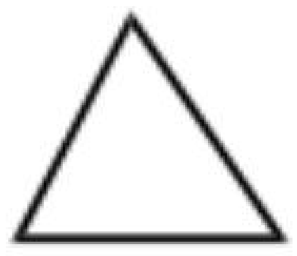
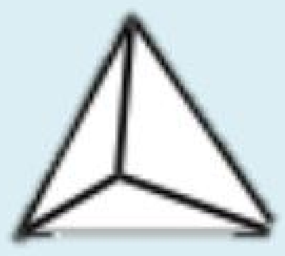
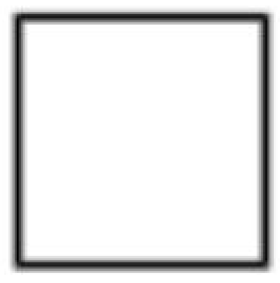
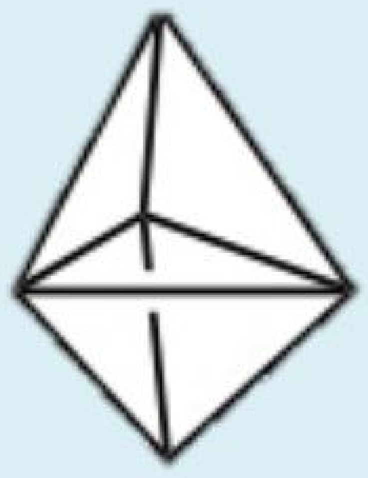
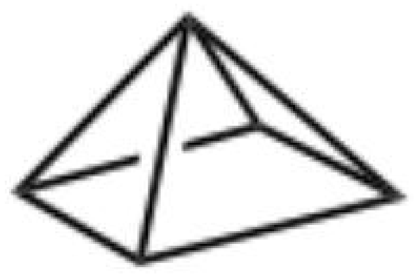
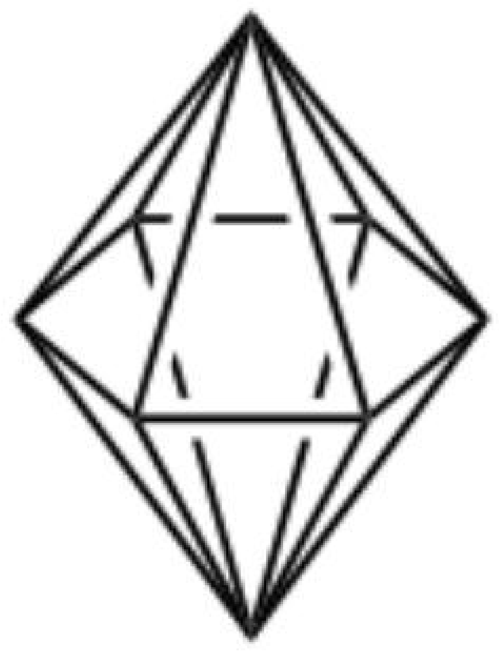
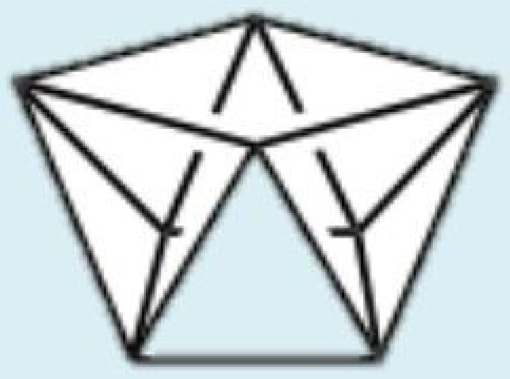
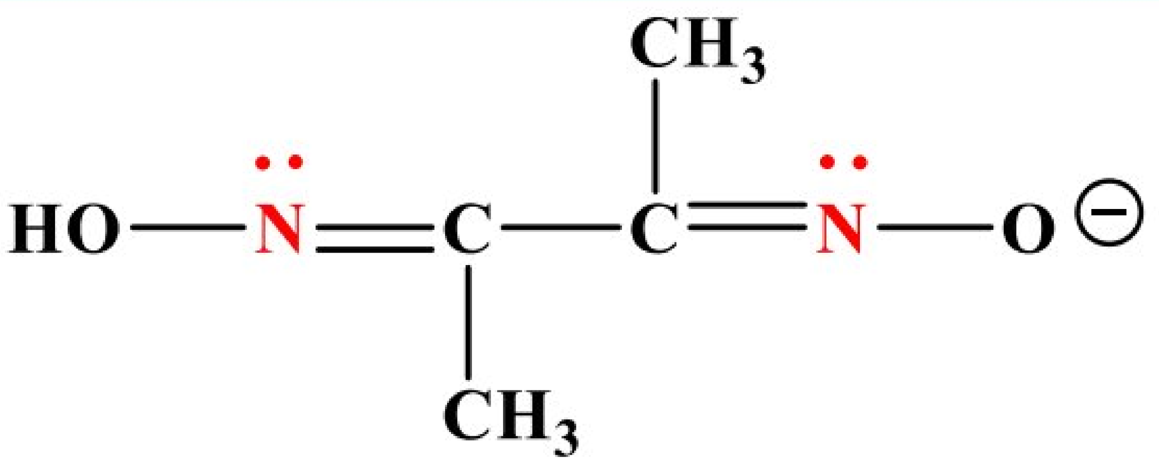
