

Chemia środowiska (ang. *environmental chemistry*) - dziedzina chemii zajmująca się opisem zjawisk chemicznych zachodzących w środowisku przyrodniczym, związana głównie z trzema podstawowymi matrycami środowiska: atmosferą, wodą i glebą oraz relacjami pomiędzy nimi. Chemia środowiska staje się obecnie nauką interdyscyplinarną blisko związaną z biologią, geografią i fizyką. Chemia środowiska zajmuje się również zmianami zachodzącymi w przyrodzie pod wpływem zanieczyszczeń i zjawisk powstających na skutek rozwoju cywilizacji.

1

Geochemia środowiska

1. poznanie składu chemicznego całej Ziemi oraz poszczególnych jej warstw;
2. ustalenie zasad rządzących rozmieszczeniem pierwiastków i związków chemicznych w obrębie poszczególnych środowisk ziemskich;
3. przedstawienie charakterystyki fizykochemicznej środowisk geologicznych oraz procesów chemicznych, które doprowadziły do ich powstania;
4. prześledzenie w skali geologicznej historii Ziemi zmian geochemicznych, zachodzących zarówno na naszej planecie jako całości, jak też w poszczególnych geosferach oraz rozpoznanie czynników, które miały wpływ na te przemiany.

2

1

2

Mineralogia (nauka o minerałach) jest to nauka zajmująca się badaniem minerałów. Głównym zadaniem mineralogii jest poznanie budowy wewnętrznej minerału, morfologii jego kryształów, genezę, występowaniem, asocjacjami oraz chemizmem.

Petrografia – (od greckiego *petros* - skała i *graphos* - opis) nauka o skałach, zajmuje się składem i właściwościami skał oraz ich powstawaniem, występowaniem wtórnym, przeobrażeniem.

3

Geosfera - koncentryczne obszary wchodzące w skład kuli ziemskiej. Na geosferę składają się: hydrosfera, atmosfera, litosfera (jądro Ziemi, płaszcz Ziemi, skorupa ziemska), biosfera, pedosfera

Atmosfera – gazowa powłoka otaczająca planetę posiadającą masę wystarczającą do utrzymywania wokół siebie warstwy gazów, w wyniku działania grawitacji.

Hydrosfera - jedna z geosfer, ogół wód na Ziemi- wody podziemne, powierzchniowe wraz z rzekami, jeziorami, lodowcami, morzami i oceanami, a także parą wodną w powietrzu.

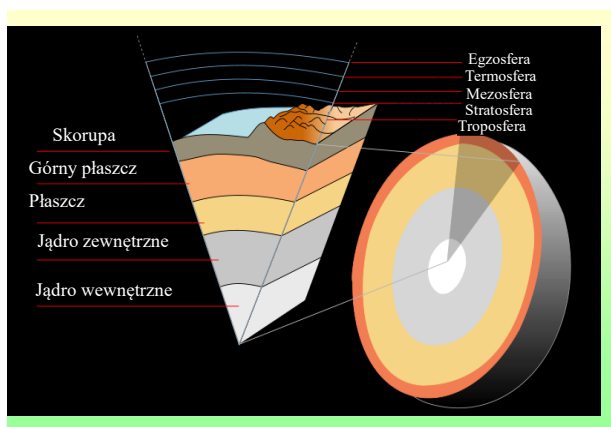
Hydrosferę można podzielić na dwie części: oceanosferę i wody na lądach.

Litosfera - zewnętrzna, sztywna powłoka Ziemi obejmująca skorupę ziemską i górną część płaszcza ziemskiego.

4

3

4



5

Biosfera - strefa kuli ziemskiej zamieszkała przez organizmy żywe, gdzie odbywają się procesy ekologiczne. Biosfera jest częścią zewnętrznej skorupy Ziemi, która obejmuje również powietrze, ląd i wodę. Z najobszerniejszego punktu widzenia geofizyki, biosfera jest światowym systemem ekologicznym i obejmuje wszystkie żyjące organizmy i ich powiązania ze sobą i z litosferą (skorupą ziemską), hydrosferą (wodą), i atmosferą (powietrzem). Do dzisiejszego dnia Ziemia jest jedyną znaną planetą na której znajduje się życie.

Pedosfera (sfera gleb) – powierzchniowa warstwa skorupy ziemskiej, składająca się z części mineralnych i organicznych powstałych w wyniku oddziaływania czynników glebotwórczych, takich jak klimat, woda, drobnoustroje glebowe, rośliny, zwierzęta oraz działalność człowieka.

6

6

Procesy hipergeniczne procesy zachodzące na powierzchni Ziemi pod wpływem czynników zewnętrznych, takie jak: wietrzenie skał, denudacja, transport produktów wietrzenia, sedymentacja ich na łąkach lub w zbiornikach wodnych.

Czynniki antropogeniczne - czynniki związane z każdą formą pośredniego lub bezpośredniego wpływu człowieka na środowisko i bytujące w nim rośliny i zwierzęta.

Czynnik endogeniczny - czynnik geologiczny, którego siła tkwi we wnętrzu Ziemi (inaczej przyczyna procesu geologicznego)

Czynnik egzogeniczny pochodzący i wynikający z działania czynników pozaziemskich, jak promieniowanie słoneczne, przyciąganie Księżyca itp., prowadzących do zmiany ukształtowania powierzchni terenu, np. wietrzenie, erozja, tworzenie skał osadowych.

7

7

Pierwiastki biogenne – biopierwiastki

Wszystkie pierwiastki układu okresowego biorą udział w procesach zachodzących w przyrodzie, ale tylko niektóre z nich są konieczne do życia organizmów żywych, inne są przez organizmy jedynie tolerowane, a niektóre działają toksycznie.

Do życia roślin niezbędnych jest 18 pierwiastków: C, O, H, N, S, P, Na, K, Mg, Ca, Mn, Fe, Cu, Zn, B, Si, Mo i Cl.

