

編號	中文名稱	英文名稱	說明/圖片	來源
1.	酸性礦井水	acid mine drainage	從煤礦區流出，未經處理含有高濃度硫酸的礦井水，水中亦含有較高濃度之金屬離子如鐵、銅、鉛、鋅。	
2.	海水活度係數	activity coefficient of seawater	衡量海水實際濃度與理想濃度偏差程度之係數值	
3.	氣溶膠	aerosol	是指固體或液體微粒穩定的懸浮於氣體介質中形成的分散體系。一般粒徑大小在 0.01-10 微米之間。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B0%94%E6%BA%B6%E8%83%B6">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B0%94%E6%BA%B6%E8%83%B6</a>
4.	海氣交換面	air-sea interface	指在海洋表層和大氣之間的介面。	
5.	海氣通量	air-sea flux	單位時間單位面積上海洋與大氣間發生之物質及能量交換的通量	
6.	藻華	algal bloom	這種現象發生於水中有過多的營養鹽，造成一些藻類大量增殖。這種藻華現象會因農業區土地中高濃度氮和磷滲入水體，而更加嚴重。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B0%B4%E5%8D%8E">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B0%B4%E5%8D%8E</a>
7.	鹼度	alkalinity	在一公升海水中，總鹼濃度即陰離子毫當量數總和，其測定係以強酸滴定，達到酸鹼平衡時，所需酸[H <sup>+</sup> ]的毫當量數 (meq)。 Total alkalinity = [HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] + 2[CO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] + [B(OH) <sub>4</sub> <sup>-</sup> ] + [SiO(OH) <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] - [H <sup>+</sup> ]。	
8.	氮化作用	ammonitrification	藉由微生物將溶解性有機氮轉換成銨鹽的過程。	
9.	缺氧的	anoxic	指在缺氧的狀態下。在此區域通常不會有氧化作用發生。	
10.	人為產物追蹤劑	anthropogenic tracers	為人為活動之產物，可於自然環境中停留許久不易被移除，可當作人為活動之紀錄例如：氟氯碳化物(CFCs, 包含 CFC-11, CFC-12, CFC-113)於環境中之停留時間分別為 50 年, 180 年, 與 90 年)	
11.	有效氧利用量 (明顯耗氧量)	apparent oxygen utilization(AOU)	有機物氧化消耗水中溶氧量的比例，也就是溶氧實測值-理論飽和值。	

12.	人工海水	artificial seawater	根據天然海水中主要元素的一定比例，以人工方式加入化學藥劑，所調配出接近天然海水的混合溶液。	
13.	大氣輸入	atmosphere input	物質經由乾沉降，降雨和直接交換由大氣進入海洋的過程	
14.	氮代雜環芳香煙化合物	azaarenes	為石化燃料燃燒之產物，經由大氣輸送而成為全球性污染物質，具有高度毒性與致癌性，且比多環碳氫化合物(PAHs)易溶於水，沉降至海洋中更對海洋生態造成影響	
15.	生物累積	bioaccumulation	生物體內所累積的化學物質，指生物藉由吸附作用與攝食作用吸收環境中之化學物質，無法代謝而累積。	
16.	生物凝聚作用	bioflocculation	活的生物所造成的凝聚，例如浮游植物生長時，會有凝聚的現象。另外，生物的排放物，也會有凝聚的現象。	
17.	生地化循環	biogeochemistry cycle	地球是一個整體的系統，包括了岩石圈、海洋圈、生物圈與大氣圈等，各系統間是交互作用的，而地球上許多物質的產生與消失，會牽涉到許多生物地球化學作用，而形成一個不斷反覆的循環，稱之為生地化循環。	
18.	生化需氧量	biochemical oxygen demand (BOD)	微生物分解水中有機化合物時所需要消耗氧的量，即為生化需氧量。以毫克／升表示。為了使檢測資料有可比性，一般採用五天時間，稱為五日生化需氧量，記做 BOD5。數值越大證明水中含有的有機物越多，因此污染也越嚴重。	<a href="http://zh.wikipedia.org/w/index.php?title=%E7%94%9F%E5%8C%96%E9%9C%80%E6%B0%A7%E9%87%8F&amp;variant=zh-tw">http://zh.wikipedia.org/w/index.php?title=%E7%94%9F%E5%8C%96%E9%9C%80%E6%B0%A7%E9%87%8F&amp;variant=zh-tw</a>
19.	生物半限制元素	biointermediate element	指會影響浮游植物生長，但非浮游植物生長所必需之化學元素，這些元素在海洋的分佈會受到物理和生地化過程所影響。	
20.	生物限制元素	biolimiting element	浮游植物生長必需之化學元素，如：氮、磷。元素在水中濃度過低，造成浮游植物生長不好。	

