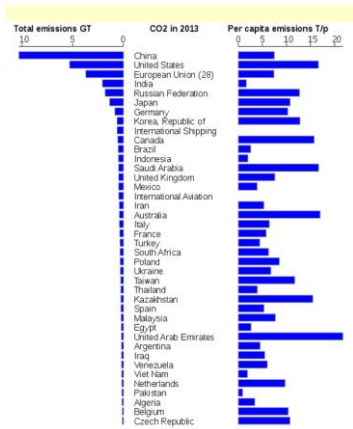




Global Emissions			
Year	Total	Fossil Fuel	Land Use & Cement
2014	9,795 GtC	-	- 0.9 GtC
2013	9,735 GtC	-	-
2012	9,575 GtC	-	-
2011	9,449 GtC	-	-
2010	9,995 GtC	9,140 GtC	0,855 GtC
2009	9,567 GtC	8,700 GtC	0,867 GtC
2008	9,666 GtC	8,740 GtC	0,926 GtC
2007	9,472 GtC	8,532 GtC	0,940 GtC
2006	9,355 GtC	8,363 GtC	0,992 GtC

Source Data: Global Carbon Project [xlsx]

2

Zanieczyszczenia powietrza

Źródłami zanieczyszczeń powietrza są m.in.:

- chemiczna konwersja paliw,
- wydobycie i transport surowców,
- przemysł chemiczny,
- przemysł rafineryjny,
- przemysł metalurgiczny,
- cementownie,
- składowiska surowców i odpadów,
- motoryzacja.

Naturalne źródła zanieczyszczeń powietrza to:

- wybuchy wulkanów,
- erozja wietrzna skał,
- pożary lasów i stepów,
- pył kosmiczny,
- niektóre procesy biologiczne

4

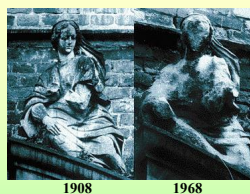
Rosnące zapotrzebowanie na energię uczyniło ze spalania główne źródło zanieczyszczeń atmosferycznych pochodzenia antropogenicznego.

Najważniejsze z nich to:

- dwutlenek siarki (SO_2),
- tlenki azotu (NO_x),
- pyły węglowe
- tlenek węgla (CO),
- dwutlenek węgla (CO_2),
- ozon troposferyczny (O_3),
- ołów (Pb),
- pyły.

5

Kwaśne deszcze

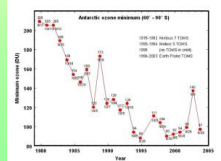


1908 1968

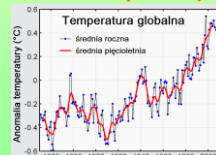
Smog



Dziura ozonowa



Efekt cieplarniany

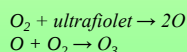


6

Warstwa ozonowa

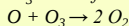
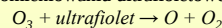
Tlen należy do najbardziej rozpowszechnionych pierwiastków w przyrodzie. Zawartość tlenu w atmosferze, wodach i skorupie ziemskiej (do 16 km głębokości) stanowi prawie 50% ich składu chemicznego. Główne ilości tlenu występują w przyrodzie w postaci związanej. Na przykład woda zawiera ok. 89% tlenu, piasek - 53%, a organizm ludzki ok. 65%.

Tlen występuje w dwóch odmianach alotropowych - O_2 tlen i O_3 ozon. Proces tworzenia się i rozpadu ozonu ma charakter cykliczny i nie zakłócony pozostaje w stanie równowagi. Śladowe ilości ozonu powstają w stratosferze, poprzez absorpcję nadfioletowego promieniowania słonecznego.



7

Ozon tworzy w stratosferze warstwę ozonową, która działa jako osłona przeciwko promieniowaniu ultrafioletowemu.



Cząsteczki organiczne i organizmy biologiczne są bardzo wrażliwe na promieniowanie ultrafioletowe; tak więc znaczne osłabienie osłony ozonowej może spowodować dostrzegalną degradację środowiska.