Do życia zwierząt (i człowieka) konieczne są 24 pierwiastki, które dzieli się na:

makroelementy:

C, O, H, N, Na, K,

Mg, Ca, P, S, Cl

mikroelementy

(pierwiastki śladowe) :

Cu, Zn, Fe, Cr, Mo, V, Mn, Co,

Si, B, Sn, Se, F, I, Li, Ni, Al.

The image shows a periodic table of elements. The elements C, O, H, N, S, P, Na, K, Mg, Ca, Mn, Fe, Cu, Zn, B, Si, Mo, and Cl are highlighted in blue, representing the 18 essential elements for plants. The elements C, O, H, N, Na, K, Mg, Ca, P, S, Cl, Cu, Zn, Fe, Cr, Mo, V, Mn, Co, Si, B, Sn, Se, F, I, Li, Ni, and Al are highlighted in red, representing the 24 essential elements for animals and humans. The table is titled 'Periodic Table of the Elements' and includes the element symbol and name for each element.

8

Biodostępność – dostępność biologiczna biopierwiastków

Synergizm jest to zjawisko, w którym efekt działania mieszaniny jest wyższy od efektu każdego jej składnika oddzielnie.

Jeżeli dwie substancje działają w przeciwnych kierunkach i w wyniku tego biologiczna aktywność mieszaniny jest mniejsza niż biologiczna aktywność najbardziej aktywnego składnika to mówimy o **antagonizmie**.

9

9

Biotop - obszar zamieszany przez organizmy o tych samych lub bardzo zbliżonych wymaganiach życiowych. Pierwotnie dotyczy tylko abiotycznych elementów siedliska. Obecnie często rozumiany jako siedlisko nieożywione zmienione przez biocenozę (kompleks roślinny). Biotop razem z biocenozą tworzy ekosystem.

Biocenoza (gr. *bios* życie i *koinos* wspólny) - naturalny zespół populacji organizmów żywych danego środowiska (biotopu), należących do różnych gatunków, ale powiązanych ze sobą różnorodnymi czynnikami ekologicznymi i zależnościami pokarmowymi, tworząc całość, która pozostaje w przyrodzie w stanie homeostazy (czyli dynamicznej równowagi). Biocenoza wraz ze środowiskiem fizycznym to ekosystem.

Biocenozy można podzielić na naturalne (sawanna, las, jezioro) i sztuczne (park, ogród).

Biocenozy tworzą: fitocenoza - organizmy roślinne, zoocenoza - organizmy zwierzęce, drobnoustroje

Allochtoniczny (alochtoniczny) – zewnętrzny, wywodzący się nie z tego miejsca gdzie występuje

Autochtoniczny - rodzimy dla danego ekosystemu, siedliska, biocenozy.

10

Czynniki biotyczne - oznaczają czynniki środowiska występujące w wyniku oddziaływania żywych organizmów w sposób bezpośredni lub pośredni na inne żywe organizmy. Czynniki biotyczne, podobnie jak czynniki fizykochemiczne, regulują rozmieszczenie i liczebność populacji roślin i zwierząt.

Czynniki abiotyczne - czynniki natury fizycznej określające warunki środowiska nieorganicznego (przyrody nieożywionej), samodzielnie lub wraz z innymi czynnikami wywierające wpływ na ekosystemy będące na różnym poziomie organizacji. Abiotyczne oznacza martwy, nieożywiony, natomiast biotyczny - żywy. Abiotyczne składniki środowiska w głównym stopniu kształtują biotop i wpływają istotnie na zamieszkujące go rośliny i zwierzęta, które muszą na drodze ewolucji przystosować się do nich.

11

11

Ekosystem - jedno z podstawowych pojęć w ekologii. Termin ten został utworzony w 1930 jako skrót od angielskich słów *ecological system*.

Na ekosystem składają się dwa składniki:

- biocenoza - czyli ogół organizmów występujących na danym obszarze powiązanych ze sobą w jedną całość różnymi zależnościami,
- biotop - czyli nieożywione elementy tego obszaru, a więc: podłoże, woda, powietrze (środowisko zewnętrzne).

Ekosystem stanowi funkcjonalną całość, w której zachodzi wymiana materii między biocenozą i biotopem. Ekosystem stanowi największą jednostkę funkcjonalną biosfery. Przykłady ekosystemów: staw, las, dżungla, łąka, moczary, rafa koralowa, pole, plantacja sosnowa, ocean

12

12

Geoekosystem jest jednostką przestrzenną charakteryzowaną przez położenie geograficzne, geologię, rzeźbę, klimat, obieg wody, świat roślinny i zwierzęcy oraz działalność człowieka.

Czynnikiem warunkującym funkcjonowanie geoekosystemu jest dopływ energii słonecznej, która jest zamieniana na inne rodzaje energii oraz uruchamia obiegi elementarne. Łańcuch przemian energetycznych geoekosystemu jest zróżnicowany, zarówno pod względem jego charakteru, jak i czasu trwania. W obiegu energii w geoekosystemie bierze udział także materia. Obieg energii i materii w geoekosystemie, doprowadza do powstania informacji, która określa nam strukturę geoekosystemu.

Jednostką przestrzenną, która pozwala na całościowe ujęcie obiegu energii i materii jest, na przykład, zlewnia rzeczna.

13

13

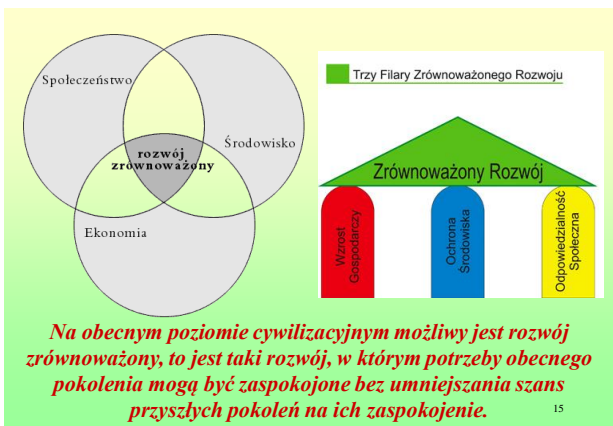
Największą jednostką przestrzenną jest sama Ziemia, Ekosfera. Może ona zostać podzielona na sektorowe ekosystemy (lądowy, wodny) o skali dopasowanej do potrzeb człowieka. Te "geoekosystemy" – domy dla człowieka i wszelkich innych organizmów są wycinkami Ziemi – mającymi określoną lokalizację i mogą być analizowane od strony ich struktury i zasad funkcjonowania. Są one realnie wskazanymi miejscami, a nie abstrakcyjną ideą.