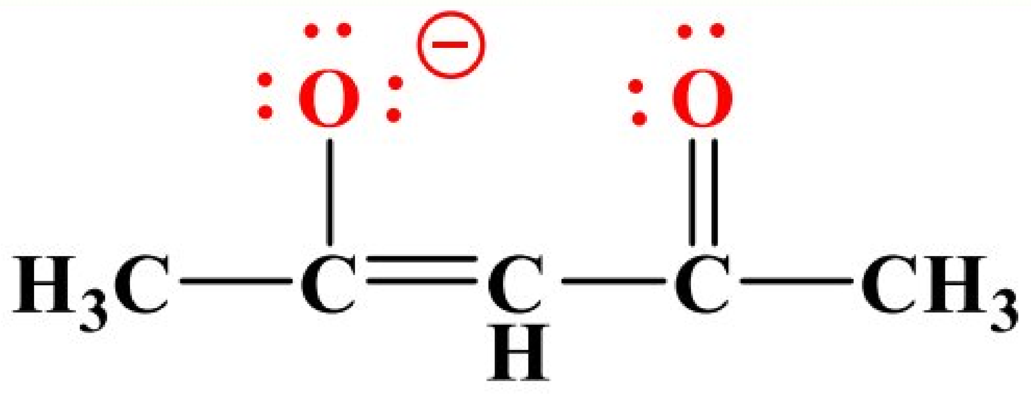
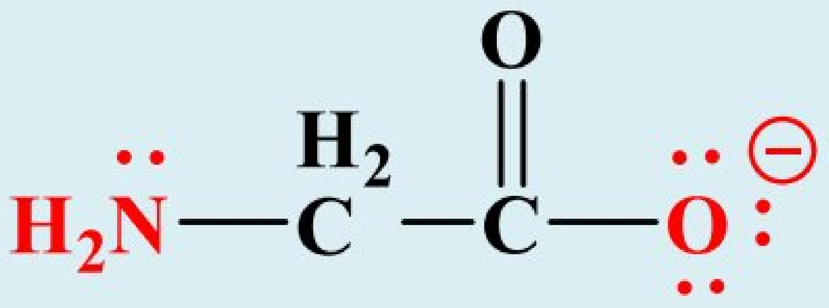
عدد التناسق	نوع التهجين	شكل التهجين	صورة الشكل
2	SP	جزيئة خطية	
3	SP^2	مثلث مستوي	
4	SP^3	هرم رباعي السطوح	
	dSP^2	مربع مستوي	
5	dSP^3	ثنائي الهرم المثلثي	
	SP^3d	هرم مربعي	
6	d^2SP^3 SP^3d^2	هرم ثماني السطوح	

