در مخالف ارجع باشند.

اصول ۱ و ۲ استراتژی ۳ و ۴ که اهمیت تر است.

«اسید - باز»

اسید: موکتور که پروتون آزاد کند. باز: موکتور که پروتون را بگیرد.



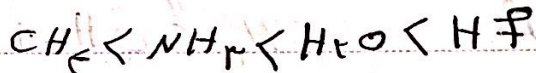
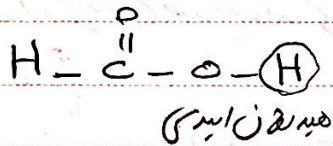


$$K_a = \frac{[H_3O^+][A^-]}{[HA]}$$

$$pK_a = -\log K_a$$

« عوامل مؤثر بر قدرت اسیدی »

۱) « اثر دنگا تغییرات » هرچه اثر دنگا تنوعی اتمی به پیوند و عمل باشد بیشتر باشد قدرت اسیدی بیشتر است.



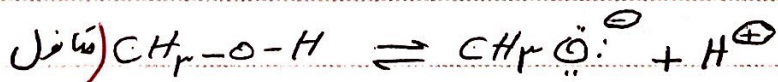
۲) « اندازه اتم » هرچه راننده A بزرگتر باشد قدرت اسیدی H ضعیفتر است (هرچه پیوند با راننده بزرگتر است یا بزرگتر است).

« درجه آزما به یا بیش قدرت اسیدی بیشتر شود »

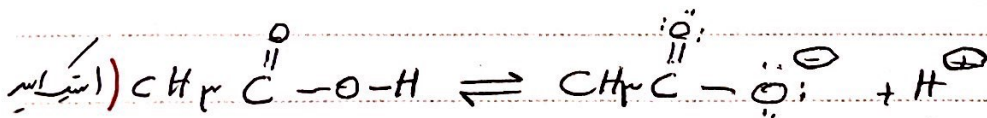


* هرچه اتمی که باعث پیوند با راننده (مثبت) شود یا بزرگتر یا بزرگتر است آن بار را میگیرد.

۳) « اثر دنگا »



$$pK_a = 15.1$$



$$pK_a = 5 \quad \checkmark$$

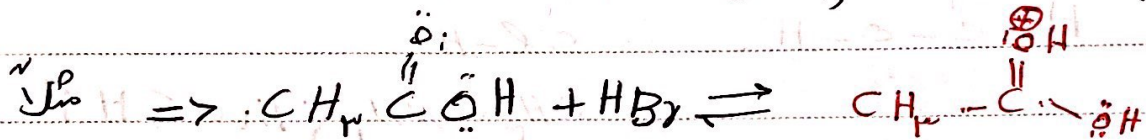
عمل لویس :

اسید : ترکیبی که دارای یک اویسال خالص است .



بازو : ترکیبی یا ترکیباتی که دارای جفت الکترون غیر پیوندی هستند .

در ترکیب کاترین یا سیترون داسیت می توانیم عنوان یک بازویش عمل کند زیرا جفت الکترون غیر پیوندی دارد .



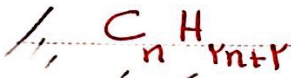
* جفت الکترون غیر پیوندی دارد (می تواند بازویش باشد)

تولکونیل (هسته هسته کم) ترکیباتی اند که با جفت الکترون غیر پیوندی دارند و با یک یا هر دو طرف دارند بنابراین ما با آنها می توانیم

اکسیدونیل (الکترون هسته کم) ترکیباتی اند که اویسال خالص دارند

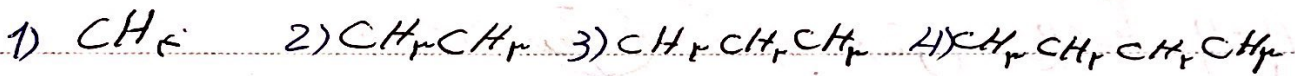
«التفیس آلی»

سکانها: ترکیباتی اند که مرده حاصل می نمایند.



واقعی - ترکیباتی که مستند - حاصلیت آنها دارد - ناچیز است - ترکیبات غیر واقعی را در جدول می کشند و آنرا هتئروسی می نامند.
 مرده حاصلی: یک یا چند اتم که در ترکیب خاص به موازات می دهند.

هیبریدایسین در سکانها sp^3 است.