Taka geograficzna definicja ekosystemu jako geoekosystemu zwraca uwagę na wszystkie komponenty Ziemi: krajobraz, gleba, woda, powietrze jak i żywe organizmy.

Pojęcie geoekosystemu jest szczególnie istotne z filozoficznego punktu widzenia wypełniając lukę pomiędzy konceptami odrębnego spojrzenia na „Ziemię” i „organizmy”. Każdy geoekosystem: kontynentalny, regionalny czy lokalny jest kompletnym wycinkiem Ziemi zawierającym związane ze sobą czynniki organiczne i nieorganiczne: powietrze, wodę, ląd, organizmy. Jak gigantyczne terrarium lub akwarium każdy uczestniczy w funkcjonowaniu Ziemi i procesach które towarzyszą życiu i umieraniu i znowu życiu, w wiecznym cyklu ewolucji.

14

14



15

15

W Polsce koncepcja zrównoważonego rozwoju została uznana za zasadę konstytucyjną. Zgodnie z art. 5 Konstytucji Rzeczypospolitej Polskiej z dnia 2 kwietnia 1997 r. stwierdza, się, że: *Rzeczpospolita Polska strzeże niepodległości i nienaruszalności swojego terytorium, zapewnia wolność i prawa człowieka i obywatela oraz bezpieczeństwo obywateli, strzeże dziedzictwa narodowego oraz zapewnia ochronę środowiska, kierując się zasadą zrównoważonego rozwoju.*

Prawo Ochrony Środowiska

Przez zrównoważony rozwój rozumie się taki rozwój społeczno-gospodarczy, w którym następuje proces integrowania działań politycznych, gospodarczych i społecznych, z zachowaniem równowagi przyrodniczej oraz trwałości podstawowych procesów przyrodniczych, w celu zagwarantowania możliwości zaspokojenia podstawowych potrzeb poszczególnych społeczności lub obywateli zarówno współczesnego pokolenia, jak i przyszłych pokoleń.

Źródło: Wskaźniki zrównoważonego rozwoju Polski. GŁÓWNY URZĄD STATYSTYCZNY. URZĄD STATYSTYCZNY W KATOWICACH. Katowice 2011

16

| Zrównoważony rozwój kraju | | |
|-------------------------------|--|-------------------|
| Lady | Obszary tematyczne | Liczba wskaźników |
| 1. Społeczny | 1.1. Zmiany demograficzne | 4 |
| | 1.2. Zdrowie publiczne | 5 |
| | 1.3. Integracja społeczna | 4 |
| | 1.4. Edukacja | 3 |
| | 1.5. Dostęp do rynku pracy | 5 |
| | 1.6. Bezpieczeństwo publiczne | 2 |
| | 1.7. Zrównoważone wzorce konsumpcji | 3 |
| | razem | 26 |
| 2. Gospodarczy | 2.1. Rozwój gospodarczy | 8 |
| | 2.2. Zatrudnienie | 3 |
| | 2.3. Innowacyjność | 4 |
| | 2.4. Transport | 1 |
| | 2.5. Zrównoważone wzorce produkcji | 3 |
| | razem | 19 |
| 3. Środowiskowy | 3.1. Zmiany klimatu | 3 |
| | 3.2. Energia | 4 |
| | 3.3. Ochrona powietrza | 4 |
| | 3.4. Ekosystemy morskie | 1 |
| | 3.5. Zasoby słodkiej wody | 3 |
| | 3.6. Użytkowanie gruntów | 3 |
| | 3.7. Biodźwrotność | 2 |
| | 3.8. Gospodarka odpadami | 4 |
| | razem | 24 |
| 4. Instytucjonalno-polityczny | 4.1. Globalne partnerstwo | 1 |
| | 4.2. Polityka spójności i efektywności | 2 |
| | 4.3. Otwartość i uczestnictwo | 3 |
| | 4.4. Aktywność obywatelska | 1 |

17

17

Zmiany demograficzne

- Współczynnik przyrostu naturalnego
- Współczynnik dzietności
- Przeciętne dalsze trwanie życia osób w wieku 65 lat
- Wskaźnik migracji zagranicznych

Zdrowie publiczne

- Trwanie życia noworodka w zdrowiu
- Zgony niemowląt
- Oczekiwane trwanie życia osób w wieku 65 lat w zdrowiu
- Standaryzowane współczynniki umieralności z powodu chorób układu krążenia oraz nowotworów złośliwych
- Europejski Konsumencki Indeks Zdrowia EHCI

Integracja społeczna

- Zagrożenie ubóstwem trwałym
- Zagrożenie ubóstwem lub wykluczeniem społecznym
- Nierówność rozkładu dochodów
- Zadłużenie gospodarstw domowych

18

18

Edukacja

- Kształcenie ustawiczne dorosłych
- Dzieci w wieku 3-5 lat objęte wychowaniem przedszkolnym na wsi
- Wydatki publiczne na edukację w relacji do PKB

Dostęp do rynku pracy

- Osoby w gospodarstwach domowych bez osób pracujących
- Stopa bezrobocia długotrwałego
- Stopa bezrobocia
- Wskaźnik zatrudnienia osób niepełnosprawnych
- Zróżnicowanie wynagrodzeń ze względu na płęć

Bezpieczeństwo publiczne

- Wskaźnik wykrywalności sprawców przestępstw
- Ofiary śmiertelne wypadków drogowych na 1 mln ludności

