

وزارة الداخلية

قرار رقم ٢٢٢٥ لسنة ٢٠٠٧

بإعادة حصر المواد المفرقة ، والتي تعتبر في حكم المفرقات

وزير الداخلية

بعد الاطلاع على قانون العقوبات :

وعلى قرار وزير الداخلية رقم (١٨٧٢٢) لسنة ٢٠٠٤ بتحديد المواد التي تعتبر في حكم المفرقات :

وعلى قرار وزير الداخلية رقم (١٠٣٦٤) لسنة ٢٠٠٦ بشأن تعديل الجدول المرفق بقرار وزير الداخلية رقم (١٨٧٢٢) لسنة ٢٠٠٤ الصادر بتحديد المواد المعتبرة من المفرقات :

وبناءً على ما سبق وأن إرتأه مجلس الدولة :

قرر :

(المادة الأولى)

يستبدل جدول المواد المفرقة والمواد الكيميائية التي تعتبر في حكم المفرقات ، وكذلك يستبدل ملحق الصيغ والتعرifات ، والمعدين بمعرفة لجنة المفرقات والمرفقين بالقرارين الوزاريين رقمي (١٨٧٢٢) لسنة ٢٠٠٤ ، (١٠٣٦٤) لسنة ٢٠٠٦ ، بالجدول والملحق المرافقين .

(المادة الثانية)

ينشر هذا القرار في الوقائع المصرية ، وي العمل به من اليوم التالي ل التاريخ نشره .

تحريراً في : ٢٠٠٧/٥/١٣

وزير الداخلية

حبيب العادلى

جدول

بيان المواد المفرقة والمواد الكيميائية التي تعتبر في حكم المفرقات

١- المواد المنصوص عليها بالجدول التالي تعتبر بذاتها من المفرقات الصريحة (التقلدية) :

مسلسل	اسم المادة (العلمي أو الشائع)
١	فلمينات الزنك
٢	آزيد الرصاص
٣	آزيد الفضة
٤	آزيد الباريوم
٥	ثلاثي آزيد السيانوريليك
٦	الترازين
٧	الداينول
٨	إستيفنات الرصاص
٩	هكساميثيلين تراي بيروكسيد داي أمين
١٠	ثلاثي الأسيتون ثلاثي البيروكسيد
١١	ثنائي الأسيتون ثلани البيروكسيد
١٢	النيترومانيت
١٣	كربونيد النيتروجين
١٤	سيانيد النيتروجين
١٥	ثالث كلوريد النيتروجين

مسلسل	اسم المادة (العلمي أو الشائع)
١٦	ثالث أيدنيد النيتروجين
١٧	أسيتيليد الفضة
١٨	ثلاثى النيتروبنزين
١٩	كلوريد البكريل
٢٠	ثلاثى نيتروتولوين
٢١	النافتيت
٢٢	حمض البكريليك
٢٣	البكراميد
٢٤	بكرات الأمونيوم
٢٥	حمض الإستيفنيك
٢٦	رباعى نيترو أنبيلين
٢٧	الكريزوليت
٢٨	بيكرات الميثيل
٢٩	بيكرات الإيثيل
٣٠	ثلاثى نيتروفلوروبنزون
٣١	نيتروبنزوترايازول
٣٢	ثلاثى نيترو حمض البنزوبلد
٣٣	ثنانى بكريل البويريا

٦ الواقع المصرية - العدد ١٠٧ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧

مسلسل	اسم المادة (العلمي أو الشائع)
٣٤	سداسي نيتروستيلبين
٣٥	كيربيتيد ثانوي البكريل
٣٦	ثانوي نيتورو بروبروسينول
٣٧	ثانوي بكريل أمين
٣٨	سداسي نيترو أزوبيزين
٣٩	سداسي نيترو أوكسانيليد
٤٠	ثلاثي نيترو جلسرين
٤١	ثانوي نيترو جليكول
٤٢	ثانوي نيترو ثانوي جليكول
٤٣	ثانوي نيترو ثلاثي جليكول
٤٤	بروبيلين جليكول ثانوي النيترات
٤٥	نيترات النشا
٤٦	النيتروبنتا
٤٧	الدابينتا
٤٨	الفايفونيت
٤٩	النيتروسيلبيلوز
٥٠	الهكسوجين
٥١	التربيل

الوقائع المصرية - العدد ١٠٧ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧

مسلسل	اسم المادة (العلمى أو الشائع)
٥٢	الداينا
٥٣	بكرات الجوانيدين
٥٤	الأكتوجين
٥٥	نيتروزوجوانيدين
٥٦	نيتروزوجوانيدين
٥٧	أحادي نيترو بوريا
٥٨	ثلاثى نيترو ثلاثى ميشيل نيترو ميثان
٥٩	خمساوى نترات رباعى ميشيل البتانول الحلقى
٦٠	نترات الأمونيوم النقيه (نسبة النيتروجين أعلى من ٣٤٪)
٦١	بيركlorات الأمونيوم
٦٢	بيركlorات الجوانيدين
٦٣	نترات الهيدرازين
٦٤	ثنائى نيتروتولوين
٦٥	سداسى نيترو باى فينيل
٦٦	نيتروميثان
٦٧	الديناميت بأنواعه
٦٨	مفرق الأمون بولفر
٦٩	مفرقعات الكلورات والبيركlorات

٨ الواقع المصرية - العدد ١٠٧ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧

مسلسل	اسم المادة (العلمي أو الشائع)
٧٠	المفرقعات المستحلبة
٧١	مفرقع الأنفو
٧٢	المفرقعات الطينية
٧٣	مفرقعات الأكسجين السائل
٧٤	المفرقعات البلاستيكية
٧٥	البارود الأسود
٧٦	البارود عديم الدخان بكافة أقسامه
٧٧	المغاليط النارية (الألعاب النارية بكافة مصنفاتها)
٧٨	مغاليط المفرقعات التي تحتوى على مادة أو أكثر من المواد سالفة الذكر أو التالى ذكرها .
٧٩	مغاليط المفرقعات التي تتكون من مواد ليس منها خواص مفرقة بذاتها .

