# TOPIK 3 XENOBIOTIK (Nayla Kamilia Fithri)

# I. Pengertian Xenobiotik.

Xenobiotik merupakan bahan kimia, baik alami maupun sintesis yang berasal dari lingkungan dan masuk ke dalam tubuh manusia atau binatang sebagai benda asing. Secara umum bahan xenobiotik yang bersifat lipofilik akan masuk ke dalam tubuh melalui kulit, paru maupun gastro intestinal. Bahan xenobiotik yang bersifat lipofisik tersebut akan terakumulasi di dalam organ dan dieksresi melalui urin, empedu, teses dan udara pemapasan. Dengan demikian maka bahan xenobiotik yang lipofilik tersebut akan mudah diabsorpsi akan tetap sulit diekskresi (Mukono, 2005).

Xenobiotik berasal dari bahasa Yunani: Xenos yang artinya asing dan biotik berasal dari kata bio yang artinya hidup. Senyawa Xenobiotik adalah zat asing yang masuk atau dimasukkan ke dalam mahluk hidup. Dalam kesehatan xenobiotik disebut zat asing yang masuk dalam tubuh manusia sedangkan dalam lingkungan xenobiotik dikenal sebagai zat polutan yang masuk ke dalam lingkungan, baik tanah, air dan gas.

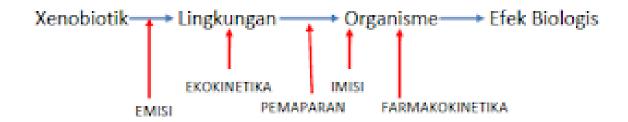
Sebagian besar senyawa ini terbentuk akibat kegiatan manusia, misalnya karet sintetis, PCB (Poly Chlorinated Biphenyl), dan pestisida. Menurut Atlas dan Bartha (1981) yang dikutip dari Marini (2003), senyawa lain seperti minyak dan logam berat juga termasuk ke dalam senyawa xenobiotik karena meskipun senyawa ini telah berada di alam secara alami, tetapi keberadaannya hingga menyebabkan terjadinya pencemaran di lingkungan merupakan tanggung jawab manusia.

Contoh dari senyawa xenobiotik berupa obat obatan, insektisida, zat kimia tambahan pada makanan (pemanis, pewarna, pengawet) dan zat karsinogen lainnya. Bahan tambahan pangan, atau yang biasa kita kenal sebagai BTP merupakan salah satu contoh xenobiotik. Selain itu, kontaminan juga termasuk ke dalam golongan xenobiotik. Kontaminan dapat berasal industri dan lingkungan, sumber-sumber biologis, maupun ditambahkan pada proses pengolahan pangan.

Jika xenobiotik dikonsumsi oleh manusia, maka ia akan diserap, didistribusi, dan dimetabolisme mengikuti jalur metabolisme senyawa toxin endogenous (seperti formaldehida dan urea) yang meliputi sistem enzim fase I (monooksigenase) dan sistem enzim fase II (konjugasi). Artinya, tidak ada jalur metabolisme spesifik untuk xenobiotik. Pada kasus ini, satu substrat bisa dikatalis oleh beberapa enzim dan sebaliknya, satu enzim mengkatalis beberapa substrat. Oleh karena itu, tidak lengkap untuk masing-masing xenobiotik yang banyak jumlahhnya. Akibatnya, enzim bisa bingung.

Metabolit yang dihasilkan senyawa xenobiotik dapat berupa senyawa tidak reaktif yang dieskresikan melalui urin, maupun senyawa reaktif. Senyawa yang reaktif dapat berikatan dengan DNA yang mengakibatkan kanker atau berikatan dengan protein yang mengakibatkan penyakit degenaratif.

Berikut adalah proses dari cara kerja xenobiotik memberikan dampak negatif bagi lingkungan :



Gambar 1. Alur Efek Xenobiotik

## II. Klasifikasi Racun/Xenobiotik

Xenobiotik atau racun dapat diklasifikasikan dengan berbagai hal diantaranya adalah seperti berikut :

- 1. Sumber
- 2. Berdasarkan wujudnya
- 3. Berdasarkan sifat kimiawi dan fisik
- 4. Berdasarkan bagaimana dan kapan tervbentuknya
- 5. Berdasarkan efek yang dimiliki terhadap kesehatan
- 6. Berdasarkan kerusakan organ/ target organ
- 7. Berdasarkan hidup atau tidaknya racun

Berikut adalah penjelasanya:

## 1. Berdasarkan Sumbernya

Klasifikasi xenobiotik berdasarkan sumber dibedakan kedalam tiga kelompok sebagai berikut:

- a) Sumber alamiah atau buatan
  - Racun yang berasal dari alamiah atau buatan membedakan racun asliyang berasal dari flora dan fauna dan kontaminasi organisme denganberbagai racun yang berasal dari bahan baku industri beracun ataupun buangan beracun dan bahan sintetis beracun.
- b) Sumber berbentuk titik, areadan gerak. Klasifikasi sumber seperti ini biasanya dipergunakan orang yangberminat melakukan pengendalian. Tentunya sumber titik lebih mudah dikedalikan daripada sumber area dan gerak.
- c) Sumber domestik, komersial , dan industri, yang lokasi sumbernya, sifat dan jenisnya berbeda.
  - Sumber domestik biasanya berasal dari permukiman, kurang beracun kecuali bercampur dengan buangan pestisida, obat-obatan dll. Buangan

komersial dapat sangat beragam, demikian pula dengan buangan industri. Buangan dalam kategori ini bisa berwujud gas, cairan, maupun padatan. Klasifikasi ini tidak daapat dipisahkan secara sempurna, karena buangan domestik akan juga didapat dalam buangan komersil dan industri.

# 2. Berdasarkan Wujudnya

Klasifikasi racun berdasarkan wujud sangat bermanfaat dalam memahami efek yang mungkin terjadi serta pengendaliannya. Adapun beberapa klasifikasi racun berdasarkan wujut pencemaran adalah sebagai berikut:

### a) Padat

Padatan yang sangat halus dapat terbang bersama udara, disebut debu, fume (uap atau asap), mist (kabut), sehingga dampaknya dapat sangat luas. Contohnya : obat-obatan, zat kimia tambahan pada makanan.

