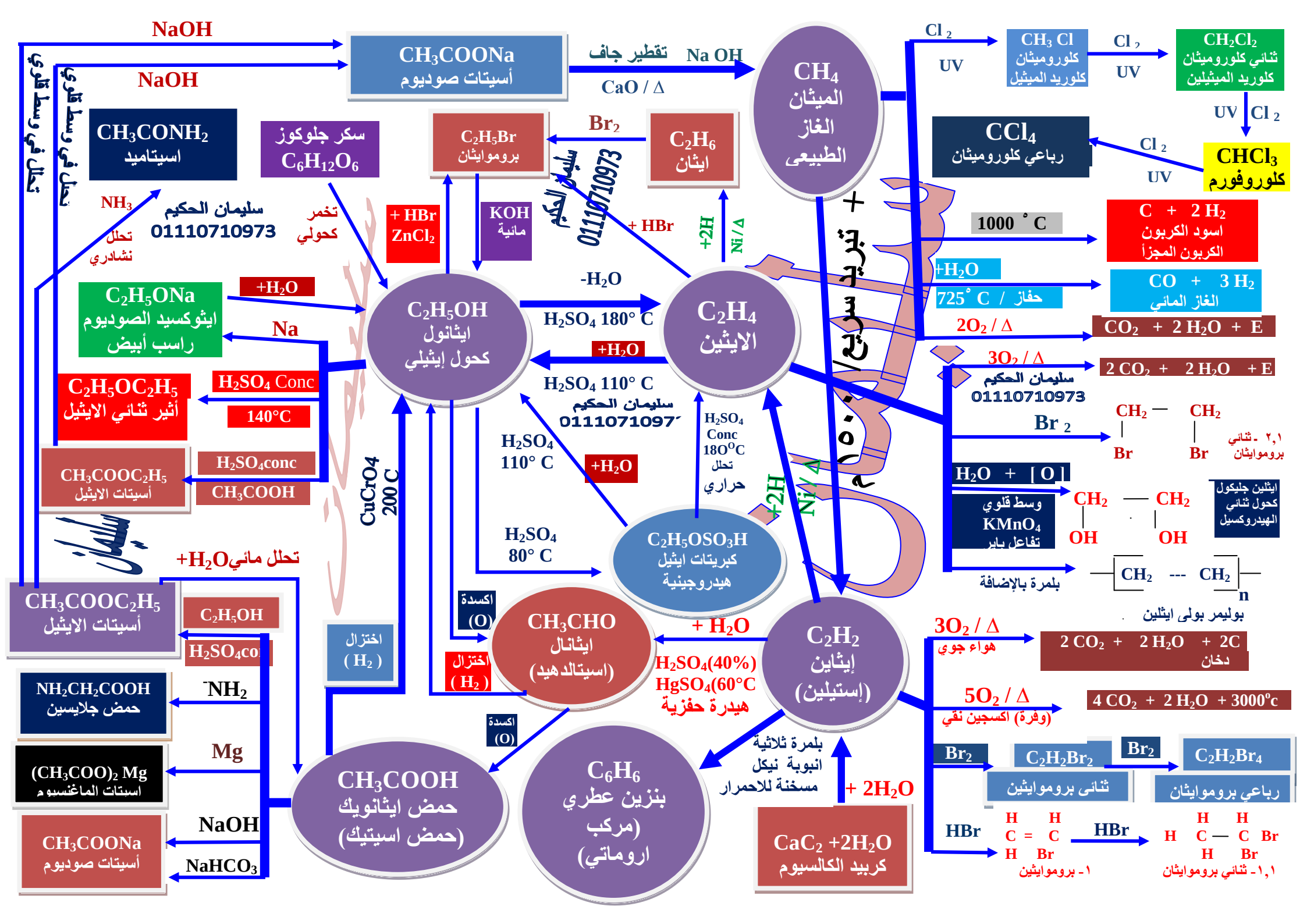
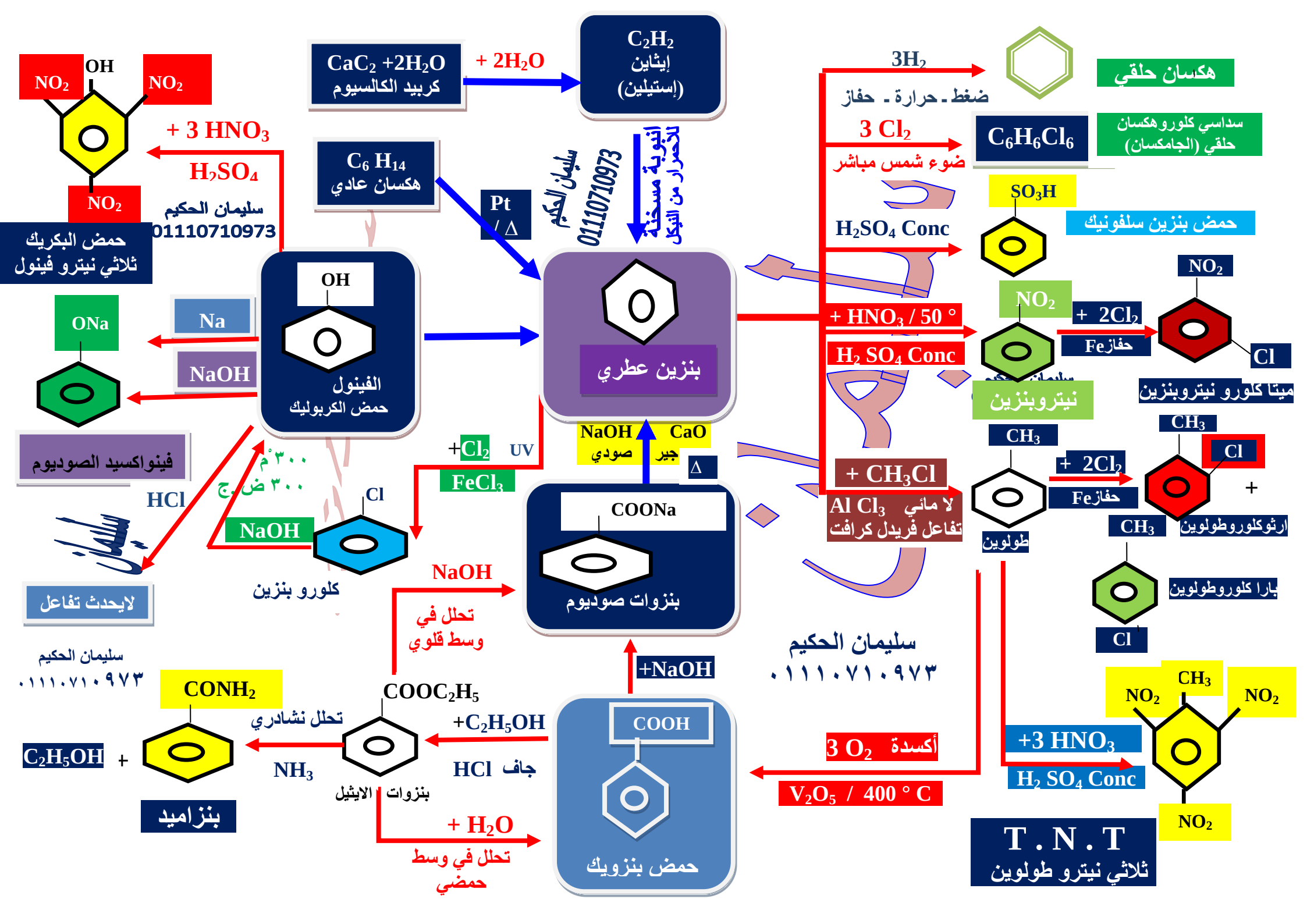

NaOH
NaOH
CH_3COONa أسيتات صوديوم
تقطير جاف
Na OH
CaO / Δ
CH_4 الميثان الغاز الطبيعي
Cl_2
UV
CH_3Cl كلوروميثان كلوريد الميثيل
Cl_2
UV
CH_2Cl_2 ثنائي كلوروميثان كلوريد الميثيلين
UV
Cl_2
$CHCl_3$ كلوروفورم
Cl_2
UV
CCl_4 رباعي كلوروميثان
تحلل في وسط قلوي
تحلل في وسط قلوي
CH_3CONH_2 اسيتاميد
NH_3
تحلل نشادري
سليمان الحكيم 01110710973
سكر جلوكوز $C_6H_{12}O_6$
تخمر كحولي
C_2H_5Br بروموايثان
Br_2
C_2H_6 ايثان
+ HBr
$ZnCl_2$
KOH مائية
+ HBr
+2H
Ni / Δ
سليمان الحكيم 01110710973
1000 °C
C + $2H_2$ اسود الكربون الكربون المجزأ
+H_2O
725° C / حفاز
CO + $3H_2$ الغاز المائي
$2O_2$ / Δ
CO_2 + $2H_2O$ + E
$3O_2$ / Δ
$2CO_2$ + $2H_2O$ + E
C_2H_5ONa ايثوكسيد الصوديوم راسب أبيض
+H_2O
Na
C_2H_5OH ايثانول كحول إيثيلي
-H_2O
H_2SO_4 180° C
C_2H_4 الايثين
+H_2O
H_2SO_4 110° C
سليمان الحكيم 0111071097
$C_2H_5OC_2H_5$ أثير ثنائي الايثيل
H_2SO_4 Conc
140°C
H_2SO_4 110° C
+H_2O
H_2SO_4 Conc 180°C تحلل حراري
$CH_3COOC_2H_5$ أسيتات الايثيل
H_2SO_4conc
CH_3COOH
CuCrO4 200 C
H_2SO_4 80° C