- ٢ - المواد المنصوص عليها بالجدول التالي مواد كيميائية تعتبر في حكم المفرقعات ولا يعتبر في حكم مواد المفرقعات التالي ذكرها بالبنود من (٨٠) إلى (٨٤) المخلوطات التي تحتوى على مادة من تلك المواد إذا ثبت من تحليل أي مخلوط منها بعرفة الجهات الفنية المختصة (مصلحة الكيميا، أو مصلحة تحقيق الأدلة الجنائية "المعمل الجنائي" صعوبة فصل أي من تلك المواد ، لإمكان استخدامها في أغراض تضر بالأمن العام أو الصحة العامة أو السكينة العامة .

مسلسل	اسم المادة (العلمى أو الشائع)
٨٠	نترات الصوديوم
٨١	نترات البوتاسيوم
٨٢	كلورات وبيركلورات الصوديوم
٨٣	كلورات وبيركلورات البوتاسيوم
٨٤	حمض النيتريك المركز (الأعلى من ٧٠٪)
٨٥	ما، الأكسجين (تركيز أعلى من ٦٢٪)

- ٣ - يوضع الملحق المرفق الصيغ الكيميائية والبنائية والجزئية والأسماء المرادفة والتعريف للمواد المدرجة بالجدول السابق .

ملحق

يوضح الصيغ الجذرية والاسماء المرادفة والمعاريف

بجدول المواد المعرفة (الصريحة، والمواد الكيماوية والتي تعتبر في حكمها).

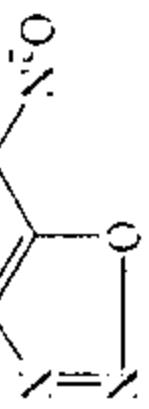
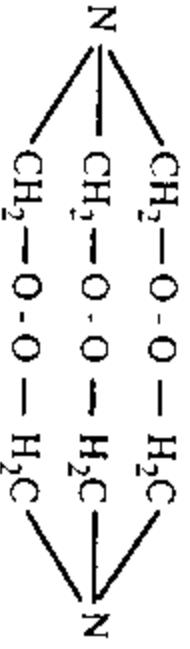
أولاً - المفرقعات البلاطة (PRIMARY EXPLOSIVES, INITIATORS):

وهي المواد التي تستخدم بصفة أساسية في تصنيع المتفجرات أو الكبسولات التي تستعمل في بدء التسلسل الانفجاري.

تنجز بعஸاسيتها الشديدة للطريق والاحتكاك والحرارة.

الرمز والأسماء المرادفة	الصيغة الجذرية أو البنائية	الاسم العلمي	مود التصنيف الفني للأسماء المتحدة	رقم
بنات الرتيب - Mercuric Cyanate	Hg (ONC) ₂	- فلبنات الرتيب - Mercury Fulminate	0135	١
Pb (N ₃) ₂	- آزيد الرصاص - Lead Azide	0129	٢	
AgN ₃	- آزيد الفضة - Silver Azide		٣	

٤	0224	- أزيد الباريوم	$\text{Ba}(\text{N}_3)_2$
٥	-	- Cyanuric Triazide	
٦	0114	- ترازوليل جوانيل ترازين هيدرات	$\text{C}_4\text{N}_3\text{G}_2\text{T} \cdot \text{Guanyl} \cdot 4 \cdot \text{H}_2\text{O}$ $\begin{array}{c} \text{N-N} \\ \\ \text{C}=\text{N}-\text{NH} \\ \\ \text{C}-\text{N}=\text{N}-\text{NH}_2 \end{array}$

كود التصنيف الفني للأسماء المتحدة	الاسم العلمي	الصيغة المحرشة أو البنائية	الرمز والأسماء المرادفة
٧	 - Diazodinitrophenol	- دينول، ديزول، د.د.ن.پ	- د.د.ن.ب ، دينول
٨	 - نلاس نيتروزوريسوبنات الرصاص	- استيفنات الرصاص	- Lead Styphnate, TNRS
٩	 - مكاثامينيلين ترياي بيروكسييد داى أمين	- مكاثامينيلين تراى بيروكسييد داى أمين	- Hexamethylene diamine - Hexamethylene triperoxide diamine - HMTD

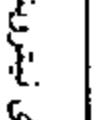
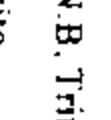
الاسم العلمي	الصيغة الجزيئية أو البنائية	الرموز والأسماء المرادفة
١	<p>- بلاسي بيروكسيد الأسيتون</p> <p>- بيروكسيد الأسيتون</p> <p>- TATP.</p> <p>- Tricycloacetone peroxide.</p> <p>- 3,3,6,6,9,9 Hexamethyl-1,2,4,5,7,8-hexaoxacyclononane</p>	<p>الوقائع المصرية - العدد ١٤٠ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧</p> <p></p> <p>- Triacetone triperoxide</p>
٢	<p>- ثلائي بيروكسيد ثلائي البروكسيد</p> <p>- DADP.</p> <p>- Dicycloacetone peroxide.</p> <p>- 3,3,6,6, tetramethyl 1,2,4,5-tetraoxacyclohexane</p> <p>- 3,3,6,6 tetramethyl 1,2,4,5-tetraoxane</p>	<p>الوقائع المصرية - العدد ١٤٠ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧</p> <p></p> <p>- Diacetone Diperoxide</p>
٣		

١٣	- مدارس ثيرات المنيول - Mannitol Hexanitrate	٥١٣٣
١٤	- كربونيد البيروجين - Nitrogen Sulfide	٦٣
١٥	- سيلنيد البيروجين - Nitrogen Selinide	٦٤
١٦	- ثالث كلوريد البيروجين - Nitrogen trichloride	٦٥
١٧	- مالك أيديد البيروجين - Nitrogen triiodide	٦٦
١٨	- أستيليد النحاسة - Silver Acetylide	٦٧

ثانياً - المفرقعات العالية (High Explosives) :

وهي المواد التي تستخدم لأعمال التفجير المختلفة ، ويتم تفجيرها باستخدام منفجر كما يمكن استخدامها كمادة وسيلة (مكير)

أو كعبوة أساسية .