7	d^3SP^3	ثنائي الهرم الخماسي	
	d^2SP^4		
	SP^3d^2	موشور مثلثي	
8	d^4SP^3	ثنائي الهرم المسدسي	
		ثنائي عشر السطوح	
	SP^3d^4	معاكس موشور مثلثي	

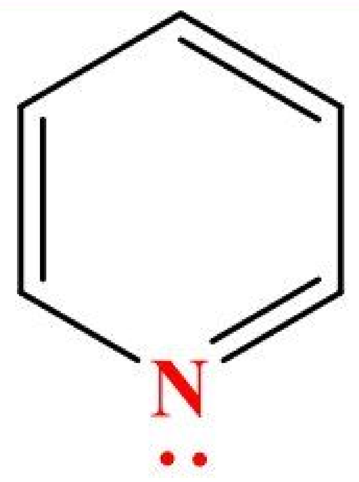
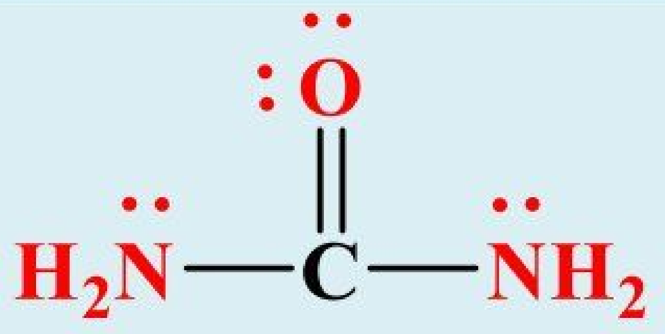
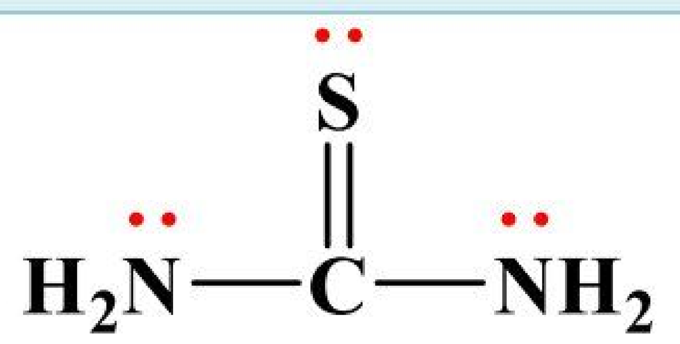
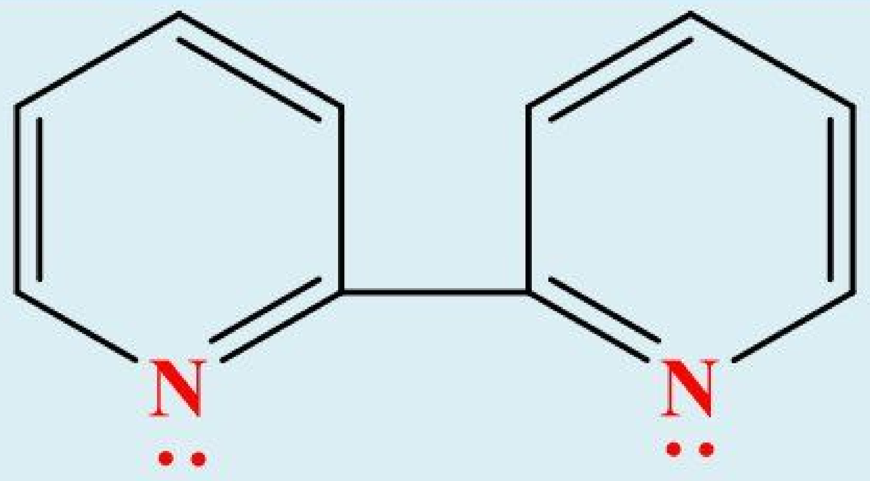
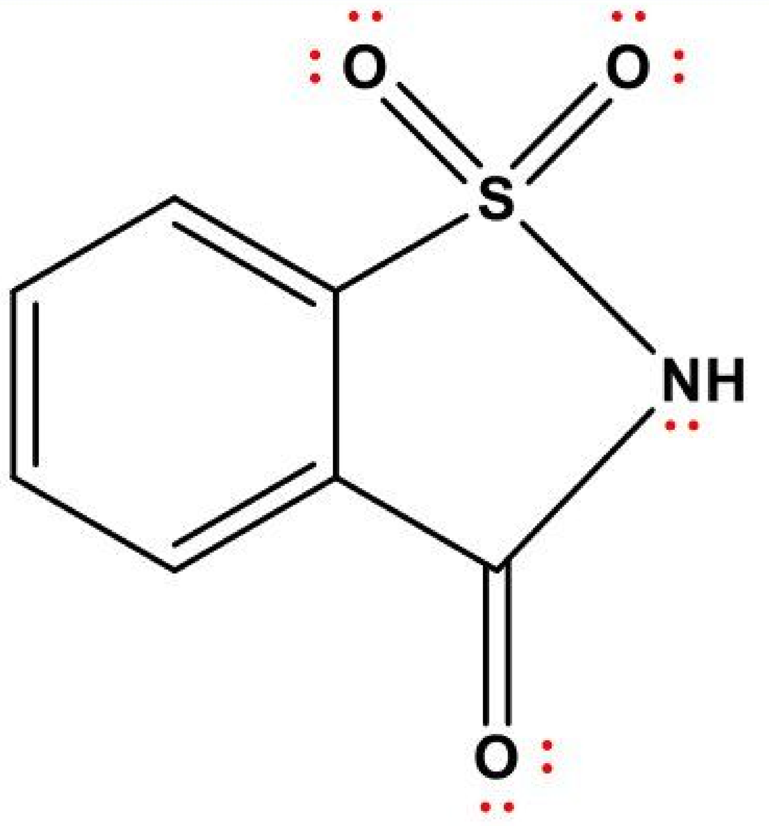
قائمة بأسماء الليكندات ونوع كل منها وصفتها

