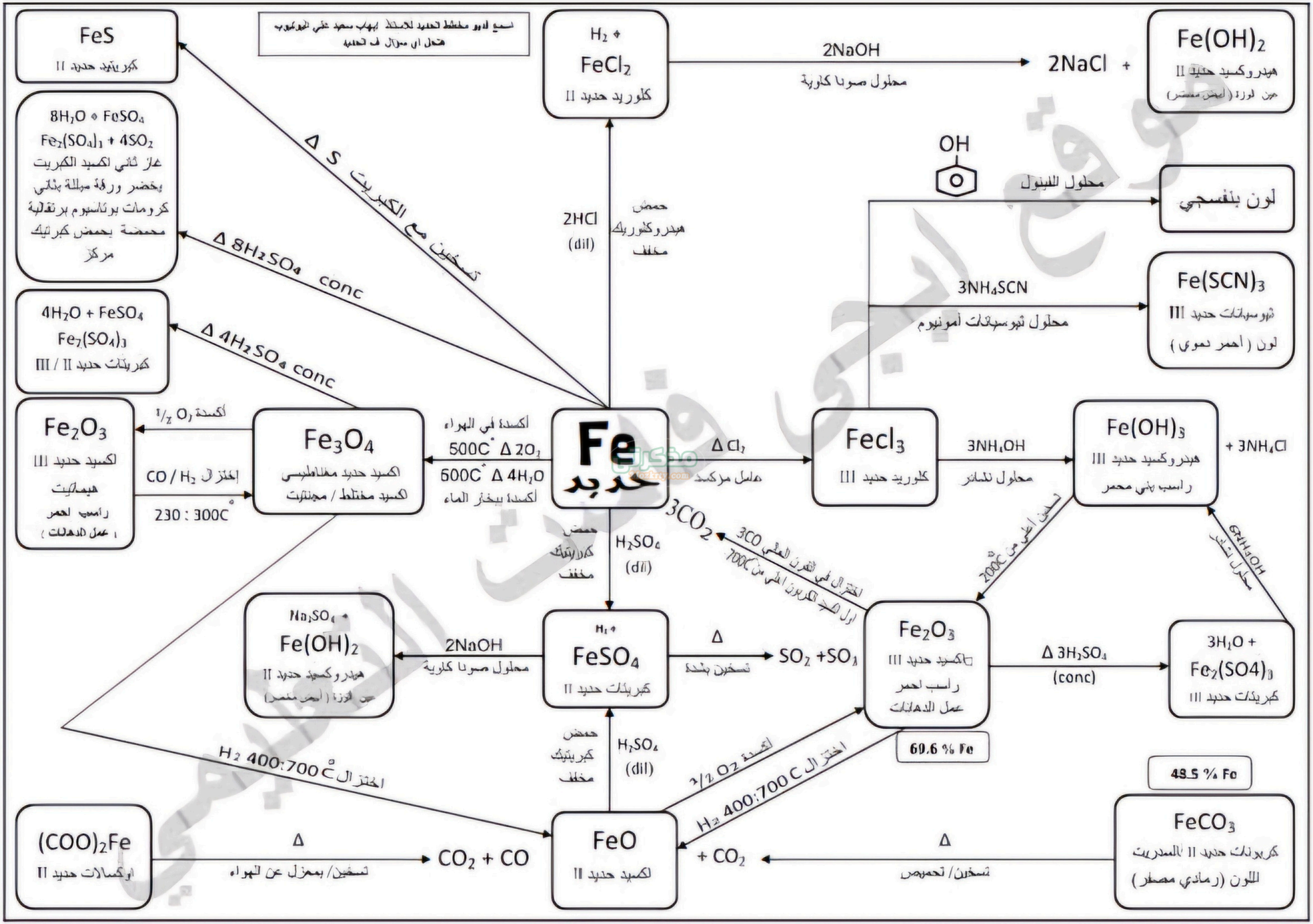
FeS
كبريتيد حديد II
8H2O + FeSO4
Fe2(SO4)3 + 4SO2
غاز ثاني اكسيد الكبريت
يخضر ورقة مبللة بثاني
كرومات بوتاسيوم برتقالية
محمضة بحمض كبريتيك
مركز
4H2O + FeSO4
Fe2(SO4)3
كبريتات حديد III / II
H2 +
FeCl2
كلوريد حديد II
2NaOH
محلول صودا كاوية
2NaCl +
Fe(OH)2
هيدروكسيد حديد II
OH
محلول للينول
لون بنفسجي
3NH4SCN
محلول ثيوسيانات أمونيوم
Fe(SCN)3
ثيوسيانات حديد III
لون (أحمر دموي)
Δ S تسخين مع الكبريت
Δ 8H2SO4 conc
Δ 4H2SO4 conc
2HCl
(dil)
حمض
هيدروكلوريك
مخفف
Fe2O3
اكسيد حديد III
راسب بني محمر
1/2 O2 أكسدة
CO / H2 إختزال
230 : 300C°
Fe3O4
اكسيد حديد مغناطيسي
اكسيد مختلط / مجنتيت
أكسدة في الهواء
500C° Δ 2O2
600C° Δ 4H2O
أكسدة ببخار الماء
Fe
حديد
Δ Cl2
عامل مركب
Fecl3
كلوريد حديد III
3NH4OH
محلول للنشادر
Fe(OH)3
هيدروكسيد حديد III
راسب بني محمر
+ 3NH4Cl
تسخين أعلى من 200C°
6NaOH
محلول مركز
3CO2
إختزال في الفرن العالي 3CO
أول أكسيد الكربون أعلى من 700C
حمض
كبريتيك
مخفف
H2SO4
(dil)
Na2SO4 +
Fe(OH)2
هيدروكسيد حديد II
2NaOH
محلول صودا كاوية
H2 +
FeSO4
كبريتات حديد II
Δ
تسخين بشدة
SO2 +SO3
Fe2O3
اكسيد حديد III
راسب احمر
عمل الدهانات
Δ 3H2SO4
(conc)
3H2O +
Fe2(SO4)3
كبريتات حديد III
60.6 % Fe
حمض
كبريتيك
مخفف
H2SO4
(dil)
1/2 O2 أكسدة
H2 400:700 C° إختزال
H2 400:700 C° إختزال
48.5 % Fe
(COO)2Fe
اوكسالات حديد II
Δ
تسخين/ بمعزل عن الهواء
CO2 + CO
FeO
اكسيد حديد II
+ CO2
Δ
تسخين/ تحميص
FeCO3
كربونات حديد II المسدريت
اللون (رمادي مصفر)