$C_2H_5OSO_3H$ كبريتات ايثيل هيدروجينية
+2H
Ni / Δ
+ تبريد سريع/ ١٥٠٠م
سليمان الحكيم 01110710973
Br 2
CH_2 — CH_2 | Br | Br
٢,١ - ثنائي بروموايثان
H_2O + [O]
وسط قلوي $KMnO_4$ تفاعل باير
CH_2 — CH_2 | OH | OH
ايثلين جليكول كحول ثنائي الهيدروكسيل
بلمرة بالإضافة
CH_2 --- CH_2 n
بوليمر بولى ايثلين
تحلل مائي+H_2O
$CH_3COOC_2H_5$ أسيتات الايثيل
C_2H_5OH
H_2SO_4co
اختزال (H_2)
اكسدة (O)
CH_3CHO ايثانال (اسيتالدهيد)
+ H_2O
C_2H_2 إيثاين (إستيلين)
H_2SO_4(40%) $HgSO_4$(60°C هيدرة حفزية
$3O_2$ / Δ هواء جوي
$2CO_2$ + $2H_2O$ + 2C دخان
$5O_2$ / Δ (وفرة) اكسجين نقي
$4CO_2$ + $2H_2O$ + 3000°c
NH_2CH_2COOH حمض جلايسين
NH_2
Mg
$(CH_3COO)_2Mg$ اسيتات الماغنسيوم
NaOH
CH_3COONa أسيتات صوديوم
$NaHCO_3$
CH_3COOH حمض ايثانويك (حمض اسيتيك)
اكسدة (O)
اختزال (H_2)
C_6H_6 بنزين عطري (مركب اروماتي)
بلمرة ثلاثية انبوبة نيكل مسخنة للاحمرار
+ $2H_2O$
CaC_2 +$2H_2O$ كربيد الكالسيوم
Br_2
$C_2H_2Br_2$ ثنائي بروموايثين
Br_2
$C_2H_2Br_4$ رباعي بروموايثان
HBr
H C = C H Br
١ - بروموايثين
HBr
H C — C Br H Br
١,١ - ثنائي بروموايثان


$CaC_2 + 2H_2O$
كربيد الكالسيوم