21.	生物放大	biomagnification	生物體內化學物質濃度隨食物鏈階級之增加而增加的現象	
22.	生物記號	biomarkers	生物記號是以不同環境所產生之有機化合物，利用其組成或相對量的變化來探究物質在環境中的來源、輸送途徑與最終存在的方式。	
23.	生物量	biomass	在每單位面積或體積下，活性的微粒有機物體的數量。	
24.	生物幫浦	bio-pumping	是指以生物或生物行為為動力，將碳元素由海洋表面的透光層傳遞至深海的一個過程。 由於生物作用將生物體所含的碳(包括生物組織的有機碳和生物殼體的無機碳)不斷送入深層海水，使得深層海水的二氧化碳總濃度高於表層海水約 10%，這種現象稱之為生物輸送作用。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E7%94%9F%E7%89%A9%E4%BC%A0%E9%80%92">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E7%94%9F%E7%89%A9%E4%BC%A0%E9%80%92</a>
25.	海水緩衝能力	buffer capacity of seawater	一溶液加入強酸或強鹼後，在緩衝能力範圍內其 pH 值變化很小，此溶液稱為緩衝溶液。海水為一緩衝溶液，抵抗加入酸或鹼性物質，影響其 pH 值變化之能力。	
26.	碳酸鈣補償深度	calcium carbonate compensation depth(CCD)	深度愈深，壓力愈大、溫度愈低，造成溶解度積(Ksp)增加，使碳酸鈣解離增加，此時的深度就稱碳酸鈣補償深度。	
27.	CDT	Cañon Diablo meteorite troilite (CDT)	是美國亞利桑納州迪亞布洛峽谷鐵隕石中的隕硫鐵，用作硫同位素的國際統一標準	
28.	碳酸鹼度	carbonate alkalinity	碳酸鹼度只計算碳酸氫根(HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> )與碳酸根(CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> )之陰離子毫當量數和。 carbonate alkalinity = [HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] + 2[CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> ]。	
29.	碳酸鹽循環	carbonate cycle	大洋沉積層中存在之碳酸鹽沉積量之週期性變化	
30.	碳循環	carbon circulation	碳與其化合物在全球海洋生物地球化學過程中之循環; 例如: 海洋中之浮游動物借由食物鏈與呼吸作用所排出之碳原子(如:CO <sub>2</sub> )進入大氣中，在被浮游植物	

			吸收進行光合作用保存於海洋之中所產生之循環過程	
31.	固碳反應	carbon fixation reactions	藉由植物和一些細菌將無機碳轉換成有機分子的一種生化反應。	
32.	海洋化學的化學平衡	chemical equilibrium of marine chemistry	海洋中的化學反應，不隨時間的變化而有所改變，例如海水中的循環。	
33.	化學海洋學	chemical oceanography	以化學理論和方法研究海洋各組成部分之化學組成，物質分佈與海洋生物地球化學之學科	
34.	化學需氧量	chemical oxygen demand(COD)	指廢水中水之有機物，以強氧化劑如高錳酸鉀或重鉻酸鉀於特定溫度(140~145°C)及時間下分解，所需耗用之氧量，通常是以每升水樣中所消耗氧的毫克數(mg/L)來表示。	<a href="http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1105042808149">http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1105042808149</a>
35.	氯度	chlorinity	1000 g 的海水中，所有氯化物(chloride)的重量百分比，其中海水中所有其它鹵素(如氟溴碘)元素被換算成同當量數之氯化物。	
36.	氟氯碳化物	chlorofluorocarbons (CFCs)	其為人為合成物質，因性質安定，無毒無臭，廣泛應用於工業上；但其於環境中不易被分解，易與臭氧產生反應而破壞大氣中之臭氧層；其種類包含 CFC-11(CCl <sub>3</sub> F), CFC-12(CCl <sub>2</sub> F <sub>2</sub> ), CFC-113(CCl <sub>2</sub> CClF <sub>2</sub> )	
37.	葉綠素 a	chlorophyll-a	葉綠素 a 是海水中的浮游植物進行光合作用(photosynthesis)最重要的色素之一，利用螢光探針法測定。海水中葉綠素甲的含量，常被用來當做浮游植物生物量，初級生產力(primary production)及顆粒性有機碳(POC)的指標。	<a href="http://www.ncor.ntu.edu.tw">www.ncor.ntu.edu.tw</a>
38.	黏土	clay	粒徑小於 4μm 的顆粒，通常是無機的矽酸鹽。	
39.	凝聚劑	collectant	於海洋上應用之目的在於將洩漏之油品維持於原本狀況下，以降低環境對其之風化作用，減少油污對生物的影響	
40.	海水中膠體物質	colloidal-forms in seawater	指海水中溶解態化學物質呈膠體狀，其粒徑大小介於 0.4μm-1nm	