#### b) Cair

Cairan banyak dipergunakan dalam pertanian dan biasanya ditambah pengencer, tetapi dampaknya tidak secepat gas. Contohnya: pestisida cair, obat yang berupa injeksi.

#### c) Gas

Gas dapat berdifusi sehingga menyebar lebih cepat dari pada cairan dan zat padat. Contohnya: asap rokok, asap cerobong pabrik, asap kendaraan, dan padatan yang sangat halus yang terbang bersama udara.

Ukuran pencemar bentuk, dan densitas, serta komposisi kimiawi dan fisiknya sangat erat dengan wujud. Hal ini akan memberikan petunjuk mudah tidaknya suatu pencemar memasuki tubuh host dan cepat tidaknya menimbulkan efek dan sampai seberapa jauh efeknya. Padatan halus dengan sifat-sifat tersebut aerodinamis, sehingga mudah masuk ke dalam paru-paru, sekalipun ukurannya relatif besar.

#### 3. Klasifikasi atas dasar sifat fidik dan kimia (B3)

Klasifikasi atas dasar sifat fisik dan kimia (Bahan Berbahaya dan Beracun) diantaranya sebagai berikut:

## a) Korosif

Sifat suatu substansi yang menyebabkan benda lain hancur atau memperoleh dampak negatif, korosi dapat menyebabkan kerusakan padamata, kulit, sistem pernafasan, dan banyak lagi. Zat-zat korosif seperti asam dan basa kuat dapat merusak jaringan setempat dengan mengendapkan protein sel. Akibatnya akan muncul iritasi pada jaringan dibawahnya. Saluran ginjal dan empedu akan tersumbat akibat pengendapan toksikan atau metabolitnya yang relatif sukar larut.

Contoh bahan kimia yang bersifat korosif antara lain asam sulfat, asama setat, asam klorida. Sifat korosif ini dapat menyebabkan kerusakan padamata, kulit, dan system pernapasan.

## b) Radioaktif

Pencemaran lingkungan yang disebabkan oleh debu radioaktif akibat terjadinya ledakan reaktor-reaktor atom serta bom atom.

Contoh bahan yang bersifat radioaktif adalah: sinar alfa yang merupakan inti dari helium. Zat radioaktif pencemar lingkungan yang biasa ditemukan adalah penyebab kanker tulang dan Polonium dan Radium. Besarnya dosis radiasi yang diterima oleh pekerja radiasi tidak boleh melebihi 50 milisievert/tahun sedangkan besarnya dosis radiasi yang diterimaoleh masyarakat pada umumnya tidak boleh melebihi 5 milisievert /tahun.

## c) Evaporatif

Proses pertukaran melalui molekul air di atmosfer atau peristiwa berubahnya air atau es menjadi uap di udara. Contohnya kasusnya adalah meningkatnya kadar sulfur di bumi menyebabkan ikut menguap sampai keudara uap berubah menjadi tetesan air dan jatuh kembali ke bumi dengan mengandung kadar sulfur yang teinggi menyebabkan hujan asam.

# d) Eksplosif

Suatu zat yang karena suatu reaksi kimia dapat menghasilkan gas dalam jumlah dan tekanan yang besar serta suhu yang tinggi, sehingga menimbulkan kerusakan disekelilingnya (meledak). Contoh bahan yang bersifat eksplosif adalah: Bahan kimia bersifat dapat meledak dengan adanya panas, percikan bunga api, guncangan atau gesekan. Misal KClO3, NH4NO3, C6H2(NO2)3CH3.

# e) Reaktif

Pancaran energi melalui suatu materi atau ruang dalam bentuk panas, partikel atau gelombang elektromagnetik dari sumber radiasi. Contoh bahan reaktif terhadap air adalah yang mudah bereaksi terhadap air dengan mengeluarkan panas dan gas yang mudah terbakar (Natrium, Kalium dan Kalsium bereaksi dengan air menghasilkan H2 yang langsung terbakar oleh panas reaksi yang terbentuk).

Contoh bahan reaktif terhadap asam yaitu yang mudah bereaksi denganasam menghasilkan panas dan gas yang mudah terbakar atau gas-gas beracun dan korosif (logam-logam alkali seperti Natrium, Kalium dan Kalsium reaktif dengan air dan juga terhadap asam, oksidator seperti kalium klorat atau perklorat, klaium premanganat dan asama kromat sangat reaktif terhadap asam sulfat dan asam asetat serta NaCN atau KCN jika bereaksi dengan asam akan menghasilkan gas asam sianida yang sangat beracun).

# 4. Klasifikasi berdasarkan terbentuknya pencemar / Xenobiotik

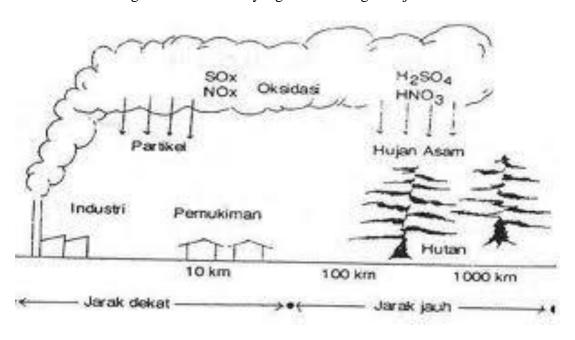
Klasifikasi berdasarkan terbentuknya pencemar/ xenobiotik dibagi kedalam tiga kelompok yaitu sebagai berikut:

- a) Pencemar Primer
  - Pencemar primer adalah pencemar yang terbentuk dan keluar dari sumber. Contohnya adalah gas SO di udara.
- b) Pencemar Sekunder

Pencemar sekunder adalah Pencemar yang sudah bereaksi dilingkungan. Contohnya gas SO diudara berekasi dengan O2 yang menghasilkan SO3.

c) Pencemar Tersier

Pencemar tersier adalah Pencemar sekunder yang bereaksi atau substansi pencemar yang terbentuk dari reaksi pencemar-pencemar primer di atmosfer. Contohnya SO3 diudara bereaksi dengan H2S menghasilkan H2SO4 yang disebut dengan hujan asam.



