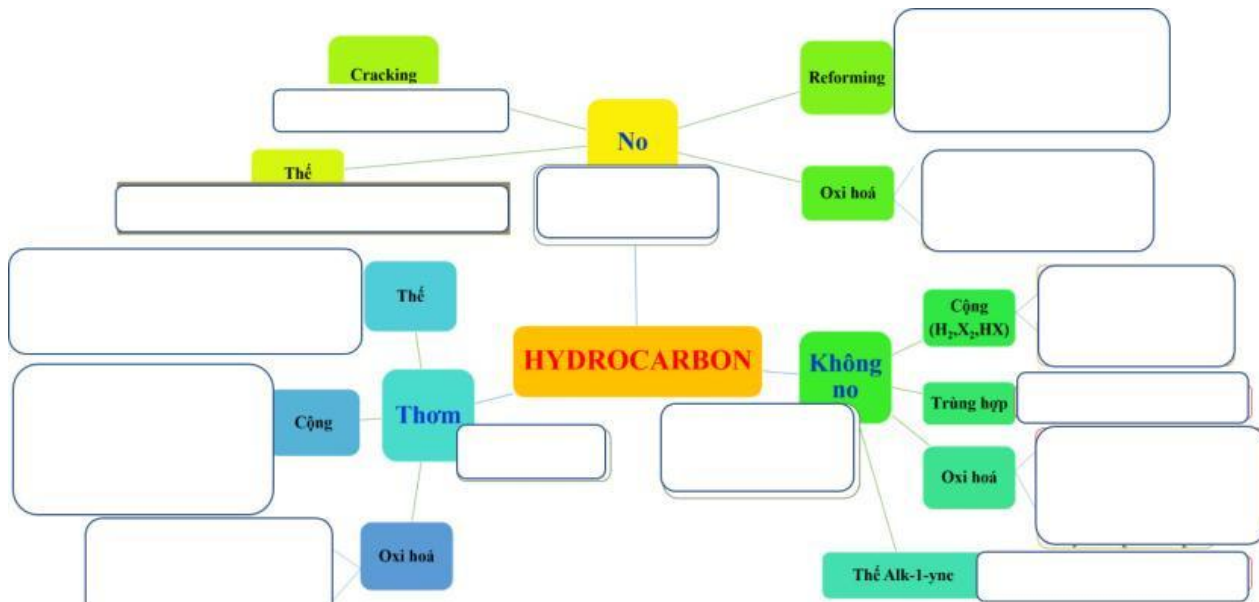




Dđ KMnO4
Benzene **không** pư
Toluene pư khi đun nóng
Cháy: $nH_2O + nCO_2$

Alkene/Alkyne làm mất màu dđ **KMnO4** ở t° thường

Cháy:
Alkene $nH_2O + nCO_2$
Alkyne $nH_2O + nCO_2$

Alken $\rightarrow$ Hợp chất no

Alkyne (tùy xúc tác, có thể phá vỡ $1\pi/2\pi$)

ALKANE
 C_nH_{2n+2} ($n \geq 1$)
(Chỉ có liên kết đơn)

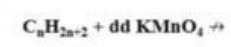
ALKENE
 C_nH_{2n} ($n \geq 2$) (Có 1 lk C=C)
ALKYNE
 C_nH_{2n-2} ($n \geq 2$) (Có 1 lk C≡C)

ARENE
(Có vòng benzene)



Alkene $\xrightarrow{xt, p, t^\circ}$ polyme (PE, PP...)

Benzene $\xrightarrow{+Br_2\text{ khan}, xt FeBr_3, t^\circ}$ 1 sp thế
 Toluene $\xrightarrow{+Br_2\text{ khan}, xt FeBr_3, t^\circ}$ 2sp chính ở o và p
 Thế với $HNO_3 \rightarrow$ Tương tự



Cháy: $nH_2O + nCO_2$

