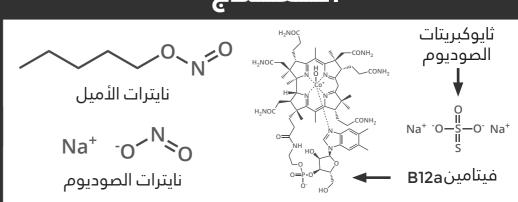
كيمياء السموم ـ مركبات السيانيد

السيانيد: سم سريع الفعالية، مر المذاق، ويعد من أقوى السموم وأشدها فتكاً، وتشتهر مركباته باستخدامها في حبوب الانتحار لسنوات عديدة.



النايتـرات هــــ أكثــر الجـرع المضــادة شــيوعاً، فهـــى تحــول الهيموغلوبيــن إلـــى الميثموغلوبين والذي سيزيل السيانيد من انزيم cytochrom oxidase. وتساعد الثايوكبريتـات علـى تحويـل السـيانيد إلـى ثايوسـيانات والـذي يمكـن طرحـه مـن الجسم. كذلك يكون أيون الكوبالت معقداً مستقراً مع السيانيد.

NaCN

سىانىد سىانىد سىانىد البوتاسيوم الصوديوم الهيدروجين يتحول كل من KCN و NaCN إلى HCN بواسطة حمض المعدة.

متوسط الجرعة القاتلة: ٣-٨ مغ لكل كغ

عن طريق الفم ـ تعتمد على هيئة السيانيد









S

فـى الحرب العالميـة الأولـى، حاول الفرنسـيون اسـتخدام حامـض الهيدروسيانيك، ثـم كلوريـد السـيانوجين كسـلاح كيميـاوي. وفـــى الحربُ العالَمية الثانية استخدم النازيون سيانيد الهيدروجين على هيئة Zyklon B لإبادة الملايين في معسكرات الاعتقال.

استخدم السيانيد كسـم علـى مـدى قـرون، ولكنـه شـخص لأول

مرة علمٍ ٰيد الكيميائي السُـويديّ سشـيل سُـنة ١٧٨٢، وفي الواقع،

التاريـــخ

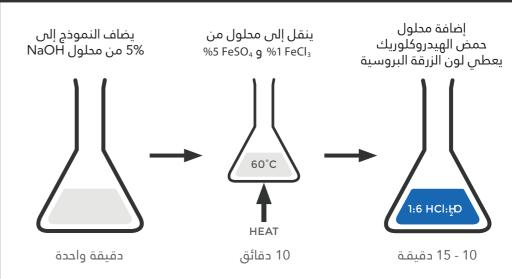
يعتقد أن وفاة سشيل كانت بسبب تعرضه للسيانيد.

استخدم غاز سيانيد الهيدروجيـن سـابقاً للسـيطرة علـــى الآفــات، وكان سبباً فَي حالات الوفاة العرضية. ولازالت مركبات السيانيد مُسْتَخَدَمَةَ فَـثَّ يُومَنَـا هُـذا فَـنَ التَنقيبُ عَـنَ الذَّهِـبِ وَالْفَضَّـةُ، وفى تفاعلات التخليق العضوى.

الدوار

والصداع





إحـدى طـرق تشـخيص السـيانيد الشـائعة فـم بدايـات القـرن العشـرين تعطـم معقـداً مـن الحديـد والسـيانيد ذي لـون أزرق بروســـى، بوجـود أيونــات السـيانيد. هناك فحوصات كيميائية أخرى تتضمن اختبارات تستند على بطاقات محمولة، ويمكن استخدام الوسائل الآلية كذلك.





يثبـط السـيانيد انزيـم cytochrom oxidase مانعـاً خلايـا الجسـم مـن اسـتخدام الأكسجين. تشبه رائحة سيانيد الهيدروجين رائحة اللوز المر، ولكن . ٤٪ فقط هم الذين يمتلكون القدرة الجينية على شـم هـذه الرائحة. تحتوى بـذور العديـد مـن الفواكـه على كميات ضئيلة من المركبات الحاوية على السيانيد.



© COMPOUND INTEREST 2015 - WWW.COMPOUNDCHEM.COM | Twitter: @compoundchem | Facebook: www.facebook.com/compoundchem This graphic is shared under a Creative Commons Attribution-NonCommercial-NoDerivatives licence.