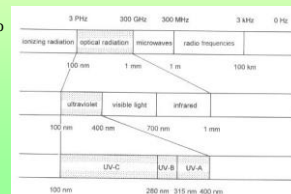
Ultrafiolet (UV, promieniowanie ultrafioletowe) to promieniowanie elektromagnetyczne o długości fali krótszej niż światło widzialne i dłuższej niż promieniowanie rentgenowskie. Oznacza to zakres długości od 100 nm do 380 nm.

Zakresy promieniowania ultrafioletowego

UV-A 315-400 nm

UV-B 280-315 nm

UV-C 100-280 nm



Słońce emituje ultrafiolet w zakresie UV-A, UV-B i UV-C, ale ziemska atmosfera pochłania część tego promieniowania w warstwie ozonowej. W efekcie 99% ultrafioletu, który dociera do powierzchni, to UV-A. UV-C jest pochłaniane całkowicie przez atmosferę, z wyjątkiem obszarów wysokogórskich.

Promieniowanie UV-A jest mniej szkodliwe niż inne zakresy; uszkadza włókna kolagenowe w skórze, co przyspiesza procesy starzenia. Ale długoletnia ekspozycja na duże dawki promieniowania UV-A może powodować zaćmę (tzw. zaćma fotochemiczna), czyli zmętnienie soczewki. UV-B, którego jest najwięcej gdy słońce jest w zenicie, powoduje wytwarzanie witaminy D w skórze, co działa przeciwnowotworowo. Podczas tego procesu skóra zarumienia się. Najbardziej energetyczne UV-C jest najbardziej niebezpieczne dla ludzkiego organizmu. Może powodować zapalenie rogówki oka. Długa ekspozycja na działanie UV-C ma związek ze zwiększoną częstością występowania nowotworu złośliwego skóry - czerniaka. Promieniowanie prowadzi do uszkodzenia łańcuchów DNA. W komórkach dochodzi do szeregu mutacji. W warunkach prawidłowych większość uszkodzeń DNA jest usuwana przez systemy naprawcze. Osoby obciążone wadami tych systemów naprawy bardzo często chorują na nowotwory skóry. Także u osób bez szczególnych predyspozycji promieniowanie UV zwiększa ryzyko rozwoju nowotworów skóry

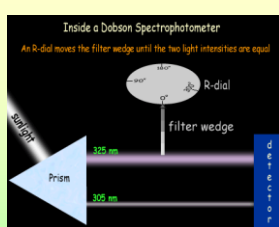
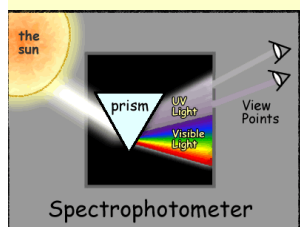
9

Pomiary stężenia ozonu – spektrofotometr Dobsona

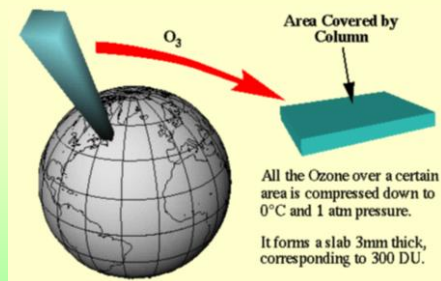


Spektrofotometr Dobsona jest naziemnym urządzeniem do pomiaru ilości ozonu w atmosferze. Spektrofotometr ten mierzy intensywność promieniowania słonecznego, w zakresie ultrafioletu, dla 2 do 6 różnych długości fal z zakresu od 305 do 345 nm. Ilość ozonu może zostać obliczona za pomocą pomiaru dla dwóch różnych długości fal. Jedną z długości fal, wykorzystywaną do pomiaru (305 nm), jest silnie pochłaniana przez ozon, podczas gdy druga (325 nm) nie jest pochłaniana. Dlatego stosunek intensywności promieniowania dla tych dwóch długości fal promieniowania ultrafioletowego jest miarą ilości ozonu w warstwie pomiędzy słońcem, a miejscem, w którym umieszczony jest spektrofotometr.

