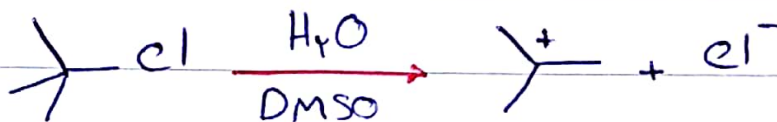


نمونه الکل ها:

۱- واکنش های استوفنی:

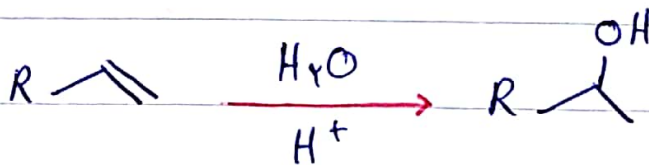


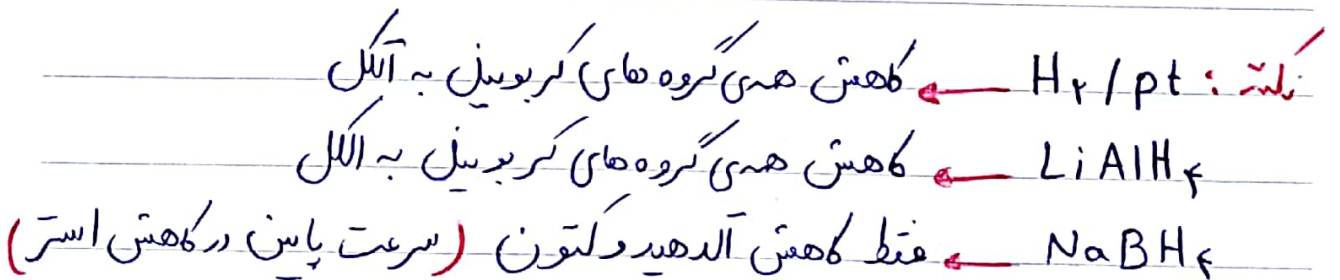
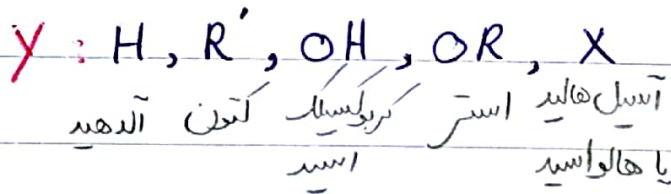
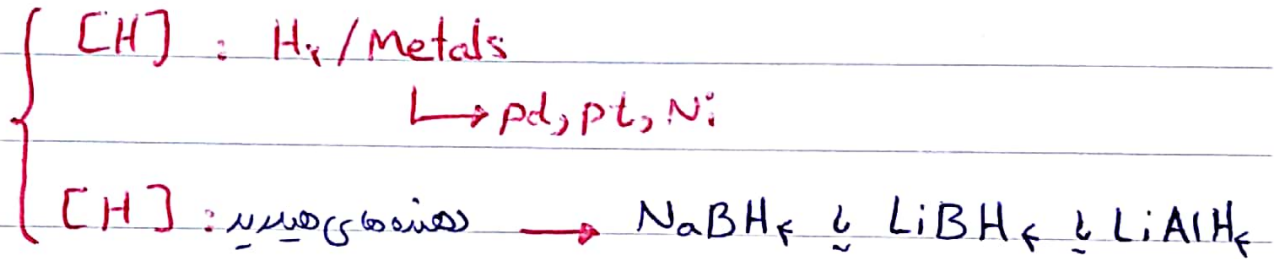
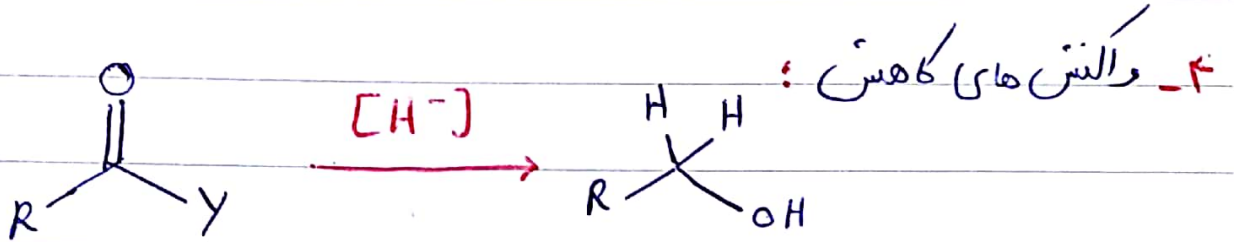
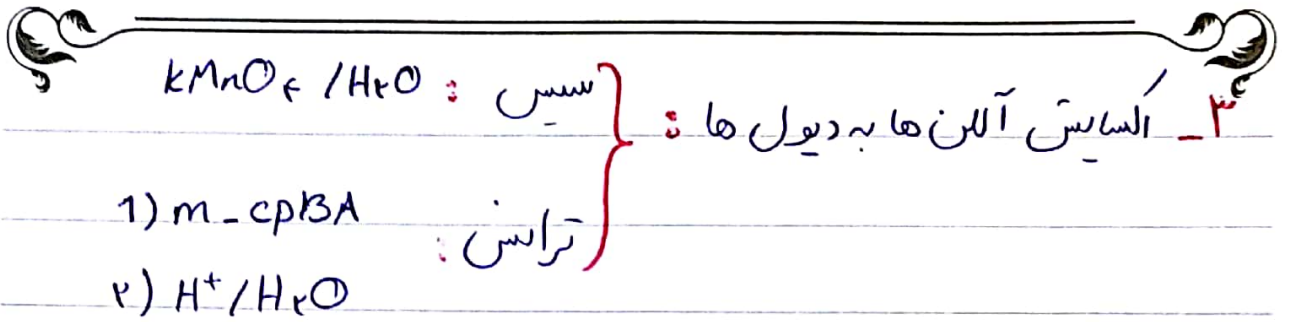
۱- در واکنش S_N2 تولید الکل سخت است زیرا واکنش مدنی هم انجام می شود.

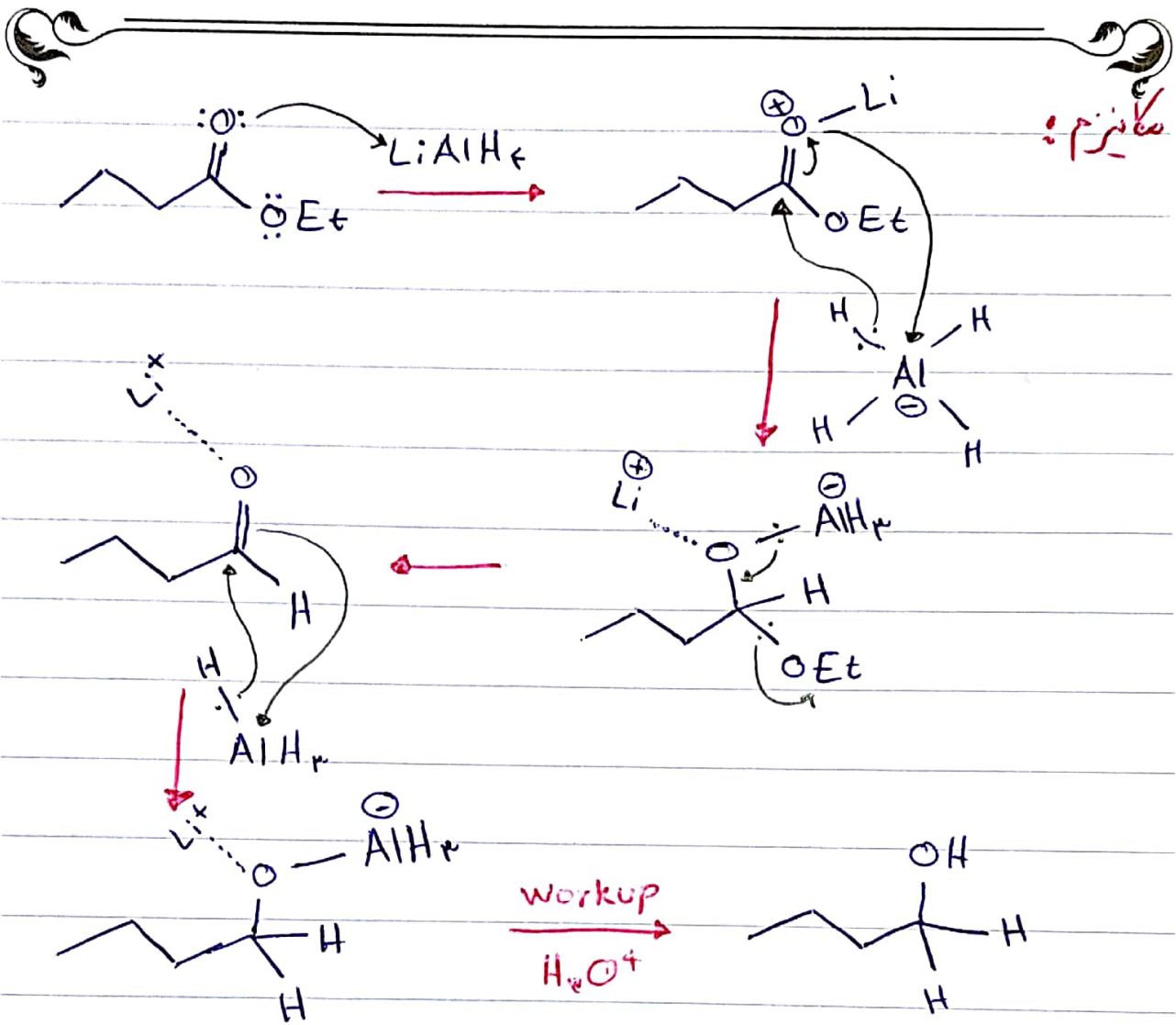


۲- در واکنش S_N1 بیشتر الکل نوع بالا تولید می شود.

۲- افزایش آب به آلکن ها:





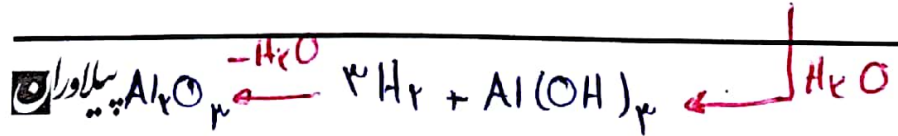
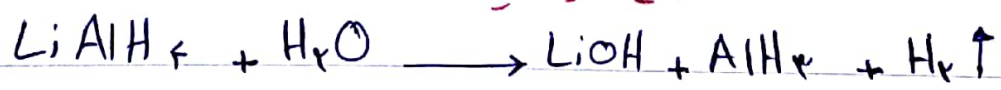


