



كلية الطب البيطري  
جامعة الموصل  
فرع الاحياء المجهرية



الدورة التدريبية  
إدارة المخاطر البيولوجية في المختبرات

Biorisk Management in the  
Laboratories

2-3 /8/2022





# المواد الكيميائية المتفجرة

## EXPLOSIVE CHEMICALS

Chemical Explosives

تقديم :م.د. عبدالله عبدالعزيز خليل شيحان



2022.8.3

# المواد الكيميائية القابلة للانفجار



# المواد المتفجرة :

**المواد المتفجرة** هي تلك المواد التي تنفجر بسبب احد العوامل التالية:  
تعرض لصدمه, سقوط, تعرض للحراره, تعرض للهب او للتسخين.

## Hydrogen and chlorine يعطيان تفاعلاً متفجراً في وجود الضوء

**ومن اهم المواد المتفجرة** : فوق اكاسيد الايثرات , حامض البركلوريك,  
مركبات النيترو, ومتفجرات أخرى مثل غاز الاستيلين , الاستيليدات,  
الزيدات واملاح الديايزونيوم

يوجد العديد من المواد الكيميائية التي تسبب انفجاراً عند تعرضها لصمة أو عند سقوطها أو تعرضها للهباء أو تسخينها.

الانفجار بشكل عام ما هو إلا تفاعل كيميائي تتم فيه أكسدة شديدة للنيتروجين والكربون والهيدروجين في الجزيئه. غالباً ما تحمل في داخل جزيئاتها العامل المؤكسد الضروري لعملية التفجير مثل مجموعة النيترو.



المتفجرات عبارة من مركبات كيميائية تكونت نتيجة لعمليات كيميائية امتصت فيها الطاقة وتنصاعد هذه الطاقة عند تأكسدها فإذا رافق هذا التأكسد تكون كميات كبيرة من الغازات التي تمدد بتأثير حرارة التأكسد فإنها يمكن أن تؤدي عملاً ميكانيكاً نتيجة لضغط الغازات الناتجة



# تشمل المواد الحساسة للصدمات

## Shock-sensitive materials

include **acetylides, azides, nitrogen triiodide, organic nitrates, nitro compounds, perchlorate salts** (especially those of heavy metals such as ruthenium and osmium), **many organic peroxides, and compounds containing diazo, halamine, nitroso, and ozonide functional groups**

تعتبر مركبات الأزو العضوية والبieroكسيدات من أكثر المواد خطورة. وهي بشكل عام متفجرات منخفضة الطاقة حساسة للصدمات أو الشرر أو أي اشتعال عرضي آخر.

## Azos, Peroxides, and Peroxidizables

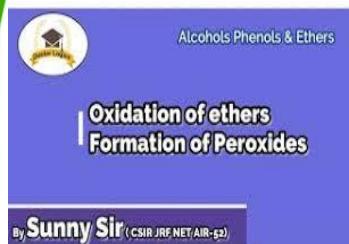
**المادة الكيميائية + الاوكسجين = اكسدة المادة الكيميائية وتكوين  
البieroكسيدات**

بعض المواد الكيميائية تستمر في تكوين البieroكسيدات لفترة طويلة بعضها يتراكم بتراكيز منخفضة لأن يتكون خلال فترة طويلة وتكون خطيرا عند البحر او التق



shutterstock.com • 456021

# من أهم المواد المتفجرة التي قد تسبب مخاطر في المختبرات الكيميائية هي



## (1) فوق أكاسيد الإيثرات Ethers peroxides

تحول الإيثرات إلى فوق أكاسيد الإيثرات في وجود الهواء والضوء.

ممكن ان يحدث الانفجار عند تبخير فوق الأكاسيد هذه إلى الشكل الجاف.

لذلك فإنه يتم التخلص من البيروكسيدات في الإيثرات بتنقيتها في وجود الصوديوم والبنزوفينون ( يكونان كيتال الصوديوم وهو جذر أنيوني كاتيوني).

**ملاحظة مهمة** يجب حفظ الإيثر الجاف بعيداً عن الهواء والضوء حتى لا يتحول جزء منه إلى فوق أكسيد.

بشكل عام فإن فوق الأكاسيد مثل فوق أكاسيد الأحماض وغيرها تعتبر مواد متفجرة لذلك يجب الحذر أثناء استعمالها.

## Perchloric acid



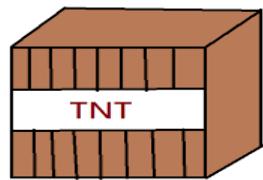
## (2) حمض بيركلوريك Perchloric acid

يسكب هذا الحمض مع المركبات العضوية وغير العضوية سهلة الأكسدة الانفجار. يجب أن يستخدم هذا الحمض في المختبر بحذر بالغ. وفي حالة نزول هذا الحمض على الأرض يجب أن يعادل بواسطة كربونات الصوديوم ثم يغسل بالماء.

## 3- مركبات النيترو organic compounds

معظم مركبات النيترو الأروماتية وخاصة التي تحتوي على أكثر من مجموعة نيترو تعتبر مواد متفجرة. من أمثلتها: **ثنائي نيتروبزين - ثلاثي نيترو فينول (حمض البكريك) - ثلاثي نيترو تولوين (TNT)**.