Gambar 2. Terjadinya Hujan Asam

# 5. Klasifikasi Xenobiotik Berdasarkan Efek Kesehatan yang ditimbulkan.

Klasifikasi atas dasar efek kesehatan atau lebih tepat atas dasar gejala yang timbul mengelompokkan pencemar sebagai penyebab gejala:

a) Fibrosis atau terbentuknya jaringan ikat secara berlebih

- b) Granuloma atau didapatnya jaringan radang yang kronis
- c) Demam atau temperatur badan melebihi normal
- d) Asfiksia atau keadaan kekurangan oksigen
- e) Alergi atau sensitivitas yang berlebih
- f) Kanker atau tumor ganas
- g) Mutan adalah generasi yang secar genetik berbeda dari induknya
- h) Cacat bawaan akibat teratogen
- i) Keracunan sistemik, yakni keracunan yang menyerang seluruh anggota tubuh.

## 6. Klasifikasi atas dasar efek kesehatan

Klasifikasi atas dasar efek kesehatan atau lebih tepat atas dasar gejala yang timbul mengelompokkan pencemar sebagai penyebab gejala:

- a) Fibrosis atau terbentuknya jaringan ikat secara berlebih
- b) Granuloma atau didapatnya jaringan radang yang kronis
- c) Demam atau temperatur badan melebihi normal
- d) Asfiksia atau keadaan kekurangan oksigen
- e) Alergi atau sensitivitas yang berlebih
- f) Kanker atau tumor ganas
- g) Mutan adalah generasi yang secar genetik berbeda dari induknya
- h) Cacat bawaan akibat teratogen
- i) Keracunan sistemik, yakni keracunan yang menyerang seluruh anggota tubuh.

## 7. Klasifikasi atas dasar kerusakan/organ target

Racun dapat dikelompokkan atas dasar organ yang diserangnya. Klasifikasi ini digunakan oleh para ahli superspesialis organ target tersebut. Dalam klasifikasi ini, racun dinyatakan sebagai racun yang:

- a) Hepatotoksik atau beracun bagi hepar/hati
- b) Nefrotoksik atau beracun bagi nefron/ginjal
- c) Neurotoksik atau beracun bagi neuron/saraf
- d) Hermatotoksik atau beracun bagi darah/sistem pembentukan sel darah
- e) Pneumotoksik atau beracun bagi pneumon/paru-paru

Klasifikasi atas dasar organ target ini sering digunakan karena sifat kimiafisika racun yang berbeda dengan racun biologis ataupun kuman patogen.

## 8. Klasifikasi atas dasar hidup/matinya racun

Klasifikasi atas dasar hidup/matinya racun atau yang bersifat biotis dan abiotis dibuat, karena bahaya yang terjadi akan beda. Zat yang hidup dapat berkembang biak bila lingkungannya mengizinkan, sedangkan yang abiotis dapat berubah menjadi berbagai senyawa. Dengan demikian, pengendaliannya akan berbeda pula.

## a) Biotik

Xenobitik yang masuk golongan biotik adalah racun yang dihasilkan oleh mahluk hidup seperti tumbuhan, hewan maupun mikroorganisme.

## 1) Tumbuhan / tanaman.

Banyak spesies tumbuhan di dunia tidak dapat dimakan karena kandungan racun yang dihasilkannya. Proses domestikasi atau pembudidayaan secara berangsur-angsur dapat menurunkan kadar zat racun yang dikandung oleh suatu tanaman sehingga tanaman pangan yang kita konsumsi mengandung racun dengan kadar yang jauh lebih rendah daripada kerabatnya yang bertipe liar (wild type). Penurunan kadar senyawa racun pada tanaman yang telah dibudidaya antara lain dipengaruhi oleh kondisi lingkungan tempat tumbuhnya. Karena racun yang dihasilkan oleh tanaman merupakan salah satu cara untuk melawan predator, maka tidak mengherankan bila tanaman pangan modern jauh lebih rentan terhadap penyakit. Beberapa kelompok racun yang ditemukan pada tanaman yang biasa kita konsumsi, ada beberapa yang larut lemak dan dapat bersifat bioakumulatif. Ini berarti bila tanaman tersebut dikonsumsi, maka racun tersebut akan tersimpan pada jaringan tubuh, misalnya solanin pada kentang. Kadar racun pada tanaman dapat sangat bervariasi. Hal itu dipengaruhi antara lain oleh keadaan lingkungan tempat tanaman itu tumbuh (kekeringan, suhu, kadar mineral, dll) serta penyakit. Varietas yang berbeda dari spesies tanaman yang sama juga mempengaruhi kadar racun dan nutrien yang dikandungnya.

Tabel 1. Contoh Racun yang terkandung dalam Tanaman

Racun	Terdapat pada tanaman	Gejala keracunan
Fitohemaglutinin	Kacang merah	Mual, muntah, nyeri
		perut,diare.
Glikosida sianogenik	Singkong, rebung, biji buah-	Penyempitan saluran
	buahan(apel, aprikot, pir,plum,	nafas,mual, muntah, sakit
	ceri, peach)	kepala.
Glikoalkaloid	Kentang, tomat hijau	Rasa terbakar di mulut,
		sakitperut, mual,muntah.
Kumarin	Parsnip, seledri	Sakit perut, nyeri pada kulitjika
		terkena sinar matahari.
Kukurbitasin	Zucchini	Muntah, kram perut,
		diare,pingsan.
Asam oksalat	Bayam, rhubarb, teh	Kram, mual, muntah, sakit
		kepala.

## 2) Xenobiotik dari Hewan

Seperti racun tanaman, racun hewan terdiri dari beragam struktur dan modus tindakan (Gambar 10.2). Sebuah contoh sederhana dan terkenal adalah asam formiat yang ditemukan pada semut (nama ini berasal dari kata Latin, formika, untuk semut). Contoh lain adalah tetrodotoxin ditemukan dalam ikan puffer dan saxitoxin ditemukan pada kerang dan ikan yang telah dikonsumsi certan dinoflagellata. Racun hewan sering campuran protein kompleks. Sebagian besar dari kita menderita racun hewan di beberapa waktu dalam kehidupan kita bahkan jika itu hanya sengatan lebah waspor. Namun, di beberapa negara kematian dan penyakit akibat racun hewan merupakan proporsi penting kasus keracunan dan penyebab signifikan penyakit dan kematian. Struktur berbagai racun hewan. A: tetrodotoxin, B: Cantharidin, C: asam format, D: saxitoxin, E: urutan asam amino dari madu racun lebah fosfolipase A.