10

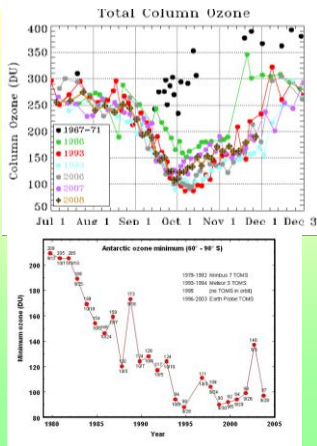
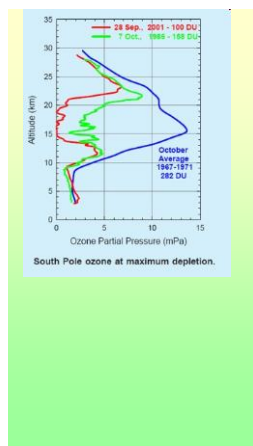


11



Poziom ozonu określany jest w jednostkach Dobsona (DU – Dobson Units). DU jest zdefiniowana jako grubość warstwy całego ozonu, który zostałby zebrany w warunkach standardowych ($t = 0^\circ \text{C}$ Celsjusza, $p = 1$ atmosfery), 1 mm warstwy ozonu, w standardowych warunkach = 100 DU.

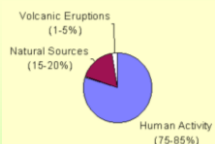
12



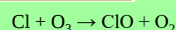
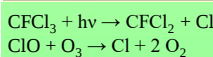
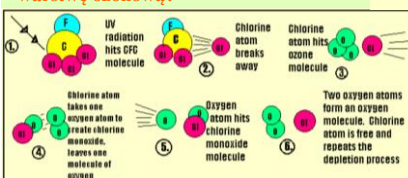
11

Procesy odpowiedzialne za niszczenie warstwy ozonowej

Erupcje wulkanów – 1-5%
Źródła naturalne – 15-20%
Działalność człowieka – 75-85%



W jaki sposób CFS's i UV niszczą warstwę ozonową?



14

Gaz	Czas (w latach)	ODP	GWP	
			w czasie	
			20 lat	100 lat
dwutlenek węgla	CO ₂		1	1
metan	CH ₄	12,0*	62	23
podtlenek azotu	N ₂ O	114*	275	296
Chlorofluorowęglowodory				
CFC-11	CCl ₃ F	45	1,0	6300
CFC-12	CCl ₂ F ₂	100	0,82	10200
CFC-13	CClF ₃	640		10000
Wodorochlorofluorowęglowodory				
HCFC-21	CHCl ₂ F	2,0		700
HCFC-22	CHClF ₂	11,9	0,04	4800
HCFC-123	CF ₃ CHCl ₂	1,4	0,014	390
wodorofluorowęglowodory				
HFC-23	CHF ₃	260	<0,0004	9400
HFC-32	CH ₂ F ₂	5,0		1800
HFC-41	CH ₃ F	2,6		330

GWP (global warming potential) jest miarą efektu radiacyjnego danej substancji w porównaniu z CO₂ w danym przedziale czasu. GWP określa o ile efekt cieplarniany spowodowany przez tą substancję przewyższa efekt spowodowany przez CO₂, uznany za punkt odniesienia.

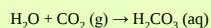
Potencjał niszczenia ozonu (ozone depletion potential, ODP) jest wskaźnikiem pozwalającym porównać jak niebezpieczne są różne substancje dla warstwy ozonowej.

Czas w latach – średni czas przebywania w atmosferze

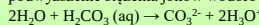
15

Kwaśne deszcze

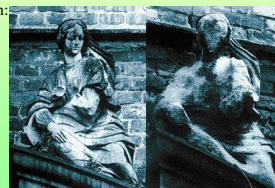
“Czysty” (nie zanieczyszczony) deszcz ma lekko kwaśny odczyn (pH ok. 5,2). Dwutlenek węgla i woda reagują ze sobą tworząc roztwór słabego kwasu węglowego (pH ok. 5,6 w wodzie destylowanej),



Kwas węglowy ulega dysocjacji powodując podwyższenie stężenia jonów wodorowych:

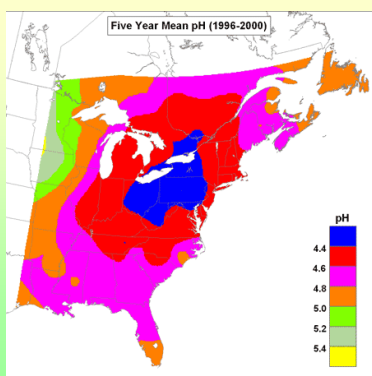


Nie zanieczyszczony deszcz zawiera także inne substancje powodujące obniżenie jego odczynu.