Zrównoważone wzorce konsumpcji

- Liczba samochodów osobowych na 1000 ludności
- Zużycie energii elektrycznej w gospodarstwach domowych na 1 mieszkańca
- Spożycie warzyw na 1 osobę w gospodarstwach domowych

19

19

Rozwój gospodarczy

- Wzrost produktu krajowego brutto na 1 mieszkańca
- Nakłady brutto na środki trwałe w relacji do PKB
- Dyspersja regionalnego PKB na 1 mieszkańca (NTS 3)
- Relacja długu publicznego do PKB
- Energochłonność gospodarki
- Wodochłonność gospodarki
- Transportochłonność PKB (transport towarowy oraz transport pasażerski)
- Energochłonność transportu w relacji do PKB

Zatrudnienie

- Wskaźnik zatrudnienia osób w wieku 20-64 lata
- Średni wiek dezaktywacji zawodowej
- Wskaźnik zatrudnienia osób w wieku 55-64 lata

Innowacyjność

- Produkty innowacyjne
- Zasoby ludzkie dla nauki i techniki
- Wydajność pracy
- Nakłady na działalność badawczo-rozwojową w relacji do PKB

Transport

- Przewozy intermodalne ładunków transportem kolejowym normalnotorowym

Zrównoważone wzorce produkcji

- Wydajność zasobów
- Powierzchnia gospodarstw ekologicznych
- Organizacje ze środowiskowym Systemem Ekozarządzania i Audytu EMAS

20

20

Zmiany klimatu

- Emisja gazów cieplarnianych (w ekwiwalencie CO₂) do roku bazowego protokołu z Kioto
- Emisja gazów cieplarnianych według sektorów
- Emisja gazów cieplarnianych na jednostkę zużytej energii

Energia

- Energia ze źródeł odnawialnych w końcowym zużyciu energii brutto
- Biopaliwa w zużyciu paliw w transporcie
- Samowystarczalność energetyczna
- Nakłady na środki trwałe w zakresie niekonwencjonalnych źródeł energii

Ochrona powietrza

- Stopień redukcji zanieczyszczeń gazowych (bez CO₂) w urządzeniach oczyszczających zakładów szczególnie uciążliwych dla czystości powietrza
- Stopień redukcji zanieczyszczeń pyłowych w urządzeniach oczyszczających zakładów szczególnie uciążliwych dla czystości powietrza
- Emisja zanieczyszczeń powietrza przez środki transportu
- Średnia emisja CO₂ na kilometr z nowych samochodów

Ekosystemy morskie

- Wielkość floty rybackiej

21

21

Zasoby słodkiej wody

- Wodochłonność przemysłu
- Zużycie wody na potrzeby gospodarki narodowej i ludności
- Ludność korzystająca z oczyszczalni ścieków

Użytkowanie gruntów

- Powierzchnia zabudowana i zurbanizowana
- Grunty zdewastowane i zdegradowane
- Lesistość

Bioróżnorodność

- Powierzchnia obszarów chronionych
- Uszkodzenia drzewostanów

Gospodarka odpadami

- Odpady niemineralne wytworzone na 1 mieszkańca
- Odpady komunalne wytworzone na 1 mieszkańca
- Odpady komunalne nieszkodliwe poprzez składowanie na 1 mieszkańca
- Recykling odpadów opakowaniowych

22

Stopień redukcji zanieczyszczeń gazowych

| Nazwa wskaźnika | Stopień redukcji zanieczyszczeń gazowych (bez CO ₂) w urządzeniach oczyszczających zakładów szczególnie uciążliwych dla czystości powietrza |
|-------------------|--|
| Obszar tematyczny | Ochrona powietrza |
| Definicja | Wskaźnik obliczany jest jako udział zanieczyszczeń gazowych (bez CO ₂) zatrzymanych i zneutralizowanych w urządzeniach oczyszczających w ilości zanieczyszczeń wytworzonych przez zakłady szczególnie uciążliwe dla czystości powietrza. Stopień redukcji zanieczyszczeń jest miarą skuteczności działania urządzeń oczyszczających, jako wielkość charakterystyczna dla urządzeń i wskazująca, jaki procent całkowitej ilości danego zanieczyszczenia wprowadzonego do urządzenia został przez to urządzenie zatrzymany. Zakłady szczególnie uciążliwe dla czystości powietrza to tzw. punktowe źródła emisji zanieczyszczeń, do których zaliczono zakłady przemysłowe (w tym również zakłady energetyki zawodowej) uznane za szczególnie uciążliwe dla środowiska. Zbiorowość ta powiększana jest o jednostki nowouruchomione lub rozbudowane o wysokiej skali progowej emisji zanieczyszczeń. |
| Znaczenie | Wskaźnik pozwala na monitorowanie negatywnych skutków oddziaływania na środowisko zakładów o wysokiej skali progowej emisji zanieczyszczeń gazowych. |

23

23

Ludność korzystająca z oczyszczalni ścieków

| Nazwa wskaźnika | Ludność korzystająca z oczyszczalni ścieków |
|-------------------|---|
| Obszar tematyczny | Zasoby słodkiej wody |
| Definicja | Wskaźnik obliczany jest jako udział liczby ludności korzystającej z oczyszczalni ścieków co najmniej II stopnia tzn. biologicznych i z podwyższonym usuwaniem biogenów w liczbie ludności ogółem. |
| Znaczenie | Wskaźnik obrazuje w jakim stopniu wytwarzane ścieki są odprowadzane do środowiska zgodnie z przepisami. Pomaga ocenić postępy w zakresie poprawy jakości wód (zgodnie z Ramową Dyrektywą Wodną 2000/60/WE wszystkie kraje członkowskie do 2015 r. mają osiągnąć dobry ich stan), a także monitorować realizację zapisów Traktatu Akcesyjnego odnośnie wdrażania dyrektywy 91/271/EWG dotyczącej wyposażenia aglomeracji w oczyszczalnie ścieków i systemy kanalizacji zbiorczej. |