Dalam penggolongan permulaan ini meliputi bisa-bisa dan toxin-toxin yang dihasilkan didalam organ-organ khusus dari ular, laba-laba dan binatang-biatang laut. Penggolongan modern yang didasarkan atas pendekatan ini akan melibatkan organisme-organisme laut karena racun ikan seperti toxin ciquatera adalah sebanding dengan organisme-organisme

laut yang ada dalam makanan ikan itu dan menurut penelitian mutakhir bahwa zat toksis yang ada dalam organisme laut bisa dipekatkan dalam proses penyediaan makanan atau penyediaan sumber-sumber protein.

Giardia, Cryptosporidium, Balantidium, Entamoeba dan protozoa lainnya serta parasit seperti cacing pita, dapat menginfeksi melali air dan makanan. Beberapa spesies dapat bertahan pada lingkungan untuk beberapa minggu dan dapat klorinasi. Gejala-gejala yang ditimbulkan dapat sama dengan gejala gangguan perut yang ditimbulkan oleh bakteri dan penularannya melalui rute fekal-oral.

# 3) Xenobiotik dari mikroorganisme yaitu bakteri

Makanan tidak menunjang pertumbuhan patogen tersebut, misalnya, patogen penyebab tuberkolosis ( Mycobacterium bovis dan M. tubercolosis), brucellosis (Brucela aortus, b. melitensis), (Corynebacterium diptheriae), disentri oleh Campylobacter, demam tifus,kolera, hepatitis, dan lain-lain; dan (2) infeksi dimana makanan berfungsi sebagai medium kultur untuk pertumbuhan patogen hingga mencapai jumah yang memadai untuk menimbulkan infeksi bagi pengkomsumsi makanan tersebut; infeksi ini mencakup Salmonela spp, Listeria, vibrio parahaemolyticus, dan Escherichia coli enteropatogenik. Penularan infeksi jenis kedua ini lebih mewabah dari pada jenis-jenis gangguan perut yang lain. Gejalagejala yang disebabkan infeksi mulai terlihat setelah setelah 12-24 jam dan ditandai dengan sakit perut bagian bawah (abdominal pains), pusing, diare, muntah-muntah, demam dan sakit kepala. Pada tabel 2 disajikan gejala-gejala penyakit yang ditimbulkan oleh bakteri patogen dan waktu inkubasi yang diperlukan untuk menimbulkan gejala. Beberapa peneliti menyarankan penyakit yang disebabkan oleh Clostridium perfringens dan Bacillus cereus dikategorikan sebagai intoksikasi karena kedua jenis bakteri dapat memproduksi toksin. Akan tetapi untuk menimbulkan efek keracunan, sejumlah besar sel hidup harus terkonsumsi. Demikian juga Salmonella dapat menghasilkan enterotoksin dan sitotoksin didalam saluran pencernaan. Sebaliknya S. aereus yang tergolong ke dalam intoksikasi, dapat mengkolonikasi mukosa dalam saluran pencernaan dan menyebabkan diare kronis. Dengan demikian klasifikasi keracunan makanan ini harus digunakan secara hati-hati.

Beberapa bakteri patogen yang dapat mengakibatkan keracunan pangan melalui intoksikasi adalah:

#### • Bacillus cereus

Bacillus cereus merupakan bakteri yang berbentuk batang, tergolong bakteri Gram-positif, bersifat aerobik, dan dapat membentuk endospora. Keracunan akan timbul jika seseorang menelan bakteri atau bentuk sporanya, kemudian bakteri bereproduksi dan menghasilkan toksin di dalam usus, atau seseorang mengkonsumsi pangan yang telah mengandung toksin tersebut.

Ada dua tipe toksin yang dihasilkan oleh Bacillus cereus, yaitu toksin yang menyebabkan diare dan toksin yang menyebabkan muntah (emesis).

# Gejala keracunan:

- ➤ Bila seseorang mengalami keracunan yang disebabkan oleh toksin penyebab diare, maka gejala yang timbul berhubungan dengan saluran pencernaan bagian bawah berupa mual, nyeri perut seperti kram, diare berair, yang terjadi 8-16 jam setelah mengkonsumsi pangan.
- ➤ Bila seseorang mengalami keracunan yang disebabkan oleh toksin penyebab muntah, gejala yang timbul akan bersifat lebih parah dan akut serta berhubungan dengan saluran pencernaan bagian atas, berupa mual dan muntah yang dimulai 1-6 jam setelah mengkonsumsi pangan yang tercemar.

Bakteri penghasil toksin penyebab muntah bisa mencemari pangan berbahan beras, kentang tumbuk, pangan yang mengandung pati, dan tunas sayuran. Sedangkan bakteri penghasil toksin penyebab diare bisa mencemari sayuran dan daging.

Tindakan pengendalian khusus bagi rumah tangga atau penjual makanan terkait bakteri ini adalah pengendalian suhu yang efektif untuk mencegah pertunasan dan pertumbuhan spora. Bila tidak tersedia lemari pendingin, disarankan untuk memasak pangan dalam jumlah yang sesuai untuk segera dikonsumsi. Toksin yang berkaitan dengan sindrom muntah bersifat resisten terhadap panas dan pemanasan berulang, proses penggorengan pangan juga tidak akan menghancurkan toksin tersebut.

#### • Clostridium botulinum

Clostridium botulinum merupakan bakteri Gram-positif yang dapat membentuk spora tahan panas, bersifat anaerobik, dan tidak tahan asam tinggi. Toksin yang dihasilkan dinamakan botulinum, bersifat meracuni saraf (neurotoksik) yang dapat menyebabkan paralisis. Toksin botulinum bersifat termolabil. Pemanasan pangan sampai suhu 800 C selama 30 menit cukup untuk merusak toksin. Sedangkan spora bersifat resisten terhadap suhu pemanasan normal dan dapat bertahan hidup dalam pengeringan dan pembekuan.