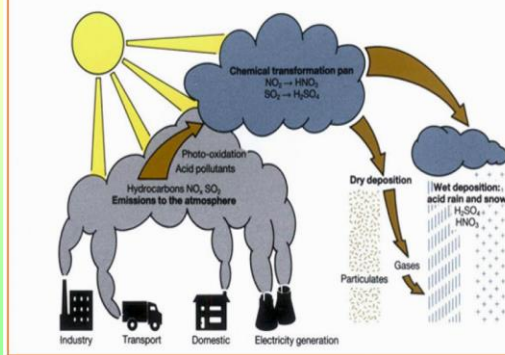
1908

1968 16



17

How acid rain is formed



18

$CO_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{2(aq)} \rightleftharpoons H_2CO_3 \rightleftharpoons HCO_3^- \rightleftharpoons CO_3^{2-}$

CO₂ obecny w powietrzu ulega rozpuszczeniu w wodzie:

Przy ciśnieniu p = 1at i temperaturze t = 20 °C rozpuszczalność CO₂ w wodzie wynosi 1688 mg/dm³. Powietrze atmosferyczne zawiera ok. 0,03% CO₂. Woda nasycona CO₂ zawiera go więc 1688 * 0,0003 = 0,5 [mg/dm³]

$$CO_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{2(aq)}$$

$$K_H = 10^{-1,5} \quad (pK_H = 1,5)$$

$$[CO_{2(aq)}] = K_H \cdot p_{CO_2} \quad (p_{CO_2} = 0,0003 = 10^{-3,5})$$

$$[CO_{2(aq)}] = 10^{-5} \text{ mol/dm}^3 \quad (\sim 0,5 \text{ mg/dm}^3)$$

19

$CO_{2(g)} \rightleftharpoons CO_{2(aq)} \rightleftharpoons H_2CO_3 \rightleftharpoons HCO_3^- \rightleftharpoons CO_3^{2-}$

Rozpuszczony CO₂ reaguje z wodą tworząc słaby kwas węglowy:

$$CO_{2(aq)} + H_2O \rightleftharpoons H_2CO_3$$

$$K_1 = 10^{-2,8} \quad (pK_1 = 2,8)$$

$$[H_2O] = \text{const}$$

$$\frac{[H_2CO_3]}{[CO_{2(aq)}]} = K_1 = 1,6 \cdot 10^{-3}$$

$$[CO_{2(aq)}] \gg [H_2CO_3]$$

$$[CO_{2(aq)}] + [H_2CO_3] = [CO_{2(aq)}] = [H_2CO_3^*]$$

20

Wytworzony w wodzie kwas węglowy dysocjuje dwustopniowo.

Pierwszy stopień dysocjacji:

$$\text{H}_2\text{CO}_3^* \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCO}_3^-$$

$$K_2 = 10^{-6,3} \quad (\text{p}K_2 = 6,3)$$

$$\frac{[\text{H}^+] * [\text{HCO}_3^-]}{[\text{H}_2\text{CO}_3^*]} = K_2$$

$[\text{H}_2\text{CO}_3] = 10^{-5} \text{ mol/dm}^3$

$[\text{H}_2\text{CO}_3] = K_H * \text{pCO}_2$
 $[\text{H}^+] = [\text{HCO}_3^-]$
 $[\text{H}^+] = (K_H * \text{pCO}_2 * K_2)^{1/2}$
 $K_H = 10^{-1,5} \quad \text{pCO}_2 = 10^{-3,5}$
 $K_2 = 10^{-6,3}$

$\frac{[\text{H}^+]^2}{10^{-5}} = 10^{-6,3}$
 $[\text{H}^+]^2 = 10^{-11,3}$
 $\text{pH} = 5,65$