أو كعبوة أساسية .	الصيغة المترتبة أو البنائية	الاسم العلمي	كود التصنيف الفني للأسم المتحدة	الرمز والأنسلا ، المرادفة
١٨		0214	- ت.ن.ب ، ترولي نيتروبرين	- T.N.B, Trinitrobenzol,
١٩		0155	- كلوريد البكرييل - Picryl Chloride	- نitrل بيكرييل - 2,4,6-Trinitrochlorobenzene & its isomers

- ت.ن.ت ، التروتيل ، التوليت ،

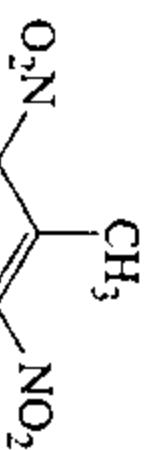
التربيون ، التريتول ، الترليت ،

T.N.T, Trotyl, Tolite,

Tritone, Tritol, Trilite, α -

trinitrotoluol, 1-methyl

-2,4,6-trinitrobenzene



- ٦٠٤٠٣ - علاس نبرذنولين ومشابهاته

- 2,4,6- Trinitrotoluene & its isomers

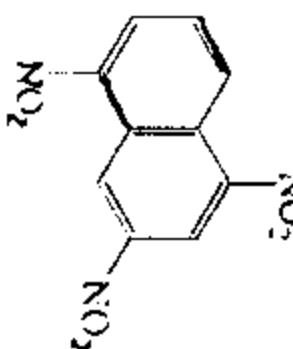
0209

٢٠

- ت.ن.ن ، النافيت ، تربال

- T.N.N, Naphrite, Trinal.

Naphit



- علاس بترورفالين ومشابهاته
- 1,3,5-Trinitronaphthalene & its isomers

0217

٢١

- حمض البكريك ، بلاش ترات

الفينول ، حمض البكريونيتريك

أكراتيت ، حامض الكربازونيك ،

الميلينيت ، الليدبيت ، البريت ،

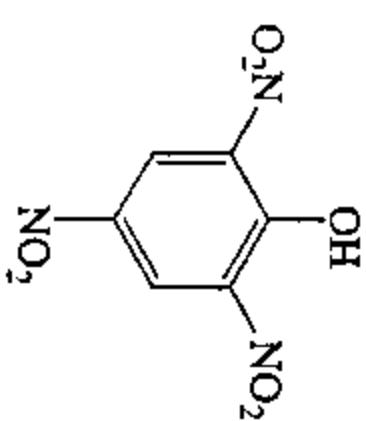
الشبعز ، Shimose.

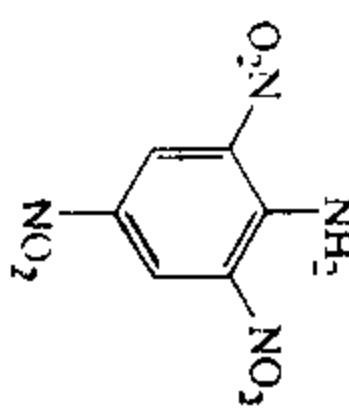
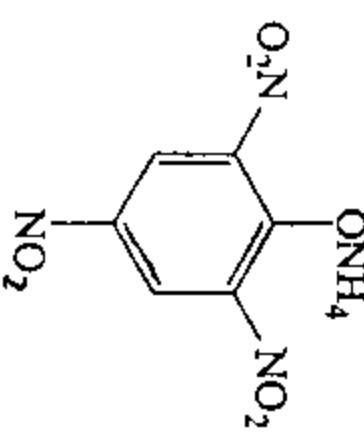
phenoltrinitrate, picro nitric acid, lyddite, Perite

- علاس بيتروفينول ومشابهاته
- 2,4,6- Trinitrophenol & its isomers

0154

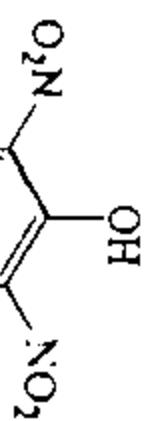
٢٢



كود التصنيف النفى للأسم المتحدة	الاسم العلمي أو البنية المгиبة المحرضة أو البنية	الرمز والأسماه المرادفة
٣٢ 0153	 - ٢،٤،٦-تريNitروأنيلين ومشتقاته - 2,4,6-Trinitroaniline & its isomers	<ul style="list-style-type: none"> - بيكراميد ، ت.ن.أ. - Picramide, T.N.A
٣ 0004	 - بيكرات الأمونيوم - Ammonium picrate	<ul style="list-style-type: none"> - ثلاثي نيتروبييلات - الأمونيوم ، صفرع «د» - Ammonium trinitrophenolate, Explosive D, - 2,4,6-trinitrophenol ammonium salt, Picric acid ammonium salt