24

24

Globalne partnerstwo

- Oficjalna Pomoc Rozwojowa (ODA) dla krajów rozwijających się

Polityka spójności i efektywności

- Poziom zaufania wobec instytucji publicznych
- Nowe przypadki naruszenia prawa UE

Otwartość i uczestnictwo

- Frekwencja w wyborach parlamentarnych oraz samorządowych
- E-administracja – dostępność usług on-line
- Gospodarstwa domowe z dostępem do szerokopasmowego Internetu

Aktywność obywatelska

- Zbiorczy wskaźnik zaangażowania w pracę społeczną

25

WODA



Hydrosfera

26

25

26

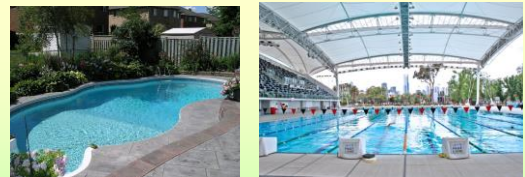
Woda:



- pitna
- mineralna
- destylowana
- redestylowana
- dejonizowana
- kotłowa
- powierzchniowa
- podziemna
- opadowa
- roztopowa
- morska

27

27



https://en.wikipedia.org/wiki/Swimming_pool



<http://bonitapoolandspa.com/2012/05/16/water-chemistry-pool-spa/>

28

28

Wody opadowe - atmosferyczne
deszcz, śnieg, grad, rosa itp.

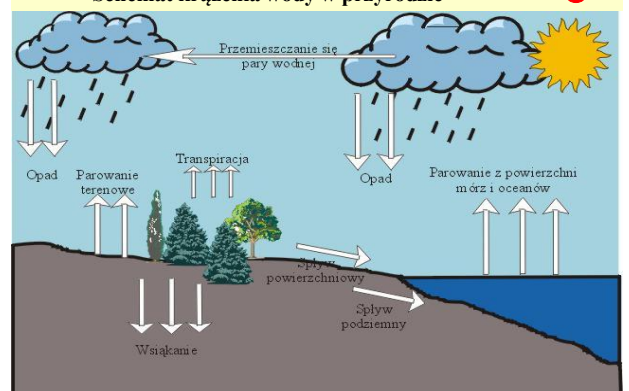
Wody powierzchniowe
płynące np. rzeki
stojące - np. jeziora

Wody podziemne
zaskórne, gruntowe, wgłębne

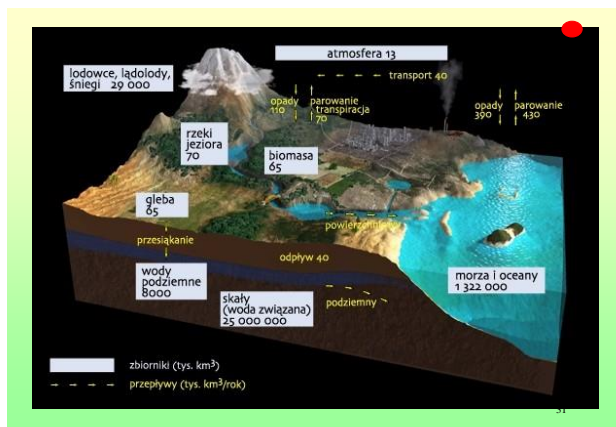
29

29

Schemat krążenia wody w przyrodzie



30



31

Woda i Prawo

Prawo Ochrony Środowiska – Ustawa z dnia 27 kwietnia 2001 r
(tekst jednolity – grudzień 2023: Dz.U. 2024 poz. 54)

Prawo Wodne
Ustawa z dnia 20 lipca 2017
(tekst jednolity – lipiec 2024)

32

Zasobność wodna obszaru Polski jest kształtowana po stronie przychodów w 97% przez opady atmosferyczne, po stronie rozchodów w 70% przez straty na parowanie. W efekcie zasobność wód powierzchniowych, wyrażana wielkością odpływu rzecznej, charakteryzuje się znaczną zmiennością sezonową i zróżnicowaniem z roku na rok. Z danych Krajowego Zarządu Gospodarki Wodnej wynika, że na jednego mieszkańca Polski przypada średnio ok. **1580 m³** wody na rok.

Jest to ok. trzykrotnie mniej niż średnio w Europie i ok. pięciokrotnie mniej niż średnio na Ziemi.

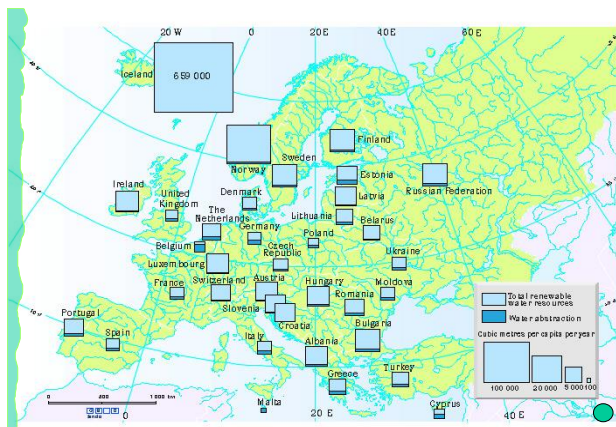
33

| | | |
|-----|-------------------|------------------------------|
| 1. | Islandia | 519 tys. m ³ /os. |
| 2. | Gujana | 315 tys. m ³ /os. |
| 3. | Surinam | 183 tys. m ³ /os. |
| 4. | Papua-Nowa Gwinea | 107 tys. m ³ /os. |
| 5. | Bhutan | 101 tys. m ³ /os. |
| 6. | Gabon | 97 tys. m ³ /os. |
| 7. | Kanada | 80 tys. m ³ /os. |
| 8. | Wyspy Salomona | 78 tys. m ³ /os. |
| 9. | Norwegia | 74 tys. m ³ /os. |
| 10. | Nowa Zelandia | 72 tys. m ³ /os. |