21

Znajdujący się w powietrzu dwutlenek siarki jest utleniany w reakcji z rodnikiem hydroksylowym:

$$\text{SO}_2 + \text{OH} \cdot \rightarrow \text{HOSO}_2 \cdot$$

i następnie:

$$\text{HOSO}_2 \cdot + \text{O}_2 \rightarrow \text{HO}_2 \cdot + \text{SO}_3$$

W obecności wody trójtlenek siarki tworzy kwas siarkowy(VI):

$$\text{SO}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{H}_2\text{SO}_4$$

Kwas azotowy(V) jest tworzony w reakcji rodnika hydroksylowego z dwutlenkiem azotu:

$$\text{NO}_2 + \text{OH} \cdot \rightarrow \text{HNO}_3$$

Podobne, jak dla dwutlenku węgla, obliczenia wskazują, że odczyn wód opadowych, przy występowaniu w powietrzu tlenków azotu i siarki może wynosić ok. 3,4 pH. Odparowywanie wody z kropli deszczu i usuwanie SO_2 z powietrza podczas opadania kropli deszczu może prowadzić do dalszego spadku pH.

Deszcz o rekordowo niskim odczynie (pH 2,4) spadł w 1974 r. w Szkocji.

22

Wolne rodniki to cząsteczki lub jony zawierające co najmniej jeden niesparowany elektron. Wykazują na ogół bardzo dużą aktywność chemiczną. Wolne rodniki mogą być obojętne elektrycznie, posiadać ładunek ujemny lub dodatni.

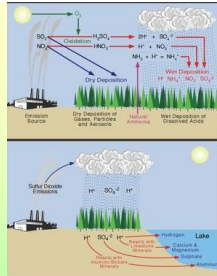
Reakcje chemiczne z udziałem wolnych rodników noszą nazwę reakcji wolnorodnikowych (np. reakcje polimeryzacji, chlorowanie, reakcje fotochemiczne). Są to reakcje łańcuchowe, które ulegają przerwaniu wskutek rekombinacji, dysproporcjonowania i rozpadu wolnych rodników.

Wolne rodniki powstają wskutek rozerwania wiązania między atomami węgla lub innymi atomami. Rozerwanie wiązania może nastąpić pod wpływem ogrzewania, podczas naświetlania próbek nadfioletem lub promieniowaniem jonizującym, wyładowań elektrycznych, niektórych enzymów albo działania ultradźwiękami na niektóre związki chemiczne.

23

Skutki kwaśnych deszczy

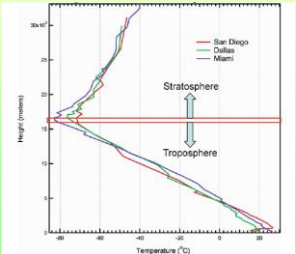
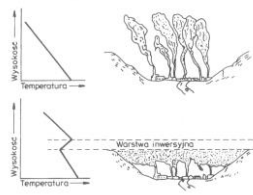
Oddziaływanie na ludzi i zwierzęta
 Oddziaływanie na roślinność
 Niszczenie konstrukcji budowlanych
 Zakwaszenie gleby
 Zakwaszenie wód




po 25 latach

Inwersja temperatury

Inwersją temperatury nazywamy układ odwróconego rozkładu temperatury, przejawiający się poprzez zaleganie mroźnego powietrza w kotlinach a wzrostem temperatury wraz z wysokością. Jest to odwrotność gradientu termicznego.

25



26



Inwersja temperatury - Karpacz,

27

Smog

Piąty grudnia 1952 roku był bardzo mglistym dnem w Londynie. Było bardzo zimno i w większości domów włączono ogrzewanie, oparte głównie o spalanie węgla. Dym z palenisk wymieszał się z mgłą co uniemożliwiło jego rozproszenie i zaowocowało powstaniem smogu utrzymującego się przez 4 dni. Odczyn powietrza w czasie Wielkiego Londyńskiego Smogu obniżył się do wartości pH wynoszącej 1,6. W czasie trwania smogu zmarło ponad 4 000 ludzi więcej niż normalnie notowana ilość zgonów w tym czasie w latach ubiegłych (szacuje się, że kolejne 8 000 zmarło później w następstwie smogu). Większość tych zgonów spowodowana była zaburzeniami oddechowymi.