- حمض الإستيفيك

- Styphnic acid

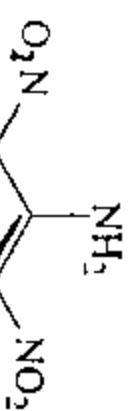


- ٢,٤,٦- Trinitroresorcinol
- ٣،٤،٦- Tetranitroaniline

٠٢١٩/٠٣٩٤
٢٥

NO_2

- TENA

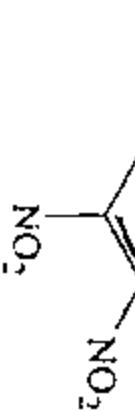


- ٣،٤،٦،٢- رباعي نتروأنيلين

٠٢٠٧

٣٣

- ٢,٣,٤,٦- Tetranitroaniline



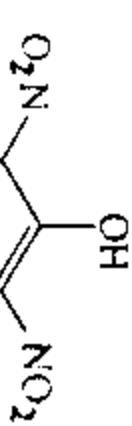
٠٢١٦

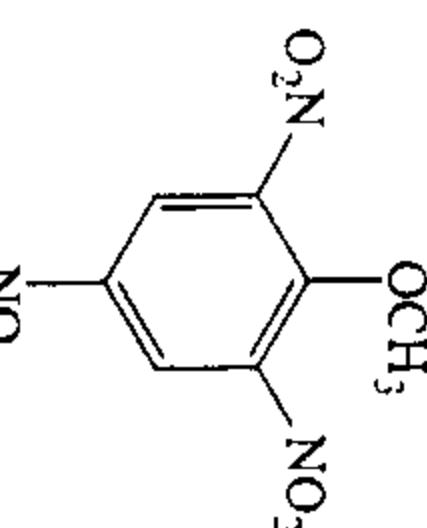
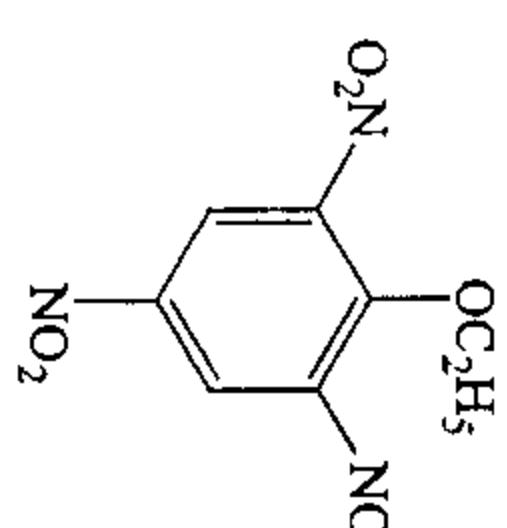
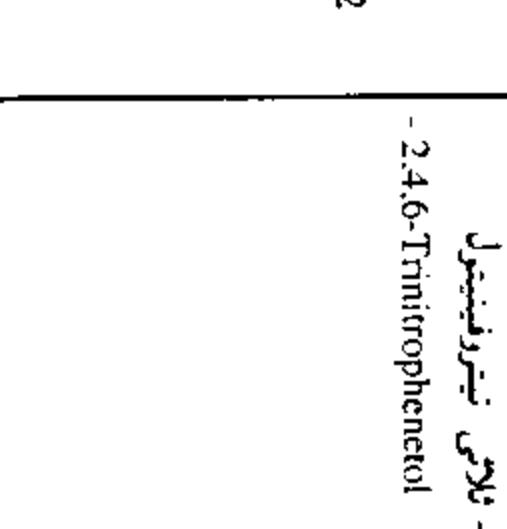
٣٣

- ٣،٤،٦،٢- رباعي نترومتاكرزول

- 2,4,6- Trinitro-m-cresol

- كربنوليت ، كربنيليت
- 2,4,6-Trinitrocresol, TNC.
Cresolite, Cresylite



كود التصنيف النقى للأسم الشعبة	الصيغة المزينة أو الابنية العلسى	الرمز والأسما، المرادفة
٣٨	 - ٢،٤،٦-٢-ملاس نترفيبرول - 2,4,6-Trinitroanisol - ميكروات الـپيـبرـيل - Methyl Picrate, Trinitro-anisole, Trinitrophenyl methyl ether	المعرفة المزينة أو الابنية العلسى
٣٩	 - ٢-إثيل-٢،٤،٦-٢-ملاس نترفيبرول - 2-Ethyl Picrate, Trinitro-phenyl ethyl ether	الصيغة المزينة أو الابنية العلسى
٤٠	 ٠٢١٨	الصيغة المزينة أو الابنية العلسى

- ثلاثي نتروفلورون (جميع مشتقاته)

- Trinitrofluorenone (all of its isomers)

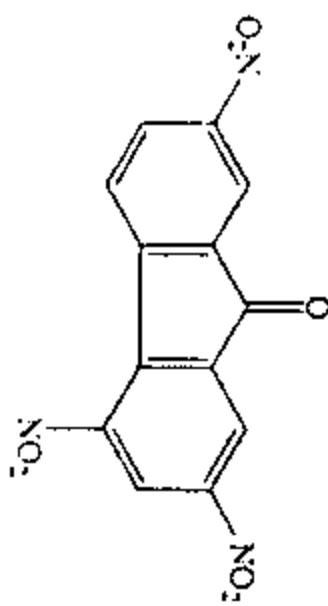
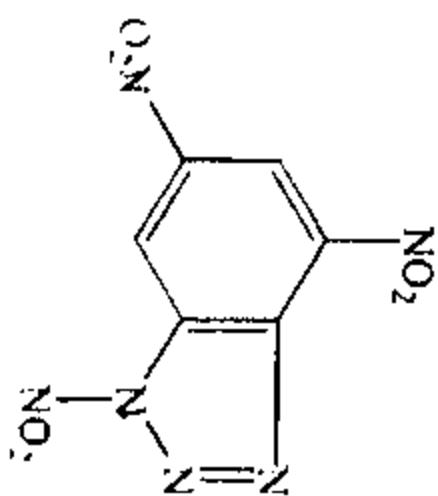
0387

٣.

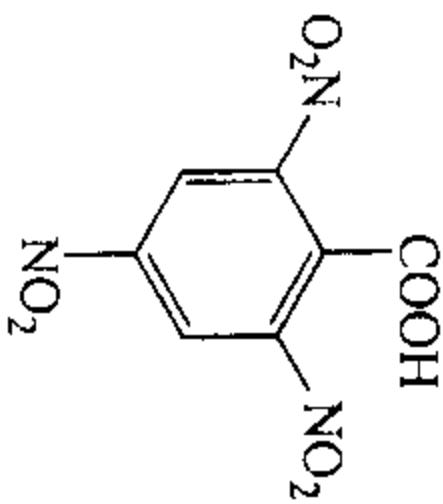
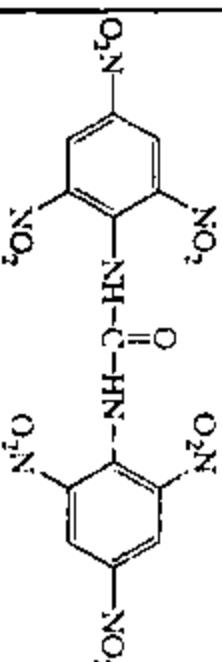
- ثلاثي نتروبنزوريازول (جميع مشتقاته)
- Trinitrobenzotriazole (all of its isomers)

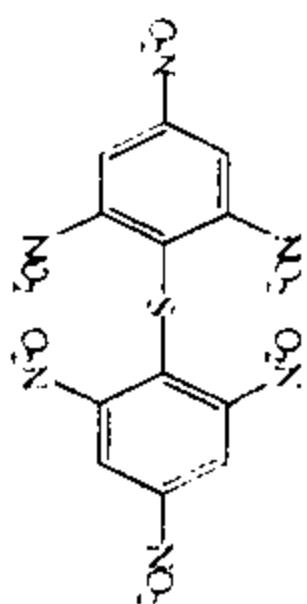
0385

٤.



