



كلية الطب البيطري
جامعة الموصل
فرع الاحياء المجهرية



الدورة التدريبية إدارة المخاطر البايولوجية في المختبرات

Biorisk Management in the Laboratories

2-3 /8/2022





المواد الكيماوية المتفجرة EXPLOSIVE CHEMICALS

تقديم: م.د. عبدالله عبدالعزيز خليل شيحان

Chemical Explosives



2022.8.3

المواد الكيميائية القابلة للالنفجار



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 تفاعلا متفجرا في وجود الضوء

ومن اهم المواد المتفجرة : فوق اكاسيد الايثرات , حامض البركلوريك,
مركبات النيترو, ومتفجرات أخرى مثل غاز الستيلين , الستيليدات,
الزيدات وامالح الدايازونيوم

يوجد العديد من المواد الكيميائية التي تسبب انفجاراً عند تعرضها لصدمة أو عند سقوطها أو تعرضها للهب أو تسخينها.

الانفجار بشكل عام ما هو إلا تفاعل كيميائي تتم فيه أكسدة شديدة للنيتروجين والكربون والهيدروجين في الجزيئة. وغالباً 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 وتتصاعد هذه الطاقة عند تأكسدها فإذا رافق هذا التأكسد تكون كميات كبيرة من الغازات التي تتمدد بتأثير حرارة التأكسد فإنها يمكن أن تؤدي عملاً ميكانيكياً 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 الآزو العضوية والبيروكسيدات من أكثر المواد خطورة. وهي بشكل عام متفجرات منخفضة الطاقة حساسة للصدمات أو الشرر أو أي اشتعال عرضي آخر.

Azos, Peroxides, and Peroxidizables

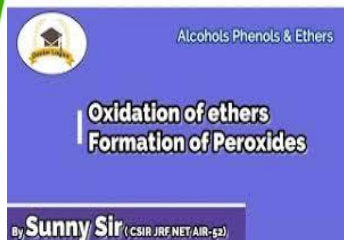
المادة الكيميائية + الاوكسجين = اكسدة المادة الكيميائية وتكوين البيروكسيدات

بعض المواد الكيميائية تستمر في تكوين البيروكسيدات لفترة طويلة بعضها يتراكم بتركيزات منخفضة التي يمكن أن تكون خطيرة عند البخر أو التقطير



shutterstock.com • 456021

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



(1) فوق أكاسيد الإيثرات Ethers peroxides

تتحول الإيثرات إلى فوق أكاسيد الإيثرات في وجود الهواء والضوء.

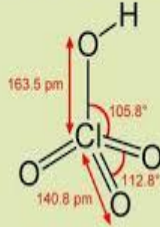
يمكن ان يحدث الانفجار عند تبخير فوق الأكاسيد هذه إلى الشكل الجاف.

لذلك فإنه يتم التخلص من البيروكسيدات في الإيثرات بتقطيرها 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



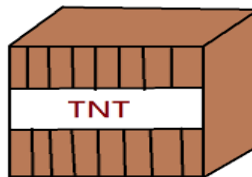
(2) حمض بيركلوريك Perchloric acid

يسبب هذا الحمض مع المركبات العضوية وغير العضوية سهولة 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 Nitro organic compounds

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

هناك مركبات نيترو عضوية وغير أروماتية تعتبر مواد متفجرة مثل : **نيترو جلسرين – نيترو جليكول – نيترو سليلوز**



make
**Picric
Acid**



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

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

يجب عدم تعرض تلك المواد لأشعة الشمس والحداثة الزائدة أو الشرارات الكهربائية.

يجب أن تخزن في أماكن



(4) متفجرات أخرى حساسة للصدمة أو اللهب أو الشرارة
الكهربائية:

تشمل

هذا النوع : الأسيتلين – الأستيليدات – الأزيدات – أملاح
الديازونيوم.



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
Alkyl lithium compounds
Aluminum Chloride
Ammonia (NH₃)
Aqua Regia
Benzoyl Peroxide (C₆H₅CO₂)₂
Carbon Disulfide (CS₂)
Chlorine (Cl₂)

Diazomethane (CH_2N_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 (CO_2),

Drying Agents-Ascarite must not mix with
phosphorus pentoxide (P_2O_5)

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

Fulminic Acid (HCNO),

Grignard Reagents (R-Mg-X)

Halogenated Compounds

Hydrogen Peroxide (H₂O₂)

Liquid-Nitrogen Cooled Traps,.

Liquid Nitrogen Storage Dewars

Lithium Aluminum Hydride (LiAlH₄)

Nitric Acid (HNO₃)

Nitrocellulose [(C₆H₇O₁₁N₃)_n]

Nitroglycerin [C₅H₃(NO₃)₃]

Oxygen Tanks .

Ozone (O₃).

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

Parr Bombs .

PerchloratePermanganates .

Peroxides (inorganic),.

Phosphorus (P),

Phosphorus Trichloride (PCl_3)

Picric Acid $[(\text{NO}_2)_3\text{C}_6\text{H}_2\text{OH}]$,
Piranha Solutions
Potassium (K)
Propargyl Bromide $(\text{C}_3\text{H}_3\text{Br})$,
Residues from Vacuum Distillations
Sodium (Na)
Sodium Amide (NaNH_2)
Sodium Azide (NaN_3)
Sulfuric Acid (H_2SO_4)
Tollens Reagents, Trichloroethylene $(\text{Cl}_2\text{CCHCl})$

وشكرا لحسن الاصغاء