Smoke + Fog



28

Smog typu londyńskiego – zanieczyszczenia pierwotne (smog siarkowy, klasyczny)

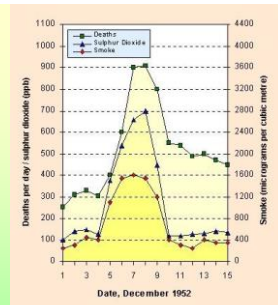
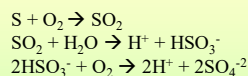
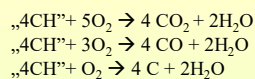
Tworzenie się smogu typu londyńskiego:

- Pojawia się w regionach gdzie emisja związków siarki jest wysoka (energetyczne spalanie węgla), a powietrze jest wilgotne (mgła).

- Mgła jest rozproszonymi kroplami wody. Mgła może być traktowana jak chmury dotykające powierzchni ziemi, tworzące się podczas chłodzenia się powietrza przy powierzchni ziemi przez wypromieniowanie ciepła (mgły radiacyjne) lub przez kontakt z powierzchnią ziemi (mgły adwekcyjne).

- Spalanie węgla powoduje wytwarzanie dwutlenku siarki, sadzy oraz innych gazów i pyłów które nazywane są dymem.

- Typowy smog londyński jest rezultatem kumulacji dymu powstającego podczas spalania zanieczyszczonego węgla. Prowadzi to do powstania kropli mgły o dużej zawartości kwasu siarkowego.



30

Efekty:

- ból głowy, podrażnienia oczu, nosa i gardła
- osłabienie funkcjonowania płuc, kaszel i zadyszka
- niszczenie metali i tworzyw cementowych
- uszkodzenia roślin prowadzące do spadku plonów



31

Smog typu Los Angeles – zanieczyszczenia wtórne (smog fotochemiczny)

Smog fotochemiczny zauważono po raz pierwszy w Los Angeles podczas drugiej wojny światowej. Początkowo był uznawany za zanieczyszczenie powietrza podobne do tego, które obserwowano gdzie indziej, ale konwencjonalne próby zapobiegania zadymieniu zawodziły. W latach 50 stwierdzono, że smog ten spowodowany jest reakcjami spalin z samochodów, zachodzącymi pod wpływem światła słonecznego.



32

Smog fotochemiczny powstaje w wyniku działania światła słonecznego na zanieczyszczenia powietrza (reakcje fotochemiczne).

Działanie światła słonecznego na węglowodory i NO₂ prowadzi do powstania wielu różnorodnych produktów reakcji. Jednym z nich jest ozon – drażniący, trujący gaz. Powstają także inne niepożądane substancje takie jak aldehydy. Ten typ smogu ma charakter utleniający ze względu na obecność O₃, NO₂ i innych fotochemicznych utleniaczy.

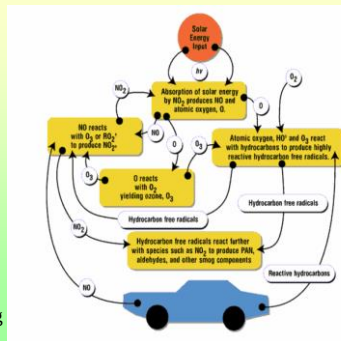


Ozon powstający podczas fotochemicznych reakcji w dolnych warstwach atmosfery jest zanieczyszczeniem powietrza. Naturalnie występujący w górnej warstwie atmosfery ozon tworzy warstwę chroniącą żywe organizmy przed szkodliwym promieniowaniem UV.