الليكند	اسم الليكند	نوع الليكند	صفة الليكند
الليكندات السالبة (-1)			
Cl^{-}	كلورو	احادي المخلب	غير ضاغط
F^{-}	فلورو	احادي المخلب	غير ضاغط
Br^{-}	برومو	احادي المخلب	غير ضاغط
I^{-}	يودو	احادي المخلب	غير ضاغط
N_3^{-}	أزيدو	احادي المخلب	ضاغط
CH_3COO^{-}	خلاتو	احادي المخلب	ضاغط
CN^{-}	سيانو	احادي المخلب	ضاغط
SCN^{-}	ثايوسياناتو	احادي المخلب	ضاغط
NCS^{-}	أيزو ثايوسياناتو	احادي المخلب	ضاغط
NO_2^{-}	نايترو	احادي المخلب	ضاغط
ONO^{-}	نتريتو	احادي المخلب	ضاغط
OH^{-}	هيدروكسو	احادي المخلب	غير ضاغط
$MeNH^{-}$	مثيل ايميدو	احادي المخلب	ضاغط
NH_2^{-}	اميدو	احادي المخلب	ضاغط
H^{-}	هايدريدو	احادي المخلب	غير ضاغط
D^{-}	ديوتريدو	احادي المخلب	غير ضاغط
 dmg^{-1}	ثنائي مثيل كلايكوسيماتو	ثنائي المخلب	ضاغط
NO_3^{-}	نتراتو	ثنائي المخلب	ضاغط

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

ضاغط	ثنائي المخلب	استيل اسيتونيتو	 $acac^{-1}$
ضاغط	ثنائي المخلب	كلايسينيتو	 gly^{-1}
			الليكندات السالبة (-2)+(-4)
ضاغط	احادي المخلب	ايميدو	NH^{-2}
غير ضاغط	ثنائي المخلب	سلفيتو	SO_4^{-2}
غير ضاغط	ثنائي المخلب	أوكزالاتو	$C_2O_4^{-2}(OX)$
غير ضاغط	احادي المخلب	سلفيدو	S^{-2}
ضاغط	ثنائي المخلب	كاربونيتو	CO_3^{-2}
ضاغط	سداسي المخلب	اثيلين ثنائي امين رباعي خلاتو	$EDTA^{-4}(N)(O)$
ضاغط	رباعي المخلب	اثيلين ثنائي امين رباعي خلاتو	$EDTA^{-4}(O)$
			الليكندات الموجبة
ضاغط	احادي المخلب	هايدرازينيوم	$NH_2NH_3^+$
			الليكندات المتعادلة
ضاغط	احادي المخلب	أمين	NH_3
غير ضاغط	احادي المخلب	أكوا	H_2O
ضاغط	احادي المخلب	كاربونيل	CO
ضاغط	احادي المخلب	نايتروسيل	NO
ضاغط	احادي المخلب	مثيل أمين	CH_3NH_2

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

	بيريدين	احادي المخلب	ضاغط
	يوريا	احادي المخلب	ضاغط
	ثايويوريا(tu)	احادي او ثنائي المخلب	ضاغط
$\ddot{N}H_2CH_2CH_2\ddot{N}H_2$	اثيلين ثنائي أمين	ثنائي المخلب	ضاغط
$(ph)_3P$	ثلاثي فنيل فوسفين	احادي المخلب	ضاغط
	باي بيريدين	ثنائي المخلب	ضاغط
EDTA(N)	اثيلين ثنائي أمين رباعي حامض الخليك	ثنائي المخلب	ضاغط
NH_2NH_2	هيدرازين	ثنائي المخلب	ضاغط
	ثايوسكارين (TS)	رباعي المخلب	ضاغط