٣.

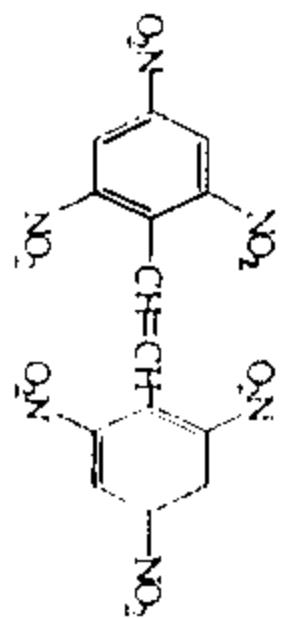
م	كود التصنيف الفني للأسم المعدة	الأسم العلمي الصيغة المترشحة أو البنائية	المرور للأسماء، المراددة
٣٢	٥٢١٥	 2,4,6-Trinitrobenzoic acid - ملاسي نيترو حمض البنزويك	
٣٣		 Hexanitrocarbanilide - سداسي نيتروكرابانيليد	
			- ديبينيلوريا - Dipicrylurea, Hexanitro- diphenylurea - سداسى نيترو ثانوى فنيل البريرا - ثانى بكريل البريرا



- كربنيد ثانى البكيريل
- Dipicryl sulfide

٠٤٠١

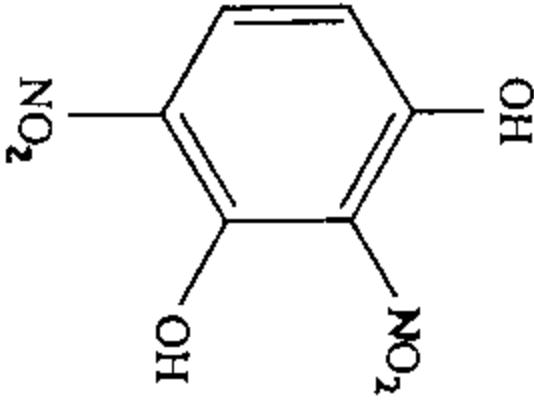
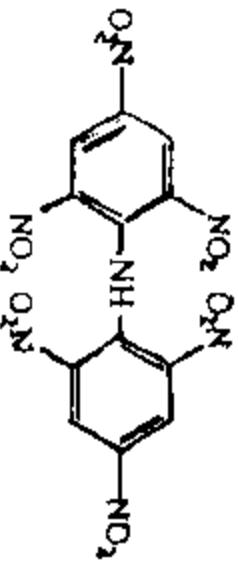
٣٥



- سداسي نيتروستيلبين
- Hexanitrostilbene

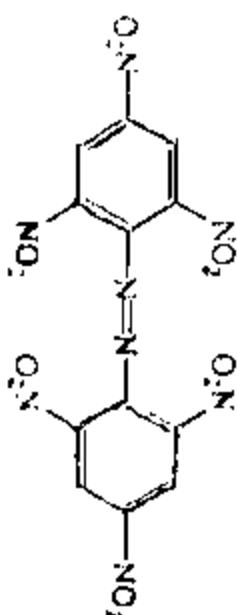
٠٣٩٢

٣٤

٣٦	0078	كود المصنف الخاص للأسماء المعدة	الاسم العلمي	الصيغة المترتبة أو الباتية	المعزز والأسماء المرادفة
			 - Dinitroresorcinol	 - ٣,٥-دinitرورسورسينول	- شناشى بكريل أمين ، - ميكسيت ، ميكسيبل - Dipicrylamine, Hexite, Hexyl, HNDPA, HNDPA
٣٧	0079				

٣٨

- سداسي نیترو أزورین

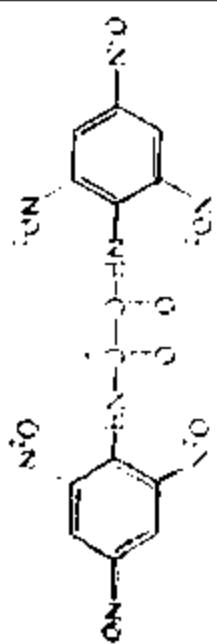


- Hexanitroazobenzene

٣٩

- سداسي نیترو أوكسائبلید

- Hexanitrooxanilide

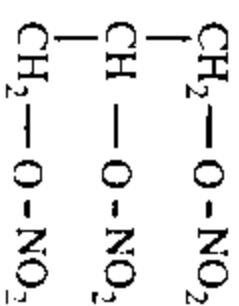


- ثلاثي نیترات الجلسرين

- Glycerol trinitrate

٤٠

- نیتروجلیسرین ، ثلاثي
الانفجاری ، نج.
- Nitroglycerine, Explosive
oil, Trinitroglycerine, N.G.