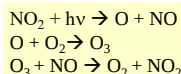
33

Mechanizm powstawania smogu fotochemicznego

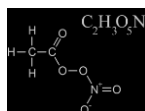
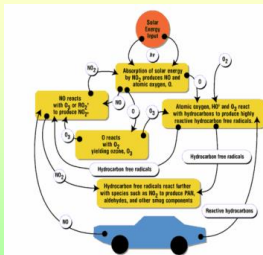
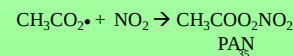
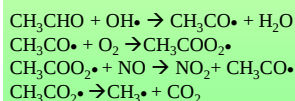
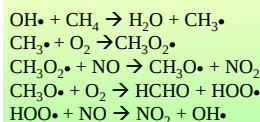
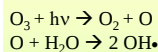
Poranny i popołudniowy szczyt prowadzi do wzrostu ruchu samochodów. Emisja CO, węglowodorów i tlenków azotu wzrasta w tym czasie. Te same substancje są emitowane przez zakłady przemysłowe i elektrownie. NO₂, dobrze absorbujący promieniowanie UV-VIS, rozpoczyna szereg reakcji fotochemicznych.



34

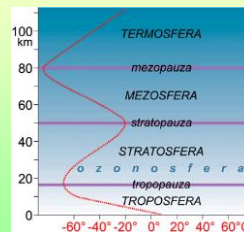


$$K = \frac{p\text{NO} \cdot p\text{O}_3}{p\text{NO}_2}$$



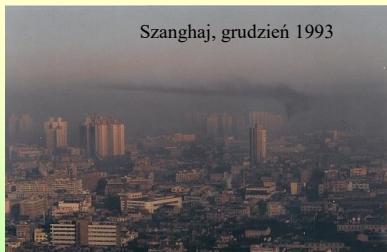
PAN – PeroxyAcetylNitrate
Azotan nadlenooctowy
związek szkodliwy drażniący oczy

Głównymi składnikami smogu fotochemicznego są tlenki azotu (NO_x), lotne związki organiczne (VOC), ozon troposferyczny i PAN. Wszystkie te substancje są bardzo reaktywne chemicznie i drażniące dla ludzi i innych żywych organizmów. Charakteryzują się nieprzyjemnym zapachem, niszczą różnego rodzaju materiały, powodują problemy z oddychaniem, są przyczyną chorób, działają drażniąco na oczy i błony śluzowe.



36

Szanghaj, grudzień 1993



Jednym z kluczowych elementów smogu fotochemicznego jest występowanie lotnych związków organicznych (volatile organic compounds VOC). Związki te są produktami niepełnego spalania, a powstają także przy parowaniu paliw. Dodatkowo drzewa żywiczne, takie jak sosna, emitują znaczne ilości naturalnych VOC zwanych terpenami.

37

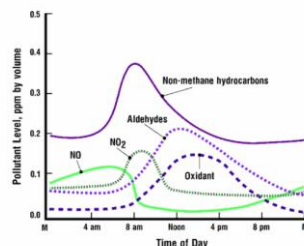


Tabela 2.5. Porównanie smogu w Los Angeles i w Londynie (wg Raiswell i in., 1980)

Cecha	Los Angeles	Londyn
Temperatura powietrza	24–32°C	–1 do +4°C
Wilgotność względna	<70%	85% (+ mgła)
Rodzaj inwersji temperatury	Obniżona na wys. 1000 m	Promieniowanie blisko Ziemi na wysokości kilkuset metrów
Prędkość wiatru	<3 ms ⁻¹	Cisza
Widzialność	<(0,8–1,6) km	<30 m
Miesiące najczęstszego występowania	Sierpień–wrzesień	Grudzień–styczeń
Główne paliwa	Ropa naftowa	Węgiel i produkty przerobu ropy naftowej
Główne składniki	O ₃ , NO, NO ₂ , CO, związki organiczne	Cząstki stałe, CO, związki S
Rodzaj reakcji chemicznej	Utlenianie	Redukcja
Pora największego nasilenia	Południe	Wczesny ranek
Wpływ na zdrowie	Chwilowe podrażnienie oczu	Podrażnienie oskrzeli, kaszel
Najważniejsze obserwowane objawy	(PAN)	(SO ₂ /dym)
Rodzaj materiału, ulegający niszczeniu	Guma, pęknięcie (O ₃)	Żelazo, tworzywa cementowe

J.E. Andrews, P. Brimblecombe, T.D. Jickells, P.S. Liss: Wprowadzenie do chemii środowiska