Polska 1580 m³

<https://inzynieria.com/wpis-branzy/rankingi/2/45978,top-10-kraje-z-najwiekszymi-zasobami-wody-pitnej>

34

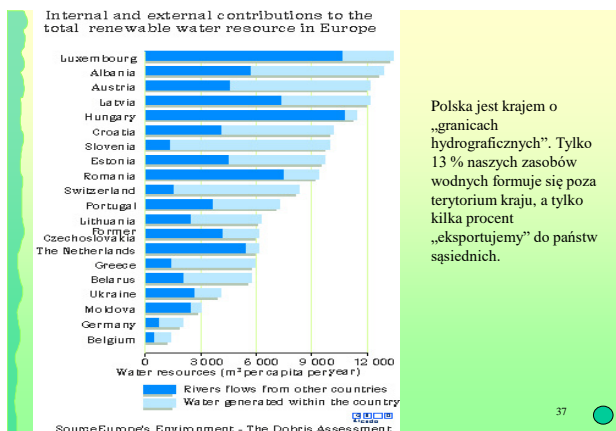


35

| Kategoria | Zasoby wody (m ³ /mieszkańca/rok) |
|---------------------|--|
| Ekstremalnie niskie | < 1000 |
| Bardzo niskie | 1000 - 2000 |
| Niskie | 2000 - 5000 |
| Średnie | 5000 - 10 000 |
| Powyżej średniej | 10 000 - 20 000 |
| Wysokie | 20 000 - 50 000 |
| Bardzo wysokie | > 50 000 |

Polska 1580 m³

36



37

Polska jest krajem o „granicach hydrograficznych”. Tylko 13 % naszych zasobów wodnych formuje się poza terytorium kraju, a tylko kilka procent „eksportujemy” do państw sąsiednich.

Głównym i trudnym do opanowania zagrożeniem dla czystości wód podziemnych są zanieczyszczenia obszarowe związane z działalnością rolnictwa (nawozy, chemiczne środki ochrony roślin, gnojowica, soki kiszonkowe itp.), a także zanieczyszczenia z atmosfery (tlenki siarki i azotu – "kwaśne deszcze", metale ciężkie) oraz nie skanalizowane osadnictwo miejskie i wiejskie.

38

Woda a Chemia

http://www.freedrinkingwater.com/water_quality/chemical/introduction-water-chemistry.htm

<http://news.poolandspa.com/swimming-pool-water-chemistry-water-testing/> <http://blog.harvard-pool.com/maintenance-chemistry-lesson-not-just-for-beginners>

39

Potocznie określenie woda oznacza wodny roztwór substancji nieorganicznych i organicznych występujących na ziemi. W tak pojętej wodzie mogą też występować koloidy i zawiesiny.

Z chemicznego punktu widzenia woda jest tlenkiem wodoru o wzorze H_2O .

Tlen i wodór mają po trzy izotopy ^{16}O ; ^{17}O , ^{18}O , 1H , 2H (D) i 3H (T).

nazwa systematyczna wg IUPAC – **oksydan**

40

DHMO

www.dhmo.org

dihydrogen monoxide (monotlenek diwodoru) – woda przedmiotem „żartów” wykorzystujących brak podstawowej wiedzy chemicznej

W 2002 roku prowadzący audycję radiową wspominał na antenie, że wodociąg został sprawdzony i okazało się, że jest skażony tlenkiem diwodoru, i zaczął opowiadać o zagrożeniach związanych z tą „niebezpieczną” substancją chemiczną. Lokalna stacja telewizyjna nawet relacjonowała „skandal”. Rzecznik miejskiego systemu wodnego powiedział reporterowi, że w systemie nie ma więcej tlenku diwodoru, niż jest to dozwolone przez prawo.

W 2001 r. pracownica parlamentarzystki Partii Zielonych odpowiedziała na prośbę o poparcie kampanii na rzecz zakazu tlenku diwodoru, mówiąc, że „absolutnie popiera kampanię na rzecz zakazu tej toksycznej substancji”.

W lutym 2011 r., podczas kampanii przed wyborami parlamentarnymi kandydaci zostali zapytani, czy należy ograniczyć dostępność „kwasu wodorotlenowego, znanego również jako tlenek diwodoru”. 49% kandydatów odpowiedziało za ograniczeniem.

DHMO is the primary component of chemical!

Rains due to weather modification contain a large amount of DHMO!

All genetically modified food contains DHMO!

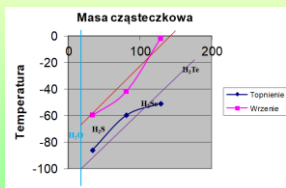
41

| Masa Cząsteczkowa | ^{16}O | ^{17}O | ^{18}O |
|-------------------|--------------|--------------|--------------|
| 18 | H_2O | | |
| 19 | HDO | H_2O | |
| 20 | D_2O , HTO | HDO | H_2O |
| 21 | DTO | D_2O , HTO | HDO |
| 22 | T_2O | DTO | D_2O , HTO |
| 23 | | T_2O | DTO |
| 24 | | | T_2O |

| | |
|-------------|---------|
| $H_2^{16}O$ | 100 000 |
| $H_2^{18}O$ | 204 |
| $H_2^{17}O$ | 37 |
| $D_2^{16}O$ | 5 |

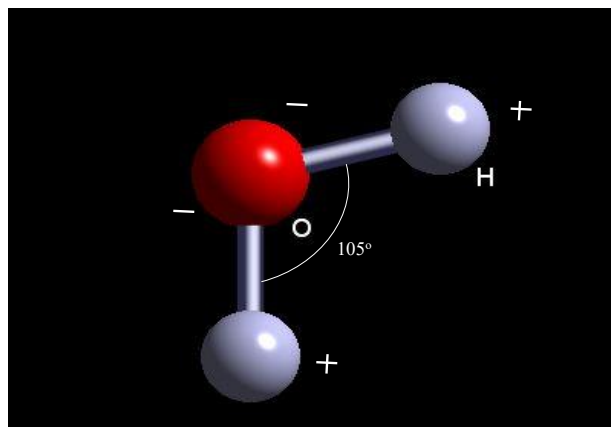
42

| Związek | Masa Cząsteczkowa | Temperatura topnienia | Temperatura wrzenia |
|-------------------|-------------------|-----------------------|---------------------|
| NH ₃ | 17 | -77,8 | -33,5 |
| H ₂ O | 18 | 0,0 | 100,0 |
| H ₂ S | 34 | -85,6 | -60,4 |
| H ₂ Se | 81 | -60,4 | -41,5 |
| H ₂ Te | 128,6 | -51,0 | -1,8 |



