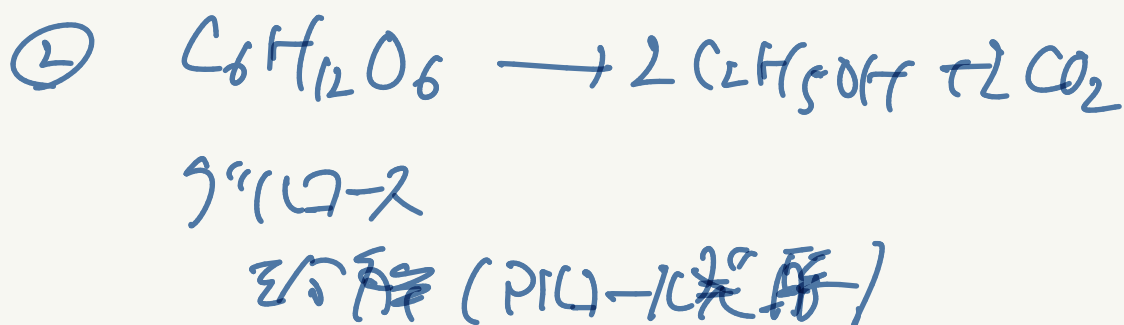
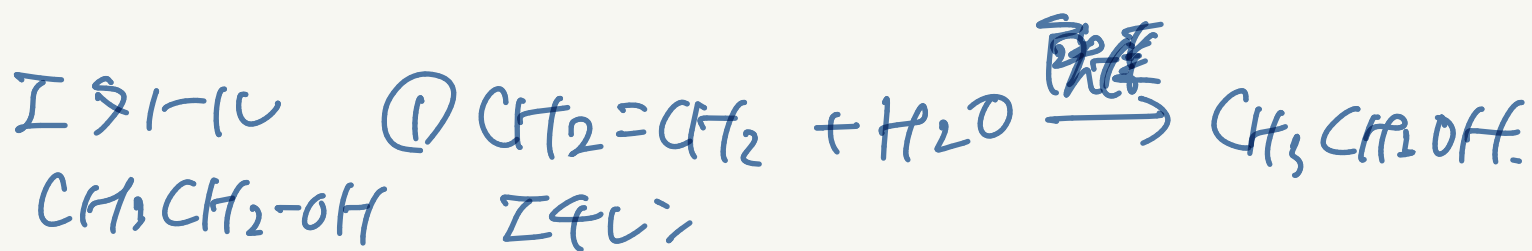