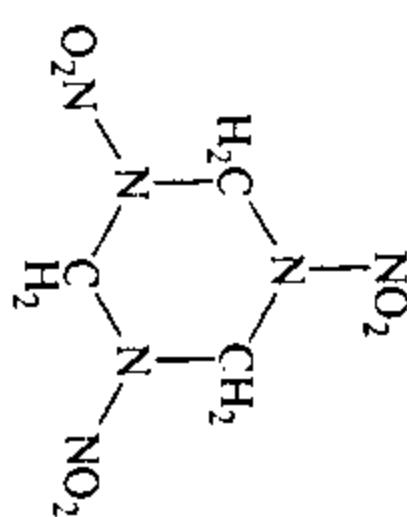
كود التصنيف الفنى للأسماء المعدة	الاسم العلمى	المعرفة المختصة أو الابتدائية	الرمز والأسماه المراددة
٦١	$\begin{array}{c} \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \\ \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	<ul style="list-style-type: none"> - نيتروجليكول ، داى - نيتروجليكول إيثيلين - Ethylene glycol dinitrate 	<ul style="list-style-type: none"> - نيتروجليكول ، داى - نيتروجليكول إيثيلين - Ethylene glycol dinitrate
٦٣	$\begin{array}{c} \text{O} \\ \diagdown \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \diagup \\ \text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	<ul style="list-style-type: none"> - ثانى نيترات جليكول ثانى إيثيلين - Diethylene glycol dinitrate 	<ul style="list-style-type: none"> - داى نيترو داى جليكول - Dinitrodiglycol, Diglycol dinitrat, DENG
٦٤	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C}-\text{O}-(\text{CH}_2)_2-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \\ \text{H}_2\text{C}-\text{O}-(\text{CH}_2)_2-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	<ul style="list-style-type: none"> - نيتروترائي جليكول - Nitrotriethylenglycol 	<ul style="list-style-type: none"> - تراى إثيلين جليكول داى - نيترات ، داى نيترو تراى جليكول ، تراى جليكول داى - نيترات ، ت.أ.ج - Triethylen glycol dinitrate - Dinitroglycol, Triglycol dinitrat, TEGN

٤٤	$\begin{array}{c} \text{H}_3\text{C}—\text{HC}—\text{O}—\text{NO}_2 \\ \\ \text{CH}_2—\text{O}—\text{NO}_2 \end{array}$	- جليكول داي نترات ومشابهاته - Propylene-1,2-glycol dinitrate & its isomers
٤٥	$\left[\text{C}_6\text{H}_7\text{O}_2(\text{O}-\text{NO}_2)_3 \right]_n$	- نترات الشا - Starch nitrate
٤٦	$\begin{array}{c} \text{O}_2\text{N}-\text{O}-\text{H}_2\text{C} \\ \quad \diagdown \\ \quad \text{C} \\ \quad \diagup \\ \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	- خناسى إريثritول رباعى النترات - Nitrostarch - خناسى إريثritول رباعى النترات - Pentaerythritol tetranitrate - P.E.T.N
٤٧	$\begin{array}{c} \text{O}_2\text{N}-\text{O}-\text{H}_2\text{C} \\ \quad \diagdown \\ \quad \text{C} \\ \quad \diagup \\ \text{CH}_2\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	- داي بنتا إريثريتول هكسانترات - Dipentaerythritol hexanitrate - Dipentaerythritol hexanitrate

كود التصنيف الفني للألم المتحدة	الإسم العلمي	الصيغة المترتبة أو البنائية	رمز وأسماء المرادفة
٨٤	$O_2N-O-CH_2-C(=O)-C(CH_2-O-NO_2)=C(CH_2-O-NO_2)$ - Tetramethylcyclopentanone tetranitrate	<ul style="list-style-type: none"> - فاينونيت ، نيتروباتانون - Fivonite, Nitropentanon 	
٤٩	$\left[\begin{array}{c} O_2N-O \\ \\ CH-C(=O)-CH \\ \\ CH-O \end{array} \right]_n$	<ul style="list-style-type: none"> - البتروسييلوز - Nitrocellulose 	<ul style="list-style-type: none"> - إن.سي ، قطن البارود - N.C, Gun Cotton, pyroxlin, celloidin, collodion cotton, collodion wool, colloxylin, xyloidin, parlodien.
٣			

- سبيكلربيت ، ميكروجين ،
- س-٤ ، أر دى إكس

- Cyclonite, Hexogen,
RDX. T4



- ثلاثي مثيلين ثلاثي نترامين الملحى

0072

٥٠

- Cyclotrimethylenetrinitramine

- تتريل ، تتراليت ، تترامين ،

- بيردنت ،
Tetryl, Tetralite,

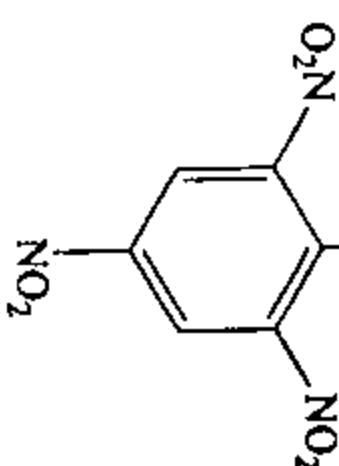
- Nitramine.

0208

٦١

- ٣-٤،٦،٢ - ثلاثي نتريل فينيل مثيل نترامين
- 2,4,6, - Trinitrophenylmethylnitramine

- Pyronite,
2,4,6 - Tetranitro - N -
methylaniline



الصيغة المحرّبة أو البناء الرمز للأسماء المرادفة	اسم العنصر	كود التصنيف الذى للأمم المتحدة
<ul style="list-style-type: none"> - داينا 	$\text{O}_2\text{N}-\text{N}(\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O-NO}_2)\text{CH}_2-\text{CH}_2-\text{O-NO}_2$	٥٣
<ul style="list-style-type: none"> - نيترو داى إيثانول أمين داى نيترات - Nitrodiethanolaminodinitrate 		
<ul style="list-style-type: none"> - أكتريجين 		٥٣
<ul style="list-style-type: none"> - Octogen, Hemocyclonite, HMX - Octahydro-1,3,5,7-tetranitro-1,3,5,7-tetrazocine-1,3,5,7-tetranitro-1,3,5,7-tetrazacyclooctane 	<ul style="list-style-type: none"> - رباعي البيلين رباعي السترامين الملحى - Cyclotetramethylenetrinitramine 	0226 ٥٤

