

## \*Alkohol\*

1) Reaksi dgn logam aktif



Na-oksida

Perbedaan dgn Eter: tidak bereaksi dg Logam aktif



2) Substitusi  $\text{OH}^-$  oleh Halogen



pembeda dgn RX eter

Perbedaan dg Eter:



3) Esterifikasi

Alkohol + As. Karboksilat  $\rightarrow$  Ester +  $\text{H}_2\text{O}$



## \*Eter\*

1) Pembakaran



2) Rx dg HI

HI terbatas

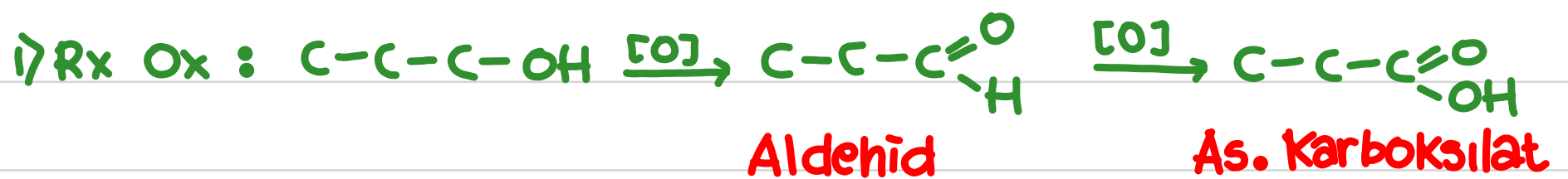


HI Berlebih



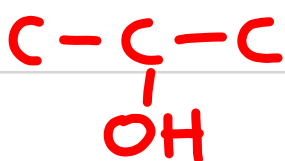
\* Rx Ox ALKOHOL 
 ↙ PRIMER  
 ↘ Sekunder  
 Tersier

Alkohol Primer: OH menempel pd C primer



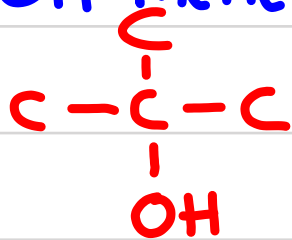
2) Rx Red: Kebalikan Rx Ox

Alkohol Sekunder: OH menempel pd C sek



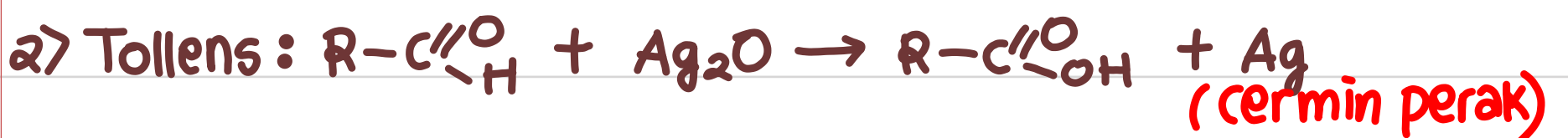
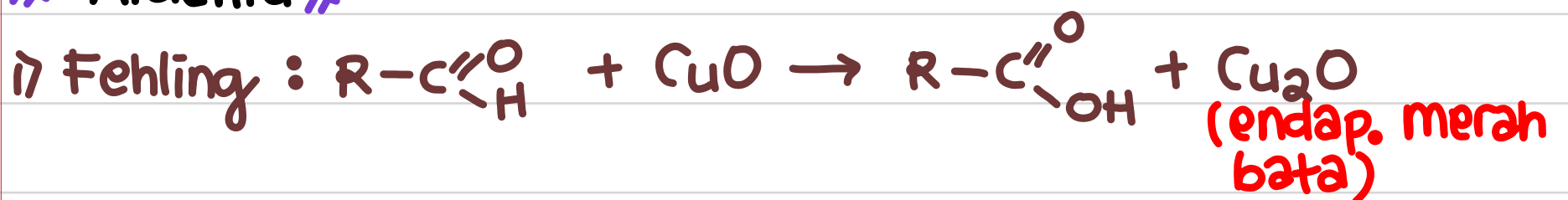
2) Rx Red: Kebalikan Rx Ox

Alkohol tersier: OH menempel pd C tersier



1) Rx Ox: tidak bereaksi

\* Aldehid \*



\* Keton \*



2) Tollens : tidak bereaksi

## \* As. Karboksilat \*



## \* Ester \*



Contoh:



## \* Halo Alkana \*

1) Substitusi OH



2) Eliminasi HX (As Halida)