$+ 2H_2O$
C_2H_2
إيثاين
(إستيلين)
C_6H_{14}
هكسان عادي
Pt
/ Δ
أنبوبة مسخنة للاحمرار من النيكل
سليمان الحكيم
01110710973
بنزين عطري
$3H_2$
ضغط - حرارة - حفاز
هكسان حلقي
$3\ Cl_2$
ضوء شمس مباشر
$C_6H_6Cl_6$
سداسي كلوروهكسان حلقي (الجامكسان)
H_2SO_4 Conc
SO_3H
حمض بنزين سلفونيك
$+ HNO_3 / 50°$
H_2SO_4 Conc
NO_2
نيتروبنزين
$+ 2Cl_2$
حفاز Fe
NO_2
Cl
ميتا كلورو نيتروبنزين
$+ CH_3Cl$
Al Cl_3 لا مائي
تفاعل فريدل كرافت
CH_3
طولوين
$+ 2Cl_2$
حفاز Fe
CH_3
Cl
+
CH_3
ارثوكلوروطولوين
Cl
بارا كلوروطولوين
$+3\ HNO_3$
H_2SO_4 Conc
CH_3
NO_2
NO_2
NO_2
T . N . T
ثلاثي نيترو طولوين
$+ 3\ HNO_3$
H_2SO_4
NO_2
OH
NO_2
NO_2
حمض البكريك
ثلاثي نيترو فينول
OH
الفينول
حمض الكربوليك
Na
NaOH
ONa
فينواكسيد الصوديوم
HCl
لايحدث تفاعل
سليمان الحكيم
٠١١١٠٧١٠٩٧٣
$+Cl_2$ UV
$FeCl_3$
Cl
كلورو بنزين
٣٠٠ م°
٣٠٠ ض.ج
NaOH
NaOH
صودي
CaO
جير
Δ
COONa
بنزوات صوديوم
NaOH
تحلل في وسط قلوي
$+NaOH$
COOH
حمض بنزويك
$3\ O_2$ أكسدة
V_2O_5 / 400 ° C
$COOC_2H_5$
$+C_2H_5OH$
HCl جاف
بنزوات الايثيل
تحلل نشادري
NH_3
$CONH_2$
C_2H_5OH +
بنزاميد
$+ H_2O$
تحلل في وسط حمضي
سليمان الحكيم
٠١١١٠٧١٠٩٧٣