٥٨	$\begin{array}{c} \text{O}_2\text{N}-\text{O}-\text{H}_2\text{C} \\ \\ \text{O}_2\text{NO} \\ \\ \text{C} \\ \\ \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	- ثلاثي نitrات ثلاثي ميثيلول نيترو ميثان - Trimethylolnitromethane trinitrate	٥٧	٠١٤٧	- أحدى نتروديوريا - Mononitrourea	$\begin{array}{c} \text{O}=\text{C} \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{NH}-\text{NO}_2 \end{array}$	- البريدا المترجة ، نتروريدا - Picrite, Nigu, NO	$\begin{array}{c} \text{HN}=\text{C} \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{NH}-\text{NO} \end{array}$	- بيكريت ، نيجرو - Nitrosoguanidine	٥٦	٠٢٨٢	$\begin{array}{c} \text{NH}_2 \\ \\ \text{HN}=\text{C} \\ \\ \text{NH} \\ \\ \text{NH}-\text{NO}_2 \end{array}$	- نيتروزوجواندين - Nitroso guanidine	٥٥
----	---	--	----	------	--------------------------------------	---	---	---	--	----	------	---	---	----

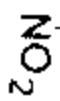
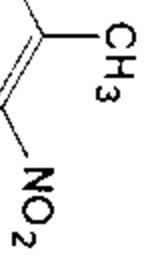
المرادفة الرمز والأسماء البانية	الاسم العلمي الصيغة المختصة أو البانية	كود التصنيف النوع للأسماء المتحدة
	$\begin{array}{c} \text{H}_2\text{C} \\ \\ \text{O}_2\text{N}-\text{O}-\text{H}_2\text{C} \quad \text{CH}_2 \\ \quad \diagdown \\ \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \quad \text{CH}_2-\text{O}-\text{NO}_2 \\ \quad \diagup \\ \text{O}_2\text{N}-\text{O}-\text{H}_2\text{C} \\ \\ \text{O}-\text{NO}_2 \end{array}$	- خناس نترات رباعي مثيل البخازول المائي - Tetramethylcyclopentanol pentanitrate
NH_4NO_3	- ملح نترات الأمونيوم التقية ذو المعشرى النبضوجينى الأعلى من ٣٤٪	0222
AP, APC	<ul style="list-style-type: none"> - Ammonium nitrate - ملح بيركلورات الأمونيوم 	0402
NH_4ClO_4	<ul style="list-style-type: none"> - Ammonium perchlorate - بيركلورات الامونيدين 	٦٦
$\begin{array}{c} \text{HN}=\text{C} \\ \\ \text{NH}_2 \quad \text{HClO}_4 \\ \\ \text{NH}_2 \end{array}$	<ul style="list-style-type: none"> - Guanidine perchlorate 	٦٢
- Hydrazinonitrate	<ul style="list-style-type: none"> - نترات الهيدرازين 	٦٣
$\text{NH}_2\text{-NH}_2\text{-HNO}_3$	<ul style="list-style-type: none"> - Hydrazine Nitrate 	٦٤

- Dinitrotoluol, DNT

- ثانوي تبترولوين ومشتقاته

2038

٦٤

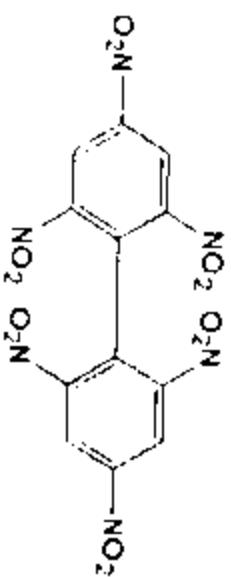


- Hexanitrobiphenyl

- سداسى تبتريل ومشتقاته

- 2,4,6,2,4,6 - Hexanitrobiphenyl & its

isomers



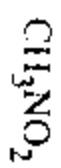
١٥

- Nitromethan, NM

- تبتريميثان

١٩٢١

٦٦



- Nitromethane

ج- المخلوطات المفرغة (Explosives Mixtures) :

وتتكون من مادة مشتعلة أو أكثر قبلة للأكسدة - ومادة أخرى أو كسبجين زائد ، وتتضمن الأنواع التالية :

- مخاليط المفرقعات المتعارف عليها وتشمل مخالطي المفرقعات العليا ومخالطي المفرقعات المنخفضة أو المشتملة

1 - مخالط المفرقعات الأذلى (High explosives & low or deflagration explosives) .

٢ - مخالط المفرقعات المعنوية على مادة أو أكثر من المجموعة الأولى أو الثانية سالفه الذكر أو الثالثى ذكرها بالجامعة الرابعة .

٣ - مخالط المفرقعات المكونة من مواد عاديه ليست لائي منها خواص مفرقة يذاتها .

كود التصنيف الفنى للأسم المتحدة	الاسم العلسى	تعريف المخلوط	المرمز والأنسا ، المراددة
٧	٠٠٨٢ / ١٨٨٢	- مغلوط مفرق يحتوى أساساً على مادة البيروليلسين وإضافات أخرى من مادة مزكدة مثل ترات البرتايسيرم أو ترات الصوديوم ومواد وقودية مثل تشارلزون أو تانسي نتراتنوجين أو غيرها .	- مغلوط مفرق يحتوى أساساً على مادة البيروليلسين وإضافات أخرى من مادة مزكدة مثل بوردة الأمونيوم أو مواد أخرى مثل بوردة الأمونيوم أو الفحم .
٦٨	٠٣٣١	- مفريج الأمون بولفر - Ammonpulver explosives	

٦٩	0083	<ul style="list-style-type: none"> - مفرقعات الكلرات والببركلورات - مفرقعات الكلرات والماء من ملح كلورات أزبيركلورات كمادة مؤكدة ومواد وقودية مثل الكبريت أو الكربونات وأضافات أخرى مثل زيت المخروع أو النشا . 	-	-
٧٠		<ul style="list-style-type: none"> - المفرقعات المستعملة - Emulsion explosives 	-	-
٧١		<ul style="list-style-type: none"> - مفرقعات ملح ي تكون أساساً من ملح نترات الأمونيوم والمال، وذعرات معدنية وشحومات ، وهذا المستحلب يتشر فيه كرات دقيقة (Micro balloons) من مادة غير ذاتية في المستحلب مثل كرات زجاجة أو بلاستيكية . 	-	-