## Gejala keracunan:

Gejala botulism berupa mual, muntah, pening, sakit kepala, pandangan berganda, tenggorokan dan hidung terasa kering, nyeri perut, letih, lemah otot, paralisis, dan pada beberapa kasus dapat menimbulkan kematian. Gejala dapat timbul 12-36 jam setelah toksin tertelan. Masa sakit dapat berlangsung selama 2 jam sampai 14 hari.

#### Penanganan:

Tidak ada penanganan spesifik untuk keracunan ini, kecuali mengganti cairan tubuh yang hilang. Kebanyakan keracunan dapat terjadi akibat cara pengawetan pangan yang keliru (khususnya di rumah atau industri rumah

tangga), misalnya pengalengan, fermentasi, pengawetan dengan garam, pengasapan, pengawetan dengan asam atau minyak.

Bakteri ini dapat mencemari produk pangan dalam kaleng yang berkadar asam rendah, ikan asap, kentang matang yang kurang baik penyimpanannya, pie beku, telur ikan fermentasi, seafood, dan madu.

Tindakan pengendalian khusus bagi industri terkait bakteri ini adalah penerapan sterilisasi panas dan penggunaan nitrit pada daging yang dipasteurisasi. Sedangkan bagi rumah tangga atau pusat penjualan makanan antara lain dengan memasak pangan kaleng dengan seksama (rebus dan aduk selama 15 menit), simpan pangan dalam lemari pendingin terutama untuk pangan yang dikemas hampa udara dan pangan segar atau yang diasap. Hindari pula mengkonsumsi pangan kaleng yang kemasannnya telah menggembung.

# Staphylococcus aureus

Terdapat 23 spesies Staphylococcus, tetapi Staphylococcus aureus merupakan bakteri yang paling banyak menyebabkan keracunan pangan. Staphylococcus aureus merupakan bakteri berbentuk kokus/bulat, tergolong dalam bakteri Gram-positif, bersifat aerobik fakultatif, dan tidak membentuk spora. Toksin yang dihasilkan bakteri ini bersifat tahan panas sehingga tidak mudah rusak pada suhu memasak normal. Bakteri dapat mati, tetapi toksin akan tetap tertinggal. Toksin dapat rusak secara bertahap saat pendidihan minimal selama 30 menit. Pangan yang dapat tercemar bakteri ini adalah produk pangan yang kaya protein, misalnya daging, ikan, susu, dan daging unggas; produk pangan matang yang ditujukan dikonsumsi dalam keadaan dingin, seperti salad, puding, dan sandwich; produk pangan yang terpapar pada suhu hangat selama beberapa jam; pangan yang disimpan pada lemari pendingin yang terlalu penuh atau yang suhunya kurang rendah; serta pangan yang tidak habis dikonsumsi dan disimpan pada suhu ruang.

## Gejala keracunan:

Gejala keracunan dapat terjadi dalam jangka waktu 4-6 jam, berupa mual, muntah (lebih dari 24 jam), diare, hilangnya nafsu makan, kram perut hebat, distensi abdominal, demam ringan. Pada beberapa kasus yang berat dapat timbul sakit kepala, kram otot, dan perubahan tekanan darah.

## Penanganan:

Penanganan keracunannya adalah dengan mengganti cairan dan elektrolit yang hilang akibat muntah atau diare. Pengobatan antidiare biasanya tidak diperlukan. Untuk menghindari dehidrasi pada korban, berikan air minum dan larutan elektrolit yang banyak dijual sebagai minuman elektrolit dalam kemasan. Untuk penanganan leboih lanjut, hubungi puskesmas atau rumah sakit terdekat.

Beberapa bakteri patogen yang dapat menginfeksi tubuh melalui pangan sehingga menimbulkan sakit adalah:

#### Salmonella

Salmonella merupakan bakteri Gram-negatif, bersifat anaerob fakultatif, motil, dan tidak menghasilkan spora. Salmonella bisa terdapat pada bahan pangan mentah, seperti telur dan daging ayam mentah serta akan bereproduksi bila proses pamasakan tidak sempurna. Sakit yang diakibatkan oleh bakteri Salmonella dinamakan salmonellosis. Cara penularan yang utama adalah dengan menelan bakteri dalam pangan yang berasal dari pangan hewani yang terinfeksi. Pangan juga dapat terkontaminasi oleh penjamah yanng terinfeksi, binatang peliharaan dan hama, atau melalui kontaminasi silang akibat higiene yang buruk. Penularan dari satu orang ke orang lain juga dapat terjadi selama infeksi.

# Gejala keracunan:

Pada kebanyakan orang yang terinfeksi Salmonella, gejala yang terjadi adalah diare, kram perut, dan demam yang timbul 8-72 jam setelah mengkonsumsi pangan yang tercemar. Gejala lainnya adalah menggigil, sakit kepala, mual, dan muntah. Gejala dapat berlangsung selama lebih dari 7 hari. Banyak orang dapat pulih tanpa pengobatan, tetapi infeksi Salmonella ini juga dapat membahayakan jiwa terutama pada anak-anak, orang lanjut usia, serta orang yang mengalami gangguan sistem kekebalan tubuh.

# Penanganan:

Untuk pertolongan dapat diberikan cairan untuk menggantikan cairan tubuh yang hilang. Lalu segera bawa korban ke puskesmas atau rumah sakit terdekat.

## • Clostridium perfringens

Clostridium perfringens merupakan bekteri Gram-positif yang dapat membentuk endospora serta bersifat anaerobik. Bakteri ini terdapat di tanah, usus manusia dan hewan, daging mentah, unggas, dan bahan pangan kering. Clostridium perfringens dapat menghasilkan enterotoksin yang tidak dihasilkan pada makanan sebelum dikonsumsi, tetapi dihasilkan oleh bakteri di dalam usus.

# Gejala keracunan:

Gejala keracunan dapat terjadi sekitar 8-24 jam setelah mengkonsumsi pangan yang tercemar bentuk vegetatif bakteri dalam jumlah besar. Di dalam usus, sel-sel vegetatif bakteri akan menghasilkan enterotoksin yang tahan panas dan dapat menyebabkan sakit. Gejala yang timbul berupa nyeri perut, diare, mual, dan jarang disertai muntah. Gejala dapat berlanjut selama 12-48 jam, tetapi pada kasus yang lebih berat dapat berlangsung selama 1-2 minggu (terutama pada anak-anak dan orang lanjut usia).