هناك مركبات نيترو عضوية وغير أروماتية تعتبر مواد متفجرة مثل : **نيترو جلسرين - نيترو جليкол - نيترو سليلوز**





هناك مركبات نيترو غير عضوية تعتبر مواد متفجرة مثل: نتر الأمونيوم.

يجب حزن مركبات النيترو المتفجرة بعيداً عن اللهب ويجب تفادي اصطدامها أو سقوط أي شيء عليها

يجب عدم تعرض تلك المواد لأشعة الشمس والاحوال الالكترونية.  
الشرارات الكهربائية.

يجب أن تخزن في أماكن



(4) متفجرات أخرى حساسة للصدمـة أو اللـهـب أو الشـرـارة  
الـكـهـرـبـائـيـة:

تشـمـل

هـذـاـ النـوـعـ :ـ الأـسـيـتـيلـينـ -ـ الأـسـتـيـلـيدـاتـ -ـ الأـزـيـدـاتـ -ـ أـمـلاـحـ  
الـدـيـازـوـنـيـومـ.



Acetyl peroxide	Acetylene	Ammonium nitrate
Ammonium perchlorate	Ammonium picrate	Barium azide
Benzoyl peroxide	Bromopropyne	Butanone peroxide
Cumene peroxide	Diazodinitrophenol	Dinitrophenol
Dinitrophenylhydrazine	Dinitroresorcinol	Dipicryl amine
Dipicryl sulphide	Dodecanoyl peroxide	Ethylene oxide
Heavy metal azides	Lauric peroxide	Lead azide
Lithium azide	Methyl ethyl ketone peroxide	Mercury azide
Mercury fulminate	Nitrocellulose	Nitrogen trifluoride
Nitrogen triiodide	Nitroglycerine	Nitroguanidine
Nitromethane	Nitrourea	Organic azides
Picramide	Picric acid	Picryl chloride
Picryl sulphonic acid	Potassium azide	Propargyl bromide (neat)
Silver fulminate	Sodium azide	Sodium dinitrophenate
Succinic peroxide	Tetranitroaniline	Trinitroaniline
Trinitroanisole	Trinitrobenzene	Trinitrobenzenesulphonic acid
Trinitrobenzoic acid	Trinitrocresol	Trinitronaphthalene
Trinitrophenol	Trinitroresorcinol	Trinitrotoluene
Urea nitrate		

**Acetylenic Compounds**

**Alkyllithium compounds**

**Aluminum Chloride**

**Ammonia ( $\text{NH}_3$ )**

***Aqua Regia***

**Benzoyl Peroxide ( $\text{C}_6\text{H}_5\text{CO}_2$ )<sub>2</sub>**

**Carbon Disulfide ( $\text{CS}_2$ )**

**Chlorine ( $\text{Cl}_2$ )**

Diazomethane ( $\text{CH}_2\text{N}_2$ )

Diethyl, Isopropyl, and other Ethers

Diethylzinc [ $(\text{C}_2\text{H}_5)_2\text{Zn}$ ]

Dimethyl Sulfoxide [ $(\text{CH}_3)_2\text{SO}$ ]

Dry Ice, solid carbon dioxide ( $\text{CO}_2$ ),

Drying Agents-Ascarite must not mix with  
phosphorus pentoxide ( $\text{P}_2\text{O}_5$ )

Ethylene Oxide ( $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}$ )

Fulminic Acid ( $\text{HCNO}$ ),

**Grignard Reagents (R-Mg-X)**  
**Halogenated Compounds**  
**Hydrogen Peroxide (H<sub>2</sub>O<sub>2</sub>)**  
**Liquid-Nitrogen Cooled Traps,,**  
**Liquid Nitrogen Storage Dewars**  
**Lithium Aluminum Hydride (LiAlH<sub>4</sub>)**  
**Nitric Acid (HNO<sub>3</sub>)**  
**Nitrocellulose [(C<sub>6</sub>H<sub>7</sub>O<sub>11</sub>N<sub>3</sub>)<sub>n</sub>]**  
**Nitroglycerin [C<sub>5</sub>H<sub>3</sub>(NO<sub>3</sub>)<sub>3</sub>]**  
**Oxygen Tanks .**  
**Ozone (O<sub>3</sub>).**

# Palladium or Platinum on Carbon, Platinum Oxide, Raney Nickel, and other Catalysts

Parr Bombs .

PerchloratePermanganates .

Peroxides (inorganic),.

Phosphorus (P),

Phosphorus Trichloride (PCl3)

**Picric Acid [(NO<sub>2</sub>)<sub>3</sub>C<sub>6</sub>H<sub>2</sub>OH],**  
**Piranha Solutions**  
**Potassium (K)**  
**Propargyl Bromide (C<sub>3</sub>H<sub>3</sub>Br),**  
**Residues from Vacuum Distillations**  
**Sodium (Na)**  
**Sodium Amide (NaNH<sub>2</sub>)**  
**Sodium Azide (NaN<sub>3</sub>)**  
**Sulfuric Acid (H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>)**  
**Tollens Reagents, Trichloroethylene (Cl<sub>2</sub>CCHCl)**

# وشكرا لحسن الاصناع