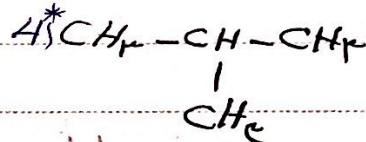


n-پنتان

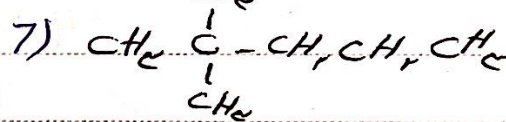
مثال

پنتان

پنتان

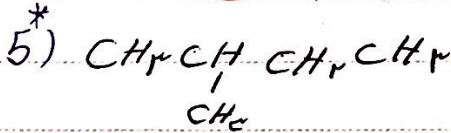


ایزوپنتان

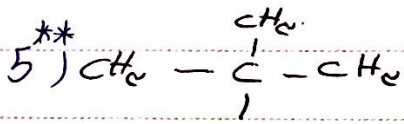


n-پنتان

نئوپنتان

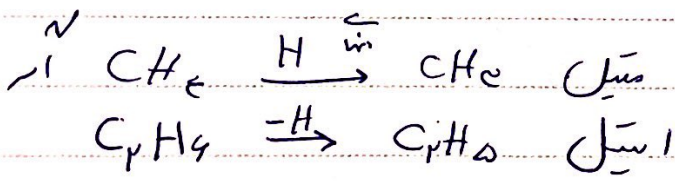


ایزوپنتان



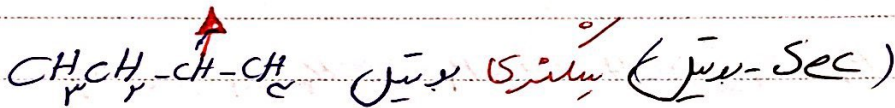
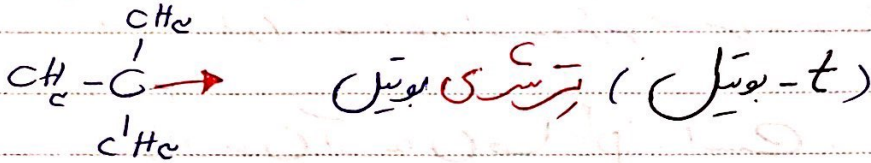
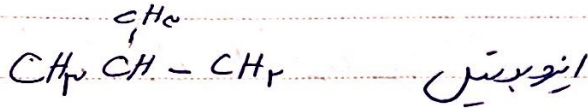
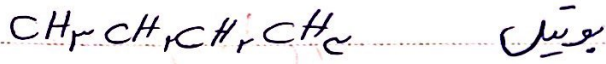
نئوپنتان

تعریف آردیب آلان در کربن هم ضد روکین دانسته دارد اما گاهی نیز آلان گویند.

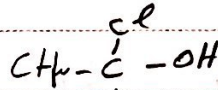
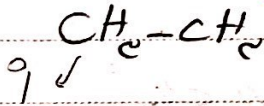


subject:

Page (9)

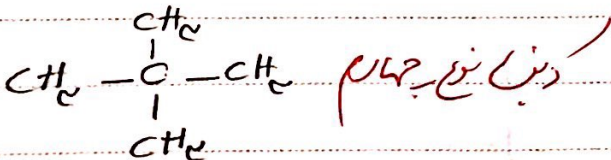
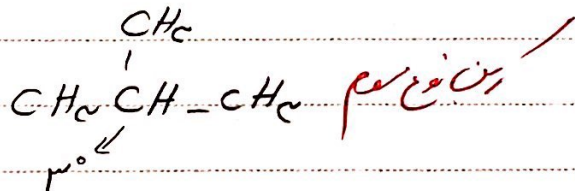
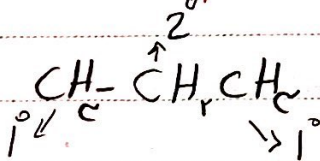


کربنہر فعل پر کربن متصل ہائڈروجن **دہن نوع اول**



$(H) \rightarrow$ **صیغوں نوع اول**

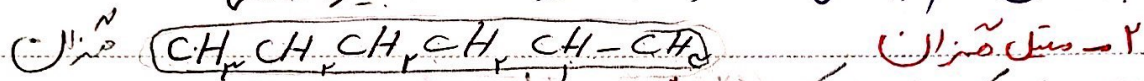
کربن پر فعل پر کربن متصل ہائڈروجن **دہن نوع دوم**



لیسوند نام اصلی لیسوند

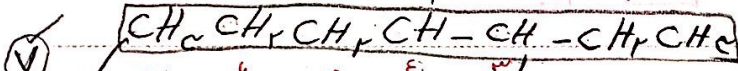
↓ ↓
 نام زنجیره عاملی Name عمل تراو رفتن استتلاف؟

۱) زنجیره اصلی به بلندترین زنجیره ها و حتی اتم های کربن در اولویت به اولی نام آن به عنوان نام اصلی انتخاب می شود. زنجیره اصلی



زنجیره انتخابی - صافترین به تعداد کربن بیشتر داشته باشد. CH_3

۲) اعدادی زنجیره اصلی به ترتیب از چپ به راست



۷ ۶ ۵ ۴ ۳ ۲ ۱
 x x ۱ ۲ ۳ ۴ ۵ ۶ ۷

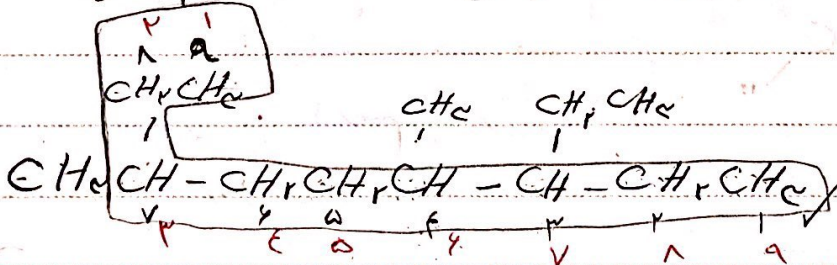
۴-اتیل - ۳-میل - ۲-پنتان

✓ ✓ تقدم الفبایی ✓

۳) استتلاف نامی را به محل اتصال آن زنجیره اصلی می گویند

۴) نام ترکیب بصورت یک کلمه ذکر شود

آرژید استتلاف دائم از سیس زنجیره های (ی) - ترکیب ... استتلاف دائم



۳-اتیل - ۴-۷ (دی متیل) پنتان