43

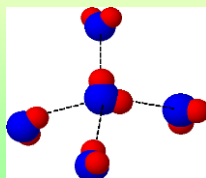
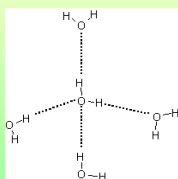
43



44

Trzy stany skupienia:
gazowy
ciekły
stały

wiązanie wodorowe i zasocjowanie wody (do 100 cząst.)



45

45

| | |
|---|------------------------|
| Masa cząsteczkowa | 18,0153 |
| Gęstość, kg/m ³ (20 °C) | 998,2 |
| Temp. topnienia, °C | 0,0 |
| Temp. wrzenia, °C | 100,0 |
| Temp. maksymalnej gęstości, °C | 3,98 |
| Ciepło topnienia, J/g | 333,75 |
| Ciepło parowania, J/g (0 °C) | 2260 |
| Ciepło właściwe, J/(g·K) (15 °C) | 4,19 |
| Napięcie powierzchniowe, J/m ² (20 °C) | 72,25*10 ⁻³ |
| Lepkość dynamiczna, N*s/m ² (20 °C) | 1,000*10 ⁻³ |
| Przewodność elektrolityczna, S/m (25 °C) | 5*10 ⁻⁶ |



46

46

| Substancja | Ciepło właściwe C _p (warunki standardowe) | |
|----------------------------|--|---|
| | $\left(\frac{\text{J}}{\text{kg} \cdot \text{K}}\right)$ | $\left(\frac{\text{J}}{\text{mol} \cdot \text{K}}\right)$ |
| woda | 4189 ^[1] | 76 ^[1] |
| gliceryna | 2386 ^[1] | 219 ^[2] |
| olej hydrauliczny (Hydrol) | 1889 ^[1] | |
| glin | 900 ^[2] | 24,4 |
| węgiel | 507 ^[2] | 6,11 |
| miedź | 386 ^[2] | 5,85 |
| srebro | 236 ^[2] | 6,09 |
| wolfram | 134 ^[2] | 5,92 |
| ołów | 128 ^[2] | 6,32 |

47

47



48

Cechy fizyczne wód powierzchniowych

- Barwa
- Mętność
- Smak
- Zapach
- Temperatura

49

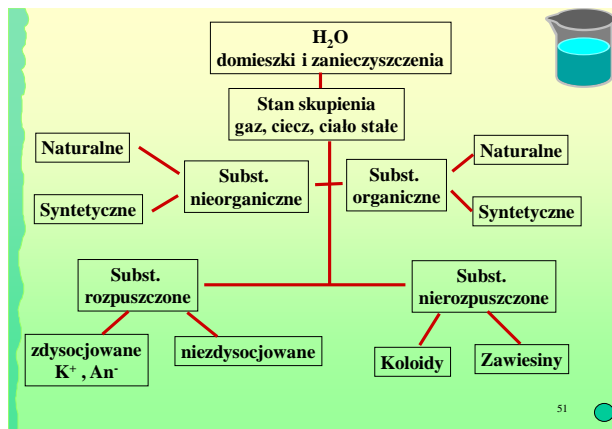
Skład chemiczny

odczyn kwasowość zasadowość
żelazo mangan
sód potas
wapń magnez
metale ciężkie
azot amonowy, azotynowy, azotanowy
związki krzemu
siarczany chlorki
związki fosforu
gazy dwutlenek węgla, tlen, azot

50

49

50



51

51

Parametry jakościowe wody i ścieków

AOX - adsorbujące się organiczne halogeny
BZT - biochemiczne zapotrzebowanie tlenu
ChZT - chemiczne zapotrzebowanie tlenu
ClZO - chlorowane związki organiczne
EWA - ekstrakt węglowo-alkoholowy
EWCh - ekstrakt węglowo-chloroformowy
LCIZO - lotne chlorowane związki organiczne
LZO - lotne związki organiczne
OWO - ogólny węgiel organiczny

52

52

PCB - polichlorowane bifenyle

SPC - substancje powierzchniowo czynne (Anionowe, Kationowe lub Niejonowe)

THM - trihalometany

WWA - wielopierścieniowe węglowodory aromatyczne

53

53

Zanieczyszczenia organiczne

Pochodzenia naturalnego: produkty przemiany materii organizmów żywych, związki pochodzące z rozkładu organizmów obumarłych

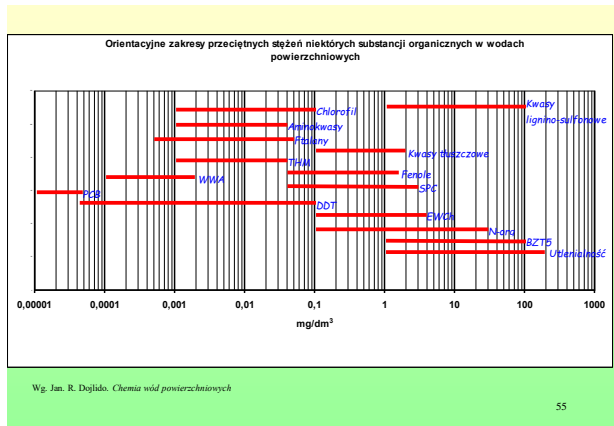
substancje humusowe, białka, węglowodany, oleje, woski, celuloza, skrobia, chlorofil i inne związki syntetyzowane przez organizmy wodne