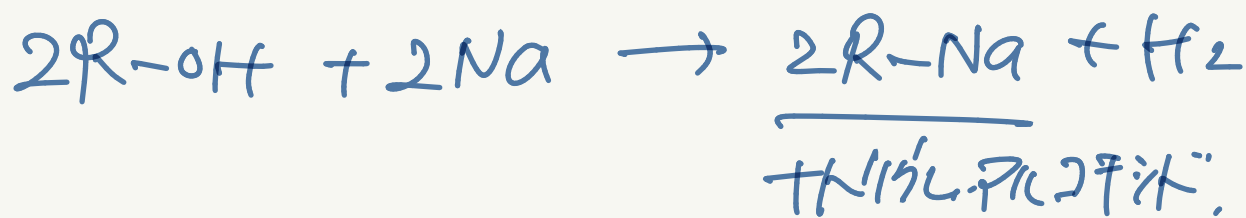
アルコールの性質

アルコールの反応



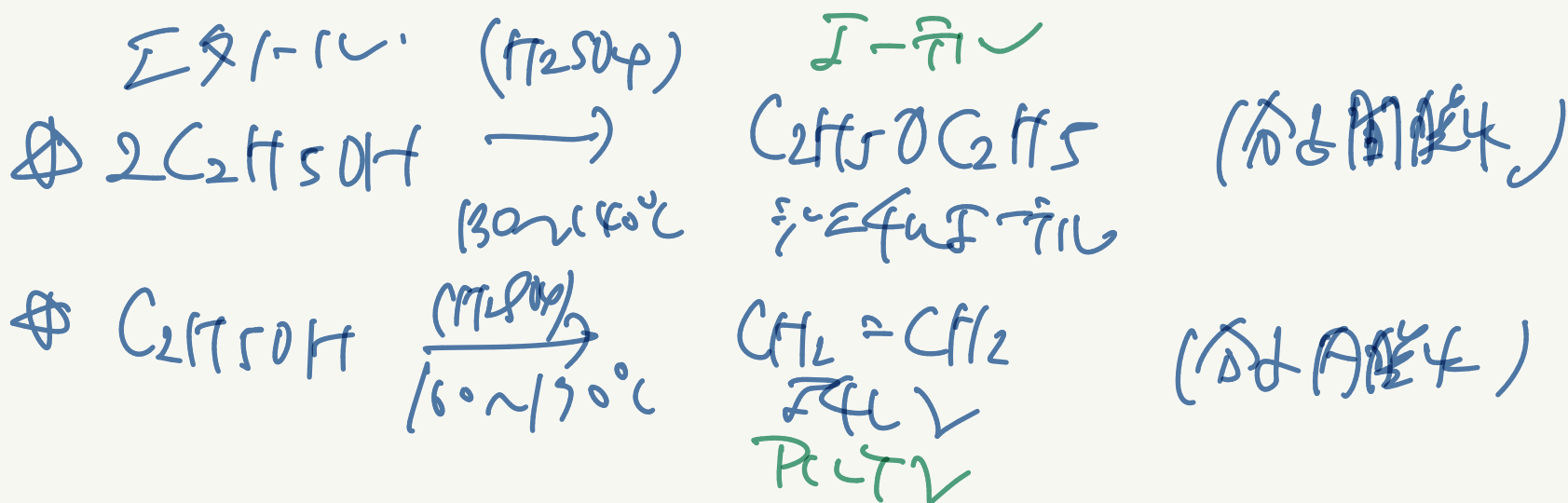
置換反応

アルコールは酸性物質であり、酸と塩基と反応して、
 金属ナトリウムと反応して水素を発生する。



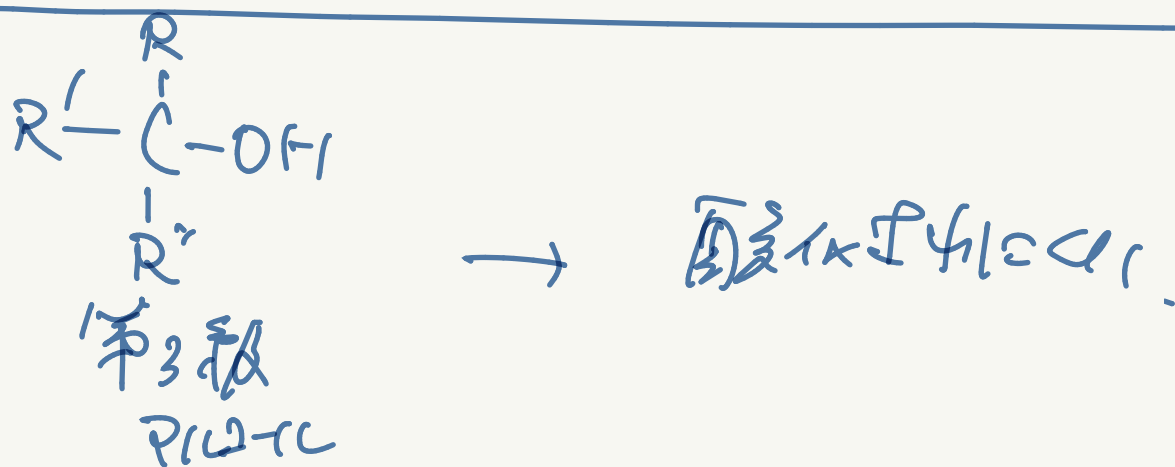
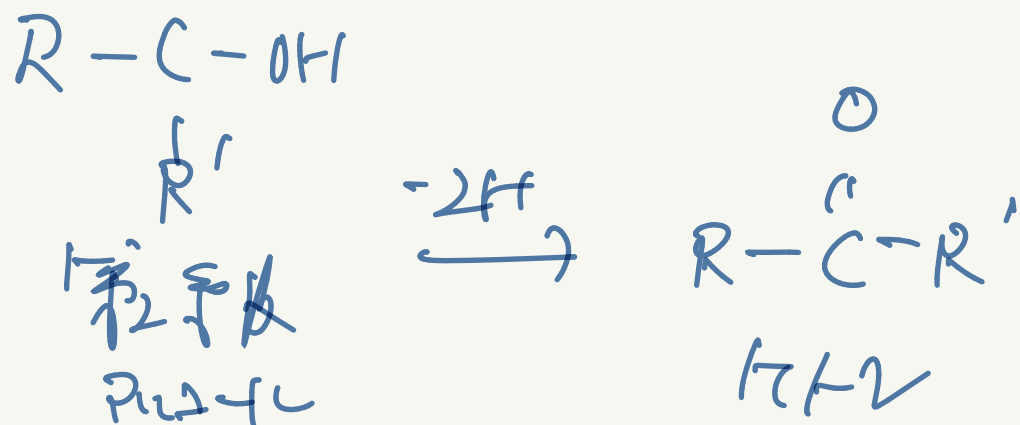
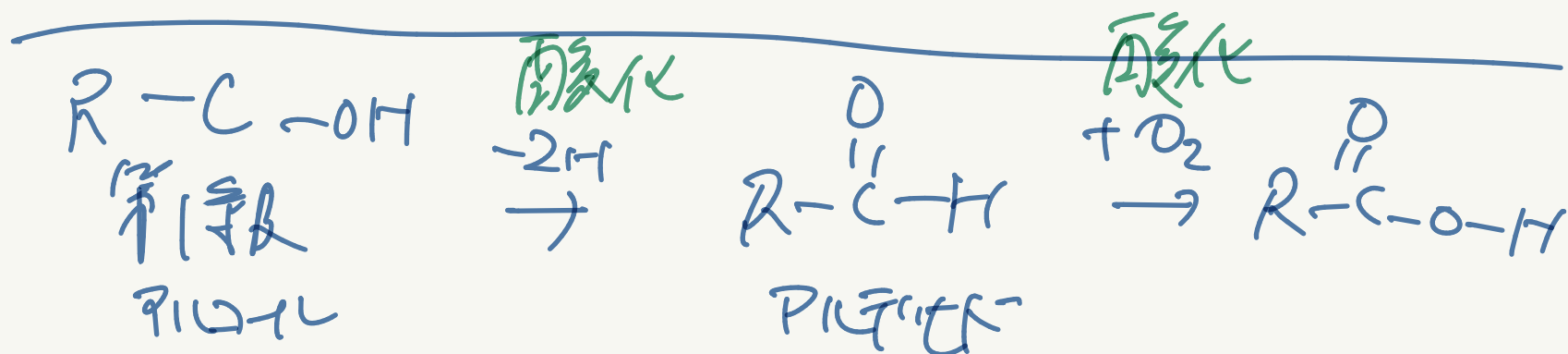
この反応は -OH 基の検出に用いられる。
 (水素発生)