* Na اسید لوئیس نیست بنابراین در مرحله دوم نمی تواند اکسیرن را فعال کند یعنی توانده H^- آزاد کند.

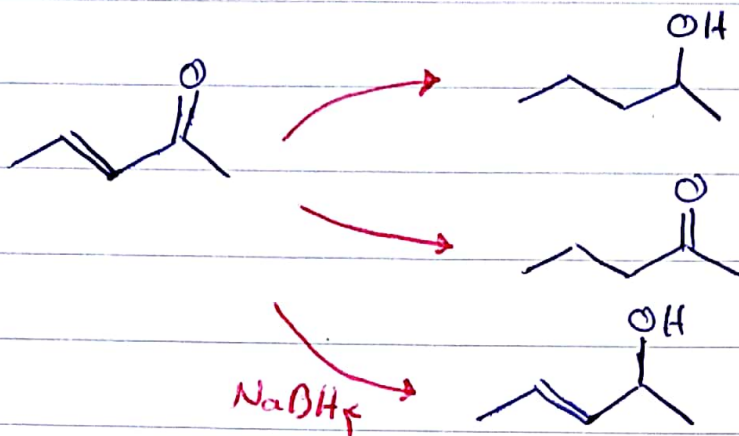
کند به همین علت است که Li می تواند همی گروه ها را اصلاح کند.

* طلال LiAlH_4 باید کفلا خشک باشد:

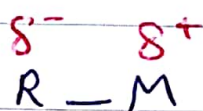
طلال باید آبیروسیک باشد



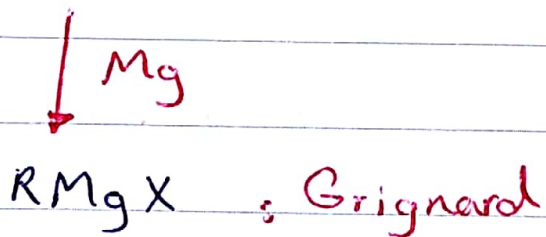
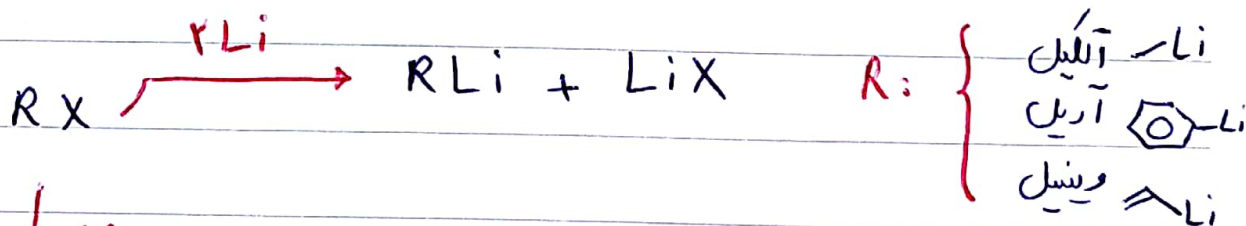
* مثال NaBH_4 می تواند اتانول / آب باشد.



۵- والنتس ترکیبات کربونیل با ترکیبات آلی فلزی :

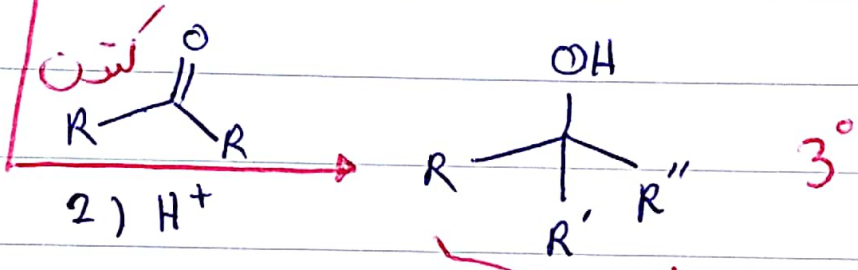
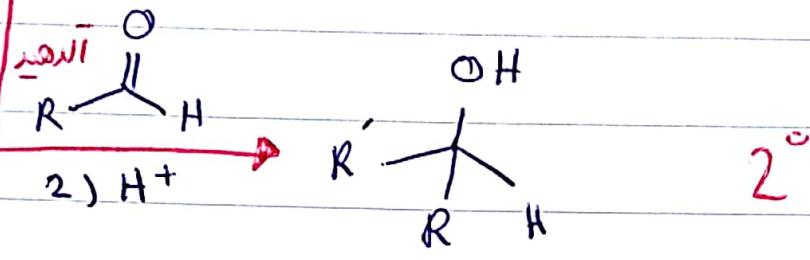
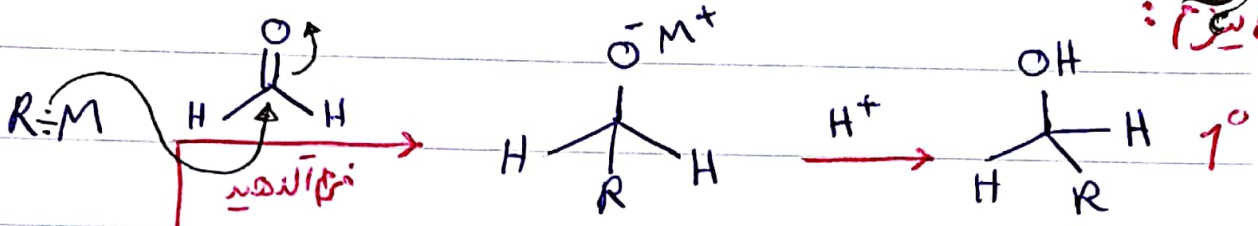


Me-Na به صورت یونی وجود دارد و آلی فلزی نیست.

