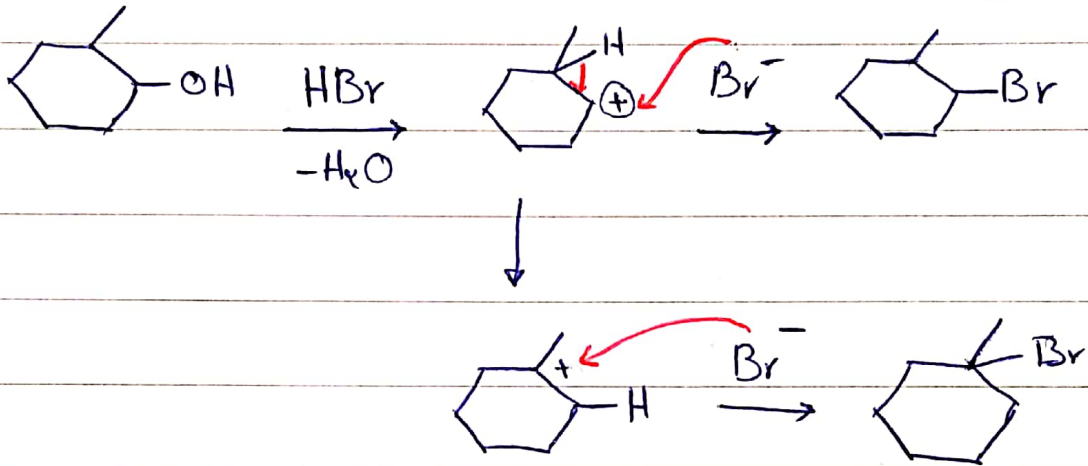


- برای تشخیص نوع آلکن‌ها نیز از معرف لوکاس می‌توان استفاده کرد.

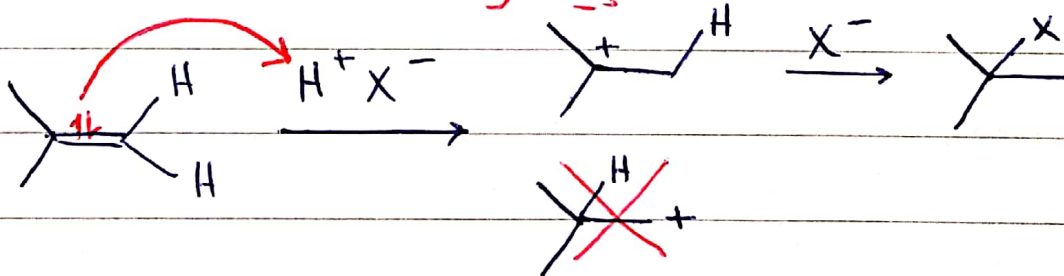
نویز آرای: :



- هر چه نلکوفیل قوی تر باشد محلول اول بیشتر است.

۳- استفاده از آلکن‌ها:

بایدارتر

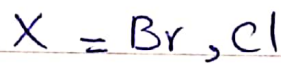
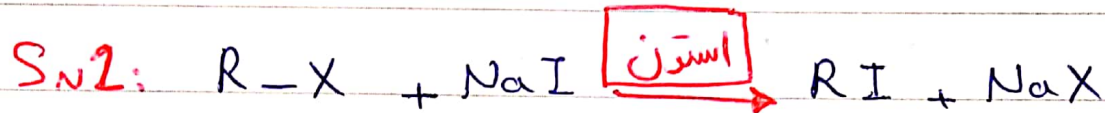


- در افزایش هیدروژن هالید به آلکن‌ها هیدروژن به کربنی متصل می‌شود که

تعداد هیدروژن بیشتری دارد: **قاعدهی مارکونیکوف**

- در این واکنش نیز نوآرایی می‌تواند مشاهده شود.

۴- بررسی آللی بیدها:



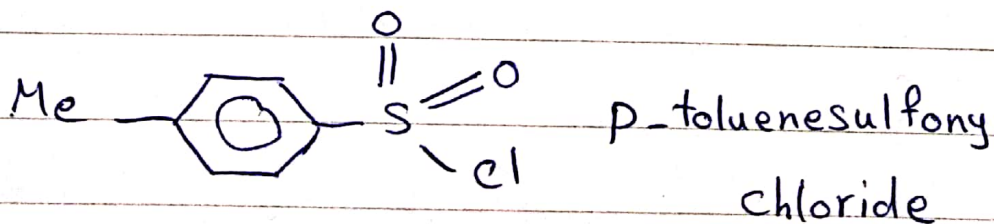
- NaI در استون محلول است اما $NaBr$ و $NaCl$ نامحلول است

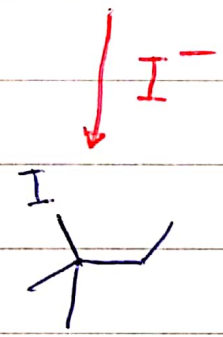
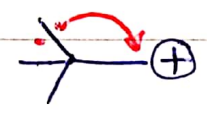
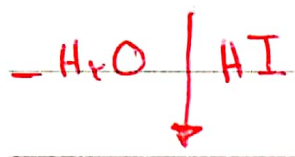
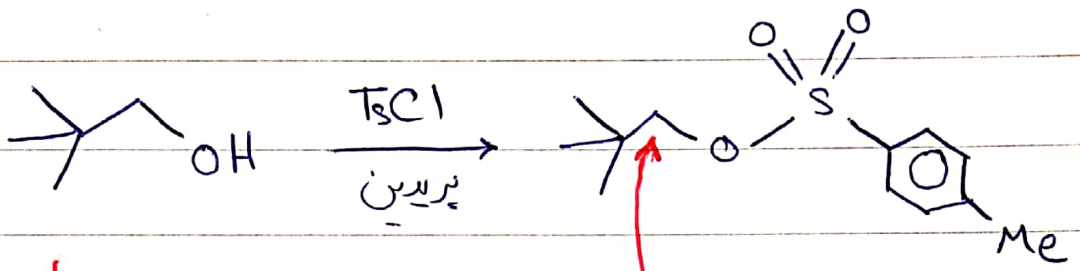
بنابراین از استون استفاده می‌شود تا واکنش یک طرفه شود.

جلوگیری از نوآرایی:

- برای جلوگیری از نوآرایی گروه ترک‌کننده ضعیف با ترک‌کننده‌ی

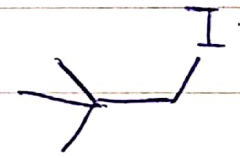
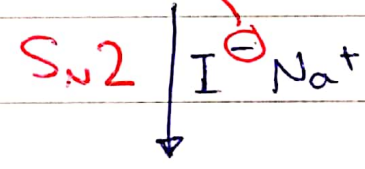
قوی جایگزین می‌کنند:





بناواری

+ HCl \rightarrow با پیریدین
فتی میں استرد



بدون نوآرایی

همپوشانی ادرتایی ←

اسیدهای سخت و نرم:

الکترواستاتیک ↓

نرم	سخت
قابلیت یلانیزاسیون بالا	الکترونکاتیونی بالا
الکترونکاتیونی پایین	شعاع کوچک
شعاع بزرگ	دانستنی بار مثبت
دانستنی الکترونی زیاد	

H^+ سخت ترین گونهی شفافه شده است.

اگر باز نرم باشد واکنش نلکترونی انجام می دهد و اگر سخت باشد در واکنش اسید و باز شرکت می کند:

