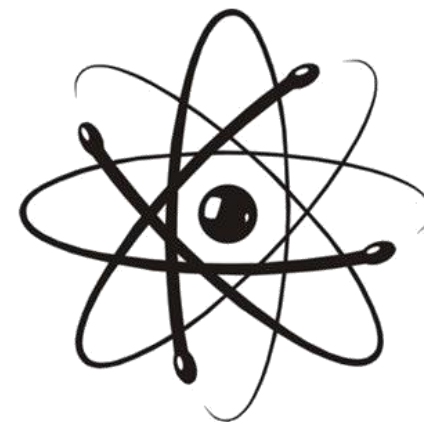
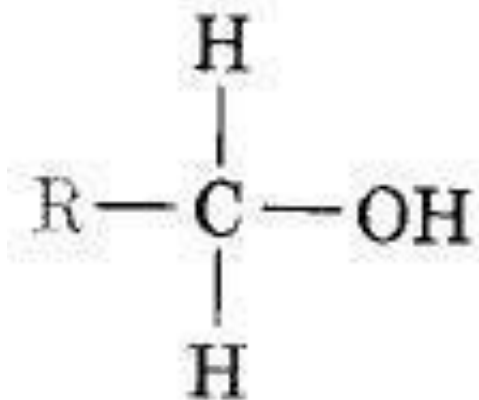


Reações de Oxidação de Álcoois

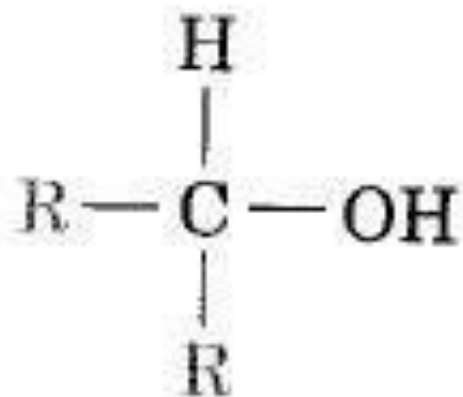
Prof. Francis Isotton
Química



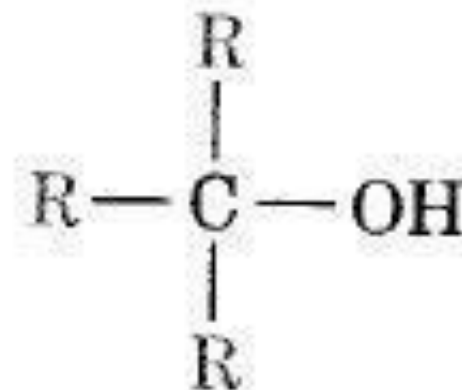
Oxidação dos álcoois



Álcool primário

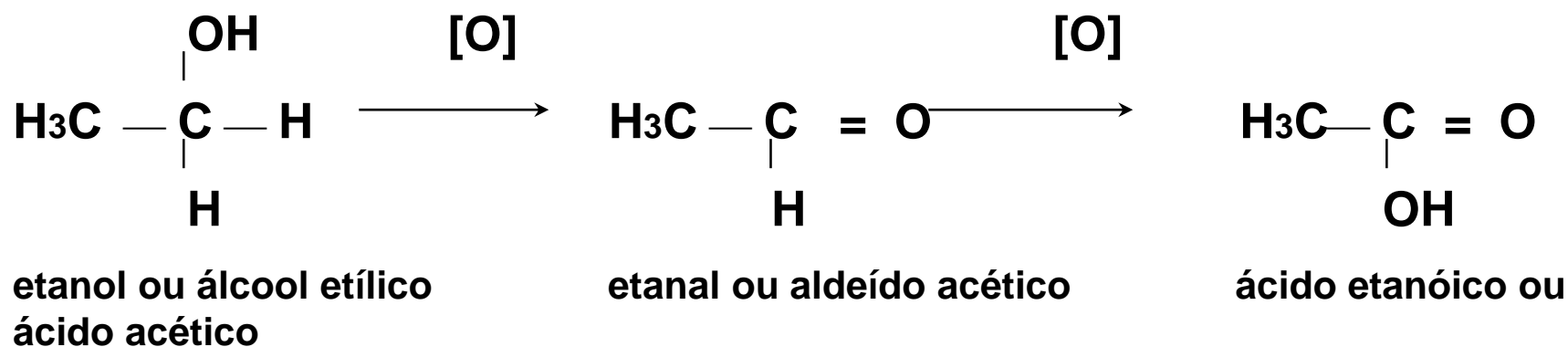
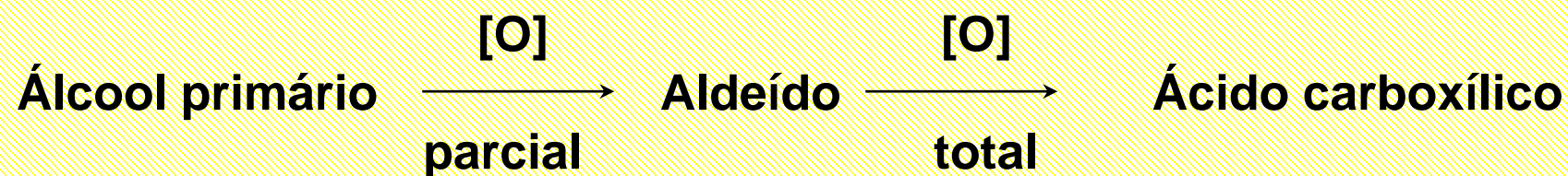


Álcool secundário



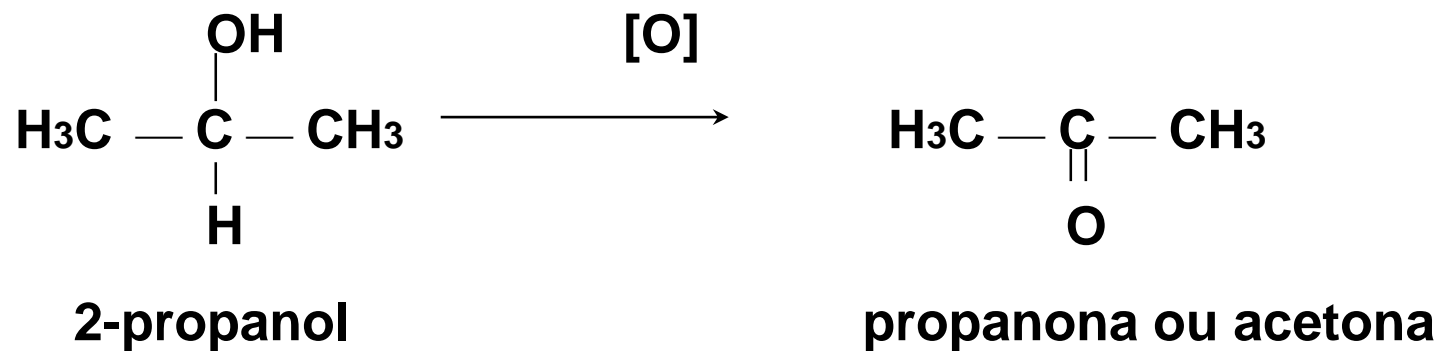
Álcool terciário

Oxidação dos álcoois



Reações de Oxidação de Álcoois

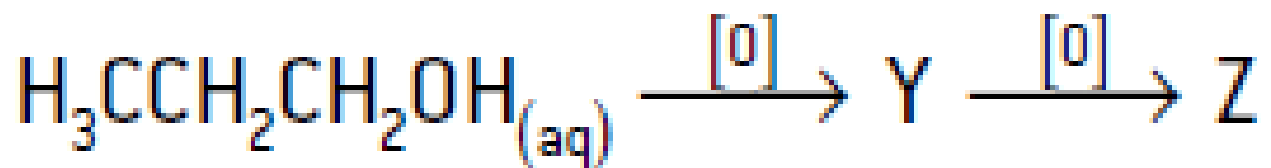
Álcool secundário $\xrightarrow{[O]}$ Cetona



Álcool terciário $\xrightarrow{[O]}$ não reage

Reações de Oxidação de Álcoois

Estudando a oxidação continuada de um álcool primário, em presença do oxidante permanganato de potássio (KMnO₄), em meio sulfúrico, um aluno elaborou o seguinte esquema:



No esquema, as substâncias representadas por Y e Z são, respectivamente,

- a. um ácido e um aldeído.
- b. um aldeído e um ácido.
- c. uma cetona e um ácido.
- d. um aldeído e uma cetona.

Módulo 22

423, 424, 426,

430, 438.

Agenda 20
20