# Penanganan:

Tidak ada penanganan spesifik, kecuali mengganti cairan tubuh yang hilang. Tindakan pengendalian khusus terkait keracunan pangan akibat bakteri ini bagi rumah tangga atau pusat penjual makanan antara lain dengan melakukan pendinginan dan penyimpanan dingin produk pangan matang yang cukup dan pemanasan ulang yang benar dari masakan yang disimpan sebelum dikonsumsi.

# • Escherichia coli

Bakteri Escherichia coli merupakan mikroflora normal pada usus kebanyakan hewan berdarah panas. Bakteri ini tergolong bakteri Gram-negatif, berbentuk batang, tidak membentuk spora, kebanyakan bersifat motil (dapat bergerak) menggunakan flagela, ada yang mempunyai kapsul, dapat menghasilkan gas dari glukosa, dan dapat Kebanyakan memfermentasi laktosa. strain tidak bersifat membahayakan, tetapi ada pula yang bersifat patogen terhadap manusia, seperti Enterohaemorragic Escherichia coli (EHEC). Escherichia coli O157:H7 merupakan tipe EHEC yang terpenting dan berbahaya terkait dengan kesehatan masyarakat. E. coli dapat masuk ke dalam tubuh manusia terutama melalui konsumsi pangan yang tercemar, misalnya daging mentah, daging yang dimasak setengah matang, susu mentah, dan cemaran fekal pada air dan pangan.

# Gejala keracunan:

Gejala penyakit yang disebabkan oleh EHEC adalah kram perut, diare (pada beberapa kasus dapat timbul diare berdarah), demam, mual, dan muntah. Masa inkubasi berkisar 3-8 hari, sedangkan pada kasus sedang berkisar antara 3-4 hari.

#### b) Abiotik

Racun abiotik adalah racun dibuat atau antropogenik, dan sudah tertera didalam lampiran peraturan menteri perindustrian no. 148/M/SK/1985 tentang bahaya B3. Racun abiotis dapat dibagi ke dalam racun logam dan dan racun non logam.

# LAMPIRAN

Keputusan Menteri Perindustrian No: 148/M/SK/4/1985

Tanggal: 23 April 1985

# DAFTAR BAHAN BERACUN DAN BERBAHAYA

NO.	NAMA BAHAN/BARANG	SIFAT BERBAHAYA
1.	Air raksa	Sifat Berbahaya
2.	Amoniak	Gas Bertekanan, iritasi pada mata,mudah
		terbakar
3.	Asam klorida	Korosif, beracun, iritasi
4.	Asam Nitrat	Oksidator, korosif, iritasi
5.	Asam sulfat	Korosif, beracun, iritasi
6.	Asetilen	Gas bertekanan, mudah terbakar
7.	Ammonium Nitrat	Mudah terbakar
8.	Arsen trioksida	Beracun, iritasi
9.	Asetat Anhidrida	Korosif
10.	Asam florida	Korosif, beracun, iritasi
11.	Asam forminat	Korosif, iritasi
12.	Asam Asetat	Beracun, sangat korosif, iritasi
13.	Asam fosfat	Korosif, beracun, iritasi
14.	Asam Metakrilat	Sangat korosif, iritasi
15.	Asam Tereptalat (TPA)	Mudah terbkar, toksisitas rendah
16.	Aluminium Florida	Beracun, iritasi
17.	Berbagai macam bahan aktif Pestisida	Sangat beracun
18.	Berbagai macam Pestisida	Beracun
19.	Benzena	Beracun, mudah terbakar, iritasi
20.	Blasting gelatin	Mudah meledak
21.	Bubuk belerang	Mudah terbakar, mudah meledak
22.	Sikloheksana	Mudah terbakar, racun, iritasi
23.	Sikloheksamida	Beracun
24.	Diokti I Ptalat	Mudah terbakar, iritasi
25.	Dinamit (TNT)	Meledak, iritasi
26.	Diklono Bensena	Beracun, iritasi
27.	Dinitroluena	Sangat beracun, mudah terbakar
28.	Etanol	Mudah terbakar, iritasi
29.	Epiklorohidrin	Mudah terbakar, beracun, iritasi
30.	Etilen glikol	Mudah terbakar, beracun
31.	2-etil heksil Alkohol	Beracun, mudah terbakar
32.	Formaldehid	Sangat beracun, iritasi

