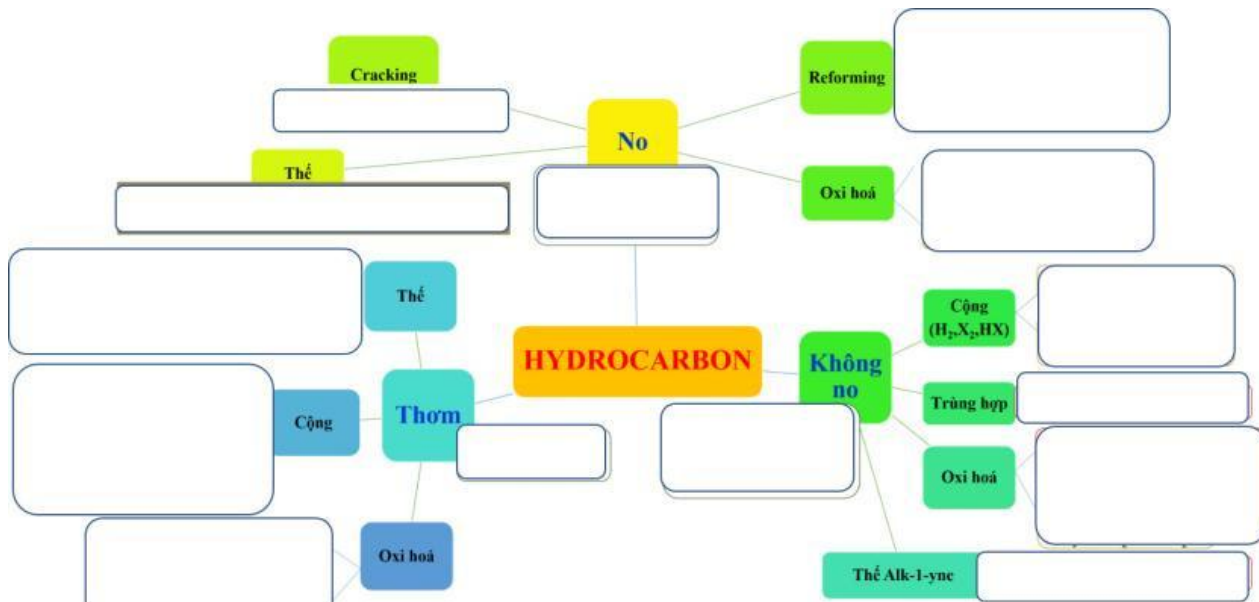




Dđ KMnO₄
 Benzene **không** pư
 Toluene pư khi đun nóng
 Cháy: $nH_2O + nCO_2$

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

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

Alken → Hợp chất no

Alkyne (tùy xúc tác, có thể phá vỡ 1π/2 π)

ALKANE
 C_nH_{2n+2} (n ≥ 1)
 (Chỉ có liên kết đơn)

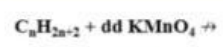
ALKENE
 C_nH_{2n} (n ≥ 2) (Có 1 lk C=C)
ALKYNE
 C_nH_{2n-2} (n ≥ 2) (Có 1 lk C≡C)

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 $\xrightarrow{+ Br_2 \text{ khan, xt } FeBr_3, t^\circ}$ 2 sp chính ở o và p
 Thế với HNO₃ → Tương tự



Cháy: $nH_2O + nCO_2$