Pochodzenia antropogenicznego:

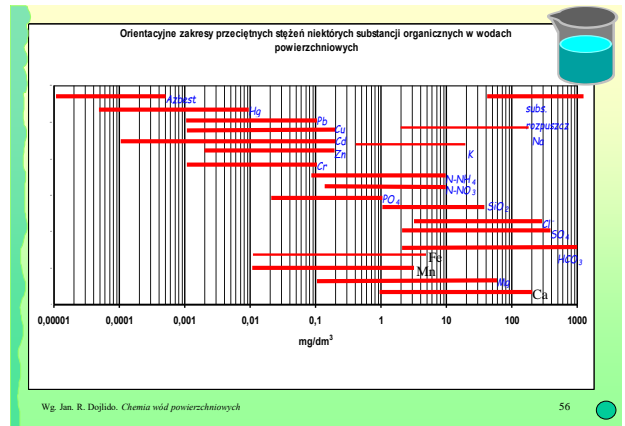
Fenole, ChZO, WWA, SPC, PCB, pestycydy, węglowodory aromatyczne i alifatyczne, produkty ropopochodne, alkohole, związki refrakcyjne

54

54



55



56

Jednostki stosowane w chemii wody i ścieków

przedrostki

- mili - **m** - 10^{-3}
- mikro - **μ** - 10^{-6}
- nano - **n** - 10^{-9}

mval - miligramorównoważnik - 10^{-3} gramorównoważnika

mmol - milimol - 10^{-3} mola

mg - miligram 10^{-3} g

μg - mikrogram 10^{-6} g

Wg. Jan. R. Dojłdo, Chemia wód powierzchniowych

57

ppm - parts per milion - części na milion (w rozcieńczonych r-rach wodnych **mg/dm³**)

ppb - parts per bilion - części na miliard (w rozcieńczonych r-rach wodnych **μg/dm³**)

dm³ = 10^3 **cm³** = 1 l (liter) = 10^3 **ml** (mililitrów)

μl = 10^{-3} **ml** = 10^{-6} **l**

val/dm³ = **mval/ml** (**cm³**)

mol/dm³ = **mmol/ml** (**cm³**)

Wg. Jan. R. Dojłdo, Chemia wód powierzchniowych

58

Substancje występujące w wodach podziemnych

Wg. Jan. R. Dojłdo, Chemia wód powierzchniowych

59

Gazy

- Występujące powszechnie (N_2 , O_2 , CO_2 i CH_4)
- Występujące mniej powszechnie i w małych ilościach (H_2 , H_2S , He, Ar, cięższe węglowodory)
- Występujące lokalnie (NH_3 , SO_2 , HCl, HF i inne)

Możemy podzielić je w zależności od rozpuszczalności na:

- łatwo rozpuszczalne (CO_2 , H_2S) tworzące z wodą dysocjujące związki
- trudno rozpuszczalne, występujące w formie roztworów cząsteczkowych - stabilnych chemicznie

Wg. Jan. R. Dojłdo, Chemia wód powierzchniowych

60

Tlen rozpuszczony

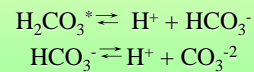
Tlen jest słabo rozpuszczalny w wodzie i występuje w niewielkich ilościach w wodach podziemnych. Wraz z głębokością zmniejsza się jego zawartość, po osiągnięciu granicy tlenowej zanika zupełnie. Brak tlenu rozpuszczonego w wodach płytkich jest wskaźnikiem obecności w wodzie zredukowanych związków nieorganicznych i organicznych.

61

61

Dwutlenek węgla

Rozpuszczalność CO_2 w wodach podziemnych jest zwykle większa niż wynika to ze stanu równowagi, co jest spowodowane ciśnieniem wyższym od atmosferycznego, brakiem kontaktu z atmosferą i tworzeniem się kwasu węglowego dysocjującego dwustopniowo:



62

62

Siarkowodór

Siarkowodór może występować zarówno w płytkich jak i głębokich wodach podziemnych, a jego obecność jest wskaźnikiem istnienia środowiska redukującego. Na skutek dobrej rozpuszczalności jego stężenia mogą wynosić nawet 2000 - 3000 g/m^3 .

W wodzie ujmowanej do celów komunalnych występuje w ilościach nie większych niż 2 - 3 g/m^3

63

63

Substancje rozpuszczone

- wodorowęglany i węglany
- siarczany
- chlorki
- wapń
- magnez
- sód
- potas
- żelazo
- mangan
- związki azotu

64

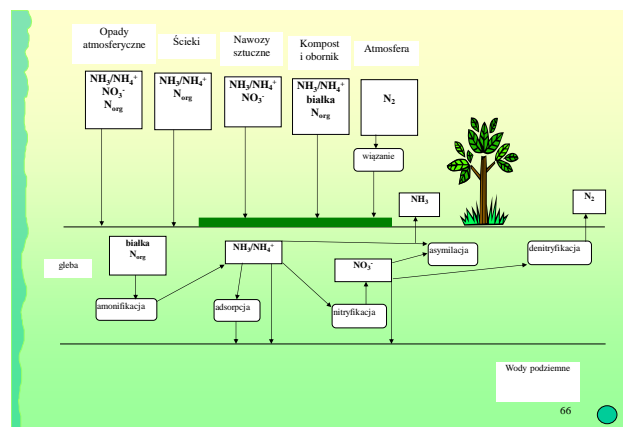
64

Azot

Występuje powszechnie w wodach podziemnych, lecz w różnych ilościach. Niewielkie ilości stwierdza się w wodach leczniczych, duże zaś w wodach pochodzących ze stref wulkanicznych. Najczęściej zawartość rozpuszczonego N_2 w wodach podziemnych wynosi 6 - 10 g/m^3

65

65



66

66