34. Fosfor tri/penta oksida. Beracun Fosgen Beracun, korosif, iritasi 36. Fenol Beracun, korosif, iritasi 37. Garam-garam Azo Racun, mudah terbakar 38. Garam-garam Naptol Racun, iritasi 39. Gae Hidroogen Mudah terbakar, mudah meledak 40. Glioksal Beracun, korosif 41. Gas Alam Mudah terbakar 42. Hidrogen Peroksida Beracun, iritasi 43. Hidrogen Peroksida Korosif Kalsium Hidroksida Korosif 44. Kalium Hidroksida Korosif 45. Kalsium hiproklorit Oksidator, korosif 46. Klorin Beracun, korosif 47. Kobalt Oksida Beracun, korosif, iritasi 48. Kresol Beracun, korosif, iritasi 49. Karbon Dioksida Korosif 50. Karbon Monoksida Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) Korosif, mudah terbakar bila terkena air 52. Karbid Korosif, mudah terbakar bila terkena air 53. Kaprolaktam Beracun 54. Litarge (pb304) Beracun 55. Larutan Resin dalam cair Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida. Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer Mudah terbakar, mudah meledak 59. Metanol Mudah terbakar, racun, iritasi 60. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 61. Natrium Mikat Korosif, iritasi 62. Natrium Mikat Korosif, iritasi 63. Natrium Oksida Racun, iritasi 64. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 65. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Hipoklorit Oksidator, korosif, iritasi 67. Nitroellulosa Mudah terbakar mudah meledak Mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Sulfida Beracun, mudah meledak Mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat Korosif, iritasi 68. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat Korosif, iritasi 69. Natrium Hipoklorit Oksida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 69. Natrium Karbonat Korosif, iritasi 60. Natrium Karbonat Mudah terbakar mudah meledak	33.	Fenil Merkuri asetat	Sangat beracun, korosif, iritasi
36. Fenol	34.	Fosfor tri/penta oksida	Beracun
37. Garam-garam Azo Racun, mudah terbakar Racun, iritasi 39. Gas Hidrogen Mudah terbakar, mudah meledak 40. Glioksal Beracun, korosif 41. Gas Alam Mudah terbakar 42. Hidrogen Sulfida Beracun, iritasi 43. Hidrogen Peroksida Korosif, oksidator, reduktor, iritasi 44. Kalium Hidroksida Korosif 45. Kalsum hiproklorit Oksidator, korosif 46. Klorin Beracun, korosif, iritasi 47. Kobalt Oksida Beracun 48. Kresol Beracun, korosif, iritasi 49. Karbon Dioksida Korosif 50. Karbon Monoksida Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) Korosif, mudah terbakar bila terkena air 52. Karbid Sangat beracun 53. Kaprolaktam Beracun 54. Litarge (pb304) Beracun 55. Larutan Resin dalam cair Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida. Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer Mudah terbakar, mudah meledak 59. Metanol Metanol Midah terbakar, mudah meledak 59. Metanol Korosifa Korosif, iritasi 60. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 61. Natrium Silkat Korosifa Korosif, iritasi 62. Natrium Midah Mipoklorit Korosifa Korosif, iritasi 63. Natrium Oksida Racun, iritasi 64. Natrium Oksida Racun, iritasi 65. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 67. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat	35.	Fosgen	Beracun, iritasi
38. Garam-garam Naptol Racun, iritasi Mudah terbakar, mudah meledak 40. Gloksal Beracun, korosif 41. Gas Alam Mudah terbakar 42. Hidrogen Sulfida Beracun, iritasi 43. Hidrogen Peroksida Korosif, oksidator, reduktor, iritasi 44. Kalium Hidroksida Korosif 45. Kalsium hiproklorit Oksida Beracun, korosif, iritasi 46. Klorin Gas ber tekanan, beracun, korosif, iritasi 47. Kobalt Oksida Beracun 48. Kresol Beracun, korosif, iritasi 49. Karbon Dioksida Korosif 50. Karbon Monoksida Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) Korosif, oksidator 52. Karbid Korosif, mudah terbakar bila terkena air 53. Kaprolaktam Beracun 54. Litarge (pb304) Beracun 55. Larutan Resin dalam cair Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida. Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer Mudah terbakar, mudah meledak 59. Metanol Mudah terbakar, racun, iritasi 60. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 61. Natrium Silkat Korosif, iritasi 62. Natrium Wikalium Peroksida Racun, korosif, iritasi 63. Natrium Oksida Racun, iritasi 64. Natrium Oksida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 65. Natrium Silfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Karbonat Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Karbonat	36.	Fenol	Beracun, korosif, iritasi
40. Giloksal Beracun, korosif 41. Gas Alam Mudah terbakar, mudah meledak 42. Hidrogen Sulfida Beracun, iritasi 43. Hidrogen Peroksida Korosif, oksidator, reduktor, iritasi 44. Kalium Hidroksida Korosif 45. Kalsium hiproklorit Oksidator, korosif 46. Klorin Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi 47. Kobalt Oksida Beracun 48. Kresol Beracun 48. Kresol Beracun 49. Karbon Dioksida Korosif 50. Karbon Monoksida Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) Korosif, mudah terbakar bila terkena air 52. Karbid Korosif, mudah terbakar bila terkena air 53. Kaprolaktam Beracun 54. Litarge (pb304) Beracun 55. Larutan Resin dalam cair Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida. Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer Mudah terbakar, mudah meledak 59. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 61. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 62. Natrium Oksida Racun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi 63. Natrium Oksida Racun, iritasi 64. Natrium Mipoklorit Oksidator, korosif, iritasi 65. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Karbonat Korosif, iritasi 67. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat Korosif, iritasi 68. Natrium Karbonat Korosif, iritasi	37.	Garam-garam Azo	Racun, mudah terbakar
40. Glioksal Beracun, korosif Mudah terbakar Hidrogen Sulfida Beracun, iritasi Beracun, iritasi Hidrogen Peroksida Korosif, oksidator, reduktor, iritasi Kalium Hidroksida Korosif Oksidator, korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Gas bertekanan, beracun, mudah terbakar Gas bertekanan Gas Gas bertekanan, beracun, mudah terbakar Gas	38.		
40. Glioksal Beracun, korosif Mudah terbakar Hidrogen Sulfida Beracun, iritasi Beracun, iritasi Hidrogen Peroksida Korosif, oksidator, reduktor, iritasi Kalium Hidroksida Korosif Oksidator, korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Beracun Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Korosif Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi Gas bertekanan, beracun, mudah terbakar Gas bertekanan Gas Gas bertekanan, beracun, mudah terbakar Gas	39.	Gas Hidrogen	Mudah terbakar, mudah meledak
42.       Hidrogen Sulfida       Beracun, iritasi         43.       Hidrogen Peroksida       Korosif, oksidator, reduktor, iritasi         44.       Kalium Hidroksida       Korosif         45.       Kalsium hiproklorit       Oksidator, korosif         46.       Klorin       Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi         47.       Kobalt Oksida       Beracun         48.       Kresol       Beracun, korosif, iritasi         49.       Karbon Dioksida       Korosif         50.       Karbon Monoksida       Sangat beracun, mudah terbakar         51.       Kaporit (Ca(OC1)2)       Korosif, oksidator         52.       Karbid       Korosif, mudah terbakar bila terkena air         53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Rocusif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Gksida       Rocusin, iritasi         62.       Natrium Oksida		Glioksal	Beracun, korosif