脱水反応



・酸化反応

酸化剤 $K_2Cr_2O_7$, $KMnO_4$ などを用いて酸化を行う。



エーテルの性質

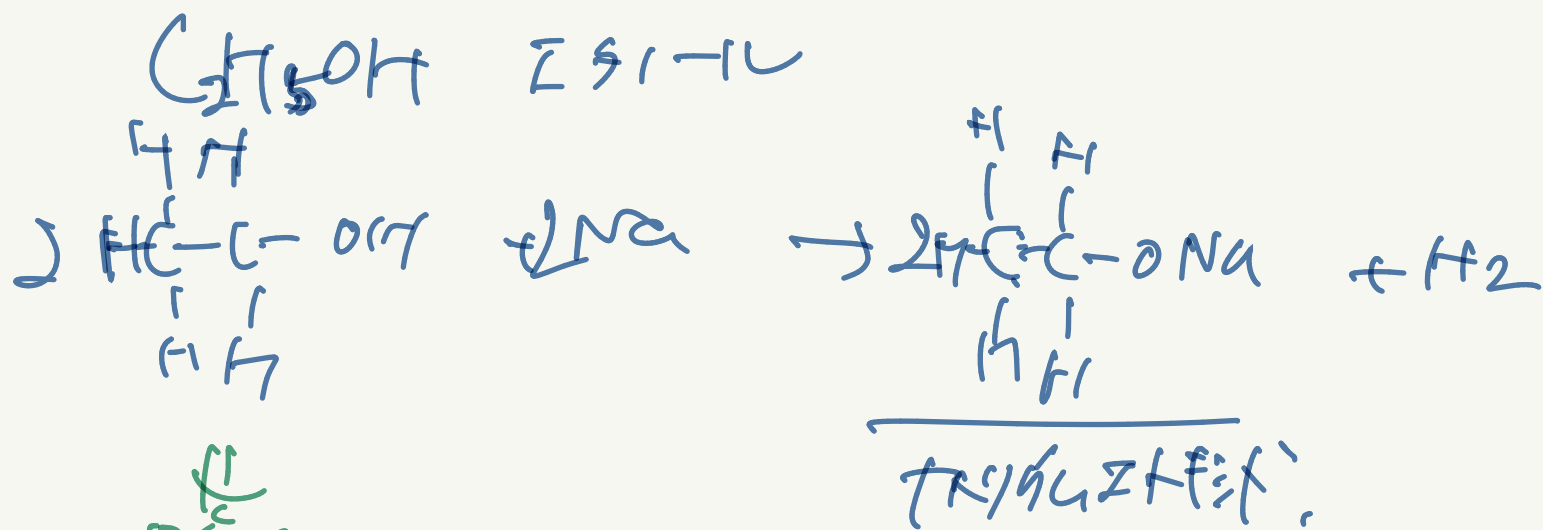
$R-O-R'$ 3つの化合物

性質: $PI < U < T$ (水素結合 (hydrogen))

- ・ 中性物質
- ・ 沸点は低くない
- ・ 水に溶けない
- ・ 反応性が低く、酸化還元しない。

PI 52

Warm up.



アルコール

→ 酸化すると、アルコール、カルボン酸。