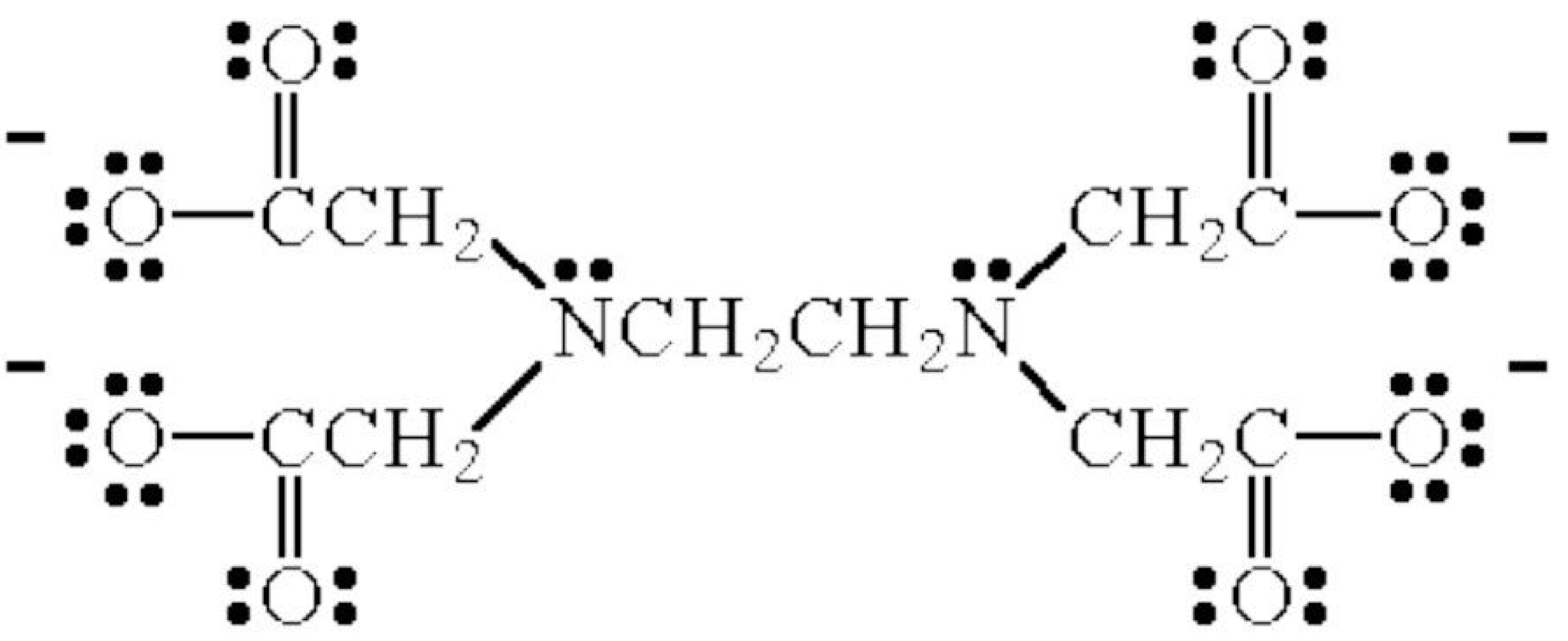
الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner

ملاحظات مهمة

1. الليكند الصلد يرتبط بالفلز الصلد والليكند اللين يرتبط بالفلز اللين والليكند الحدودي يرتبط بالفلز الصلد واللين.
2. تتأثر فقط فلزات السلسلة الاولى من العناصر الأنتقالية بقوة الليكند (فلزات 3d) حسب النقطة رقم (1) وهذه الفلزات هي (Cu / Cr / Co / Ni / Fe / Mn / Sc / V / Zn / Ti).
3. الليكندات متعددة السن ليس بالضرورة ان ترتبط من جميع مخالبها على سبيل المثال EDTA سداسي المخلب لكنه قد يصبح رباعي او ثنائي المخلب حسب الارتباط
4. يجب معرفة حالات التأكسد الشائعة لأهم الفلزات الأنتقالية ما موضح في الجدول :

الفلز	حالة التأكسد الشائعة
Co	+2 , +3
Cr	+2 , +3
Ni	+2
Fe	+2 , +3
Pt	+2 , +4
Ag	+1
Cu	+1 , +2
Mn	+1 , +2
Pd	+2 , +4
Au	+1 , +3
Hg	+1 , +2
Cd	+2
Sc	+3

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner



EDTA^{-4}

الممسوحة ضوئيا بـ CamScanner