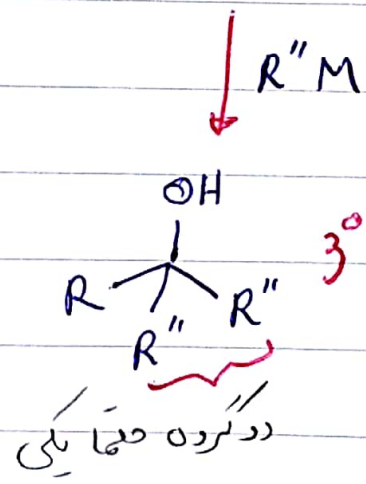
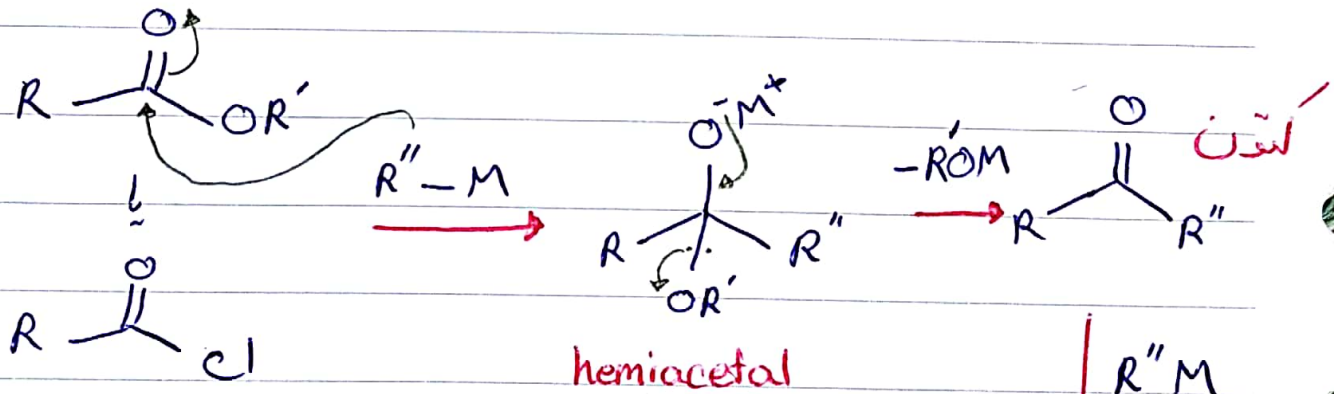


* مثال های خشک و آبرویک

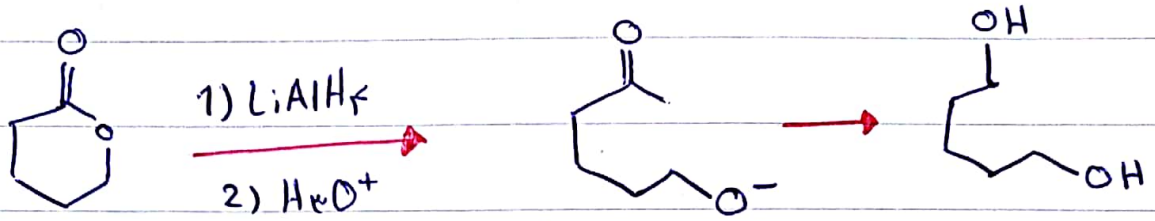
مکانیزم:



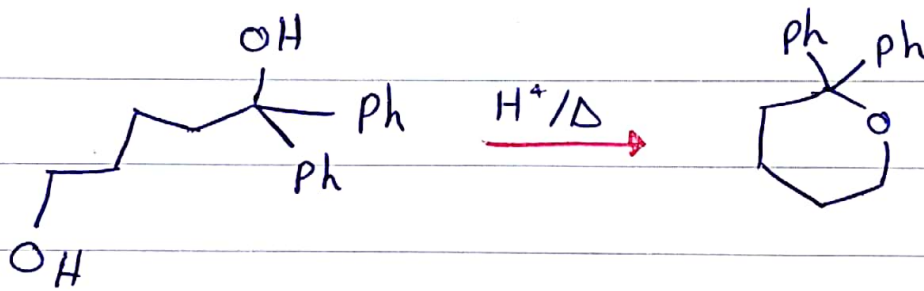
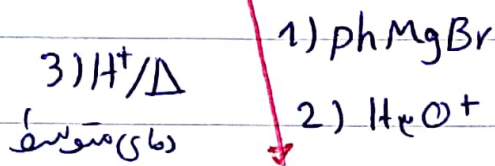
گروه‌ها می‌توانند متفاوت باشند



- ترکیباتی می توانند حلقوی باشند:



lactone



- به علت فعالیت بیشتر کتون از استر با برداشتن 1 eq معرفت برین یارد

والکنش متوقف من شود و تا زمانی که کتون حضور داشته باشد استر والکنش

من دهد.