43. Hidrogen Peroksida . Korosif, oksidator, reduktor, iritasi 44. Kalium Hidroksida . Korosif 45. Kalsum hiproklorit . Gksidator, korosif 46. Klorin . Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi 47. Kobalt Oksida . Beracun 48. Kresol . Beracun, korosif, iritasi 49. Karbon Dioksida . Korosif 50. Karbon Monoksida . Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) . Korosif, oksidator 52. Karbid . Korosif, mudah terbakar bila terkena air 53. Kaprolaktam . Beracun 54. Litarge (pb304) . Beracun 55. Larutan Resin dalam cair . Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida . Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina . Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer . Mudah terbakar, mudah meledak 59. Metanol . Mudah terbakar, racun, iritasi 60. Natrium Hidroksida . Korosif, iritasi 61. Natrium Silikat . Korosif, iritasi 62. Natrium Oksida . Racun, iritasi 63. Natrium Oksida . Racun, iritasi 64. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 65. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Sulfida . Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi			Mudah terbakar
44.       Kalium Hidroksida       Korosif         45.       Kalsium hiproklorit       Oksidator, korosif         46.       Klorin       Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi         47.       Kobalt Oksida       Beracun         48.       Kresol       Beracun, korosif, iritasi         49.       Karbon Dioksida       Sangat beracun, mudah terbakar         50.       Karbon Monoksida       Sangat beracun, mudah terbakar         51.       Kaporit (Ca(OC1)2)       Korosif, oksidator         52.       Karbid       Korosif, mudah terbakar bila terkena air         53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metli Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Oksida       Roosif, iritasi         62.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         63.       Nat			
45. Kalsium hiproklorit			
46. Klorin			
47. Kobalt Oksida Beracun 48. Kresol Beracun, korosif, iritasi 49. Karbon Dioksida Korosif 50. Karbon Monoksida Sangat beracun, mudah terbakar 51. Kaporit (Ca(OC1)2) Korosif, oksidator 52. Karbid Korosif, mudah terbakar bila terkena air 53. Kaprolaktam Beracun 54. Litarge (pb304) Beracun 55. Larutan Resin dalam cair Mudah terbakar 56. Maleat Anhidrida Korosif, iritasi 57. Mono Etanol Amina Racun, korosif, iritasi 58. Metil Metakrilat Monomer Mudah terbakar, mudah meledak 59. Metanol Matrium Hidroksida Korosif, iritasi 60. Natrium Hidroksida Korosif, iritasi 61. Natrium Silikat Korosifa Korosif, iritasi 62. Natrium Oksida Racun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi 63. Natrium Oksida Racun, iritasi 64. Natrium hipoklorit Oksidator, korosif, iritasi 65. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi 66. Natrium Karbonat Korosif, iritasi			·
48. Kresol			Gas bertekanan, beracun, korosif, iritasi
49. Karbon Dioksida			22.02
50.       Karbon Monoksida       Sangat beracun, mudah terbakar         51.       Kaporit (Ca(OC1)2)       Korosif, oksidator         52.       Karbid       Korosif, mudah terbakar bila terkena air         53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium Sulfida       Racun, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi			
51.       Kaporit (Ca(OC1)2)       Korosif, oksidator         52.       Karbid       Korosif, mudah terbakar bila terkena air         53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         62.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         63.       Natrium Dipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         64.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         65.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi	1.2.1		
52.       Karbid       Korosif, mudah terbakar bila terkena air         53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb 304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium Sulfida       Oksidator, korosif, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi			,
53.       Kaprolaktam       Beracun         54.       Litarge (pb304)       Beracun         55.       Larutan Resin dalam cair       Mudah terbakar         56.       Maleat Anhidrida       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium hipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi		1 1 1 1 1 1	
54. Litarge (pb304)			
55. Larutan Resin dalam cair			
56.       Maleat Anhidrida.       Korosif, iritasi         57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium hipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi		n 4 .	
57.       Mono Etanol Amina       Racun, korosif, iritasi         58.       Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium hipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi			
58. Metil Metakrilat Monomer       Mudah terbakar, mudah meledak         59. Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60. Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61. Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62. Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63. Natrium Oksida       Racun, iritasi         64. Natrium hipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         65. Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66. Natrium Karbonat       Korosif, iritasi			
59.       Metanol       Mudah terbakar, racun, iritasi         60.       Natrium Hidroksida       Korosif, iritasi         61.       Natrium Silikat       Korosif, iritasi         62.       Natrium/Kalium Peroksida       Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi         63.       Natrium Oksida       Racun, iritasi         64.       Natrium hipoklorit       Oksidator, korosif, iritasi         65.       Natrium Sulfida       Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi         66.       Natrium Karbonat       Korosif, iritasi			,
60. Natrium Hidroksida			
61. Natrium Silikat			
62. Natrium/Kalium Peroksida Korosif, beracun, oksidator, mudah meledak, mudah terbakar, iritasi 63. Natrium Oksida			
63. Natrium Oksida			
63. Natrium Oksida	62.	Natrium/Kalium Peroksida	
65. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi  66. Natrium Karbonat Korosif, iritasi	63.	Natrium Oksida	,
65. Natrium Sulfida Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi  66. Natrium Karbonat Korosif, iritasi	64.	Natrium hipoklorit	Oksidator, korosif, iritasi
	65.		Beracun, mudah terbakar, korosif, iritasi
67. Nitroselulosa Mudah terhakar mudah meledak	66.	Natrium Karbonat	
Or Intersection of Transfer of	67.	Nitroselulosa	Mudah terbakar, mudah meledak

Berikut adalah efek dari racun abiotis yaitu dari logam dan non logam :

Efek	Logam	Non-logam
Fibrosis	Ba,Co,Fe,Mn,Zn	SiO <sub>2</sub> ,Asbestos
Granuloma	Ве	M.tbc, M.Leparae, Fungi, Parasit
Demam	Co,Mn,Pb,Zn	Mikroba patogen
Asfiksia	-	$CO,CO_2$ , $H_2S$ , $SO_2$ , $NH_3CH_4$
Kanker	Cr, (Be,Cd,Cu,Fe,Pb,Ni,S e,Ti,Tel,Va)	Asbestos, Benzidin, Radiasi Pengion
Sistemik	Pb,Hg,Cd,Se,Ti,Tel,V a	Bo,F,P
Ekonomik	As,Hg,Zn,Na	Pestisida organik
Alergi	Cr,Mg,Ni	Macam-macam zat organik/anorganik

# DAFTAR PUSTAKA

Mukono H. J. (2005). *Toksikologi Lingkungan*. Surabaya: Airlangga University Press.

Soemirat Juli. 2009. Toksikologi Lingkungan. Yogyakarta: Gadjah Mada University Press