الرمز والأسماء المرادفة	تعريف المخلوط	الاسم العلمي	كود التصنيف الخاص للأسم المعدة
<ul style="list-style-type: none"> - المخلوط مفرقع جيلاتيني القرام بعثري - أنساً على تبرات الأمونيوم رالما، ووردة عضوي أو غير عضوي ، وقد يحتوى على مادة (سدن.ت) . 	<ul style="list-style-type: none"> - Slurry explosives 	<ul style="list-style-type: none"> - المفرقعات الطيبة . 	<p>٧٣ ٠٢٤١ / ٠٣٣٢</p>
<ul style="list-style-type: none"> - الأوكسيلكريست - Oxyliquits 	<ul style="list-style-type: none"> - مخلوط مفرقع يتكون من مواد وقودية سامة مثل شارة الحشب المطحونة مشبعة بالأكسجين أو الهيدروجين وغابلاً لا يستخدم في تنفيتها منجر . 	<ul style="list-style-type: none"> - مفرقعات الأكسجين السائل . - Liquid oxygen explosives 	<p>٧٣</p>
<ul style="list-style-type: none"> - مخلوط مفرقع ذر قوام لين قابل للشكيل يدورها وقد يكون على صوره رقائق مسربة ويتكون أساساً من الهاكسجين أو الأكتوجين أو النتراتيتا مضائى إليه مواد أخرى مثل المدافي الصناعية أو الطبيعية وذروت معدنية 	<ul style="list-style-type: none"> - المفرقعات البلاستيكية . - Plastic explosives 	<p>٧٤ ٠٠٨٤</p>	

<p>٧٥</p> <p>- البارود الأسود Black powder</p> <p>البارود السلطاني ، بارود Gunpowder</p> <p>البارود عديم الدخان بكلافة أنسامه :</p> <p>(أ) البارود أحادي القاعدة</p> <p>(ب) البارود ثلائى القاعدة</p> <p>(ج) البارود ثلاثى القاعدة</p> <p>البارود الأسود من ملح نترات البرتاسيوم أو الصوديوم والقصم والكبريت ، وهناك أنواع لا تحتوى على الكبريت .</p>	<p>٧٦</p> <p>٠٠٢٧ / ٠٠٢٨</p> <p>البارود الأسود</p> <p>البارود عديم الدخان بكلافة أنسامه على النيتروسبيبلوز - بارود النيتروسبيبلوز الصريح ، بارود البالستيت ، بارود الكوروايت ، البارود الثلاسي .</p> <p>(أ) مخلوط يحتوى أساساً على النيتروسبيبلوز ومادة مشببة مثل ثلائى فنيل الأمنين وقد يحتوى على مواد أخرى .</p> <p>(ب) مخلوط يحتوى أساساً على النيتروسبيبلوز والنيتروجلسيرين ومواد مشببة وبعض الإضافات مثل فثاليات ثلائى البيريل وثلائى بيكربونات طرولون .</p> <p>(ج) مخلوط يحتوى أساساً على النيتروسبيبلوز والنيتروجلسيرين والنيتروجروباتدين وموراد مشببة وبعض الإضافات الأخرى .</p>
--	---

كود التصنيف الفئى للأمم المتحدة	الاسم العلمى	تعريف المخاطر	رمز الأسماء المرادفة
٣٧	- المغاليط النارية (الألعاب النارية بكافة مصناتها) . - Pyrotechnic compositions	- مغاليط تحشى أسلحة على مواد مoxicidae ردود فعلها تولد تأثيرات حرارية - حرارة - لهب - دخان - إضاءة - وستستخدم فى تصميم أحد المغاليط النالية : المغاليط النارية بأنواعها - المغاليط الكاشطة - المغاليط المضيئة والملونة - سوليلات الدخان بأنواعها - مغاليط الإشارة بالرامعبها - معدات الصورت - المشعلات (Igniters) .	- مخاليط الألعاب النارية والبيرتكينيكية . - Fire work compositions
٧٨	- مغاليط الفرقعات التي تحتوى على مادة أو أكثر من المجموعة الأولى أو الثانية سالة الذكر أو المجموعة الرابعة . - مغاليط المفرقعات التي تتكون من مواد عادية ليس لأى منها خواص مفترضة بأنتها .	- هي المغاليط التي تتكون من مواد لها بنية صلبة إنفجارية ولكن المطرد يعيش قادر على إحداث انفجار بطيئه لفترة ، أو يحصل بسرعة كبيرة عند التأثير عليه بطاقة حرارية أو مسكناتيكية ، ويتسع عن هذا التسفل طانة حرارية كبيرة ويعجم كبير عن الفازلت في فوز زيتية وبيوتا .	- مخاليط النارية
٧٩	- نترات الصوديوم	- Sodium nitrate	- Chile

رابعاً - المواد الكيميائية موكدة في حكم المفرقعات:

٣٨ الوقائع المصرية - العدد ١٠٧ تابع (أ) في ١٤ مايو سنة ٢٠٠٧

الاسم العلمي	المادة التي للأسم المكون	م	الرموز والأسماء المرادفة
- Salt peter	- نترات البوتاسيوم	٨٨	KNO ₃
KNO ₃	- Potassium nitrate	٤٨٨	-
NaClO ₃ & NaClO ₄	- كلورات وبركلورات الصوديوم - Sodium chlorate and perchlorate	١٤٩٥ / ١٥٠٢	٨٣
KClO ₃ & KClO ₄	- كلورات وبركلورات البوتاسيوم - Potassium chlorate and perchlorate	١٤٨٥ / ١٤٨٩	٨٣
HNO ₃	- حمض النتريل ذو التركيز الأعلى من ٧٪ - Nitric acid	٢٠٣١	٨٤
- With concentration more than 70%			
H ₂ O ₂	- ماء الأكسجين . يتركيز أعلى من ٦٢٪ - Hydrogen peroxide.	٢٠١٤	٨٥
HO-OH			
- Hydrogen dioxide.			
- Fire work compositions			
- Dihydrogen dioxide.			
Hydrogen dioxide.			
Albone, Kastone, Perone,			
Interox.			