			( $0.4 \times 10^{-6} \text{m} - 10^{-9} \text{m}$ )	
41.	補償深度	compensation depth	水中浮游生物行光合作用產生之氧氣，與呼吸作用所消耗之氧氣量相等之深度稱之補償深度	
42.	補償光線強度	compensation light intensity	當光合作用與呼吸作用達到動態平衡時之光線強度，則為補償光線強度	
43.	保守性元素	conservative element	海水中的化學物質，其分佈不會受到物理與生地化作用影響其濃度。	
44.	海水中常量元素恆比定律	constant principle of sea water major component	即海水中所溶解之鹽類的濃度分佈如何，其常量元素離子之間的濃度比值皆為常數值	
45.	污染物	contaminant	由於人類活動，使得一些物質的濃度增加超過原本在環境中的背景值，但還不會造成嚴重影響。	
46.	共沉澱	coprecipitation	海水中之沉澱物從溶液中析出時，引起某些可溶性物質一起沉澱之現象	
47.	臨界深度	critical depth	海洋的基礎產量高於呼吸、死亡之消耗量的深度叫臨界深度。	
48.	脫氮作用	denitrification	由硝酸鹽轉換回氮氣的過程。由異營性細菌在缺氧的環境下，將亞硝酸鹽作為電子接受者而完成。	
49.	成岩作用	diagenesis	是沉積物在形成堅固岩石過程中產生物理和化學的變化。廣義的解釋是沉積物在埋藏以後，至固結為堅硬岩石，在受到變質作用之前的各種物理、化學和生物的變化。	
50.	1,1,1-三氯-2,2 雙氯-苯基乙烷	dichloro-diphenyl-trichloroethane (DDT)	過去為殺蟲劑之主要原料，其易殘留環境中不易被移除，對生物具有毒性	
51.	稀釋循環	dilution cycle	海水中由於某種成分之增加，而使相應組成之相對含量降低之周期性變化現象	
52.	二甲基硫	dimethylsulfide	為海洋中某些微藻因海水鹽度之增加，而產生之分泌物，其擴散至海水中經由蒸發進入至大氣有助於雲之凝結作用形成，可降低地表溫度	<a href="http://ind.ntou.edu.tw/~b0232/acidrain.html">http://ind.ntou.edu.tw/~b0232/acidrain.html</a>
53.	分散劑	dispersant	為一種介面活性劑，於海洋上之應用為加入油污中以增加海水對於油污之溶解性，再藉由海水稀釋降低其油污濃度。	

54.	解離常數	dissociation constant	一離子對、錯合物或酸的解離，以一常數代表解離的程度。 $(AB \rightarrow A+B, KD = \frac{[A][B]}{[AB]})$	
55.	溶解循環	dissolution cycle	大洋沉積層中存在之碳酸鹽溶解量之周期性變化	
56.	可溶性無機碳	dissolved inorganic carbon(DIC)	溶解於海水的無機碳，包括： $CO_2$ 、 $H_2CO_3$ 、 $CO_3^{2-}$ 、 $HCO_3^-$ 。	
57.	海水中溶解氮	dissolved nitrogen in seawater	溶解於海水中的無機氮化合物( $NO_3^-$ 、 $NO_2^-$ 、 $NO$ 、 $N_2O$ 、 $NH_4^+$ )以及有機氮化合物。	
58.	溶解性有機碳	dissolved organic carbon(DOC)	水中溶解的有機碳。也就是可以通過孔徑大小為 $0.4\mu m$ 濾紙的有機化合物。	
59.	富集因子	enrichment factor(E.F.)	一個元素相對於其來源的富集程度。定義為 $EF = (E/I)_{\text{sample}} / (E/I)_{\text{sea}}$ 。可用於判別物質之來源是否來自於海洋	
60.	河口	estuary	河口為陸、海交接處，感潮帶海域。可分為三個區段：上、中及下游。	
61.	透光層	euphotic	光線可透過的水層，以最少可接收到 1% 太陽輻射的深度為界線，此區水層最適於綠色植物生長。	
62.	優養化	eutrophication	定義為海水中總氮含量大於 $400 \text{ mg m}^{-3}$ 、總磷含量大於 $40 \text{ mg m}^{-3}$ 、葉綠素含量大於 $5 \text{ mg m}^{-3}$ 、透明度的深度小於 1.5m 的海水。	
63.	蓋亞假說	Gaia hypothesis	於 1972 年由詹姆斯·洛夫洛克 (James Lovelock) 所提出。他以古希臘大地之母女神命名為“蓋亞假說”，提出透過陸生生物過程和自然過程共同作用產生並調節有益於生命繼續生存的環境，也就是地球本身有自我修補的能力。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E8%93%8B%E4%BA%9E%E7%90%86%E8%AB%96">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E8%93%8B%E4%BA%9E%E7%90%86%E8%AB%96</a>
64.	溫室效應	greenhouse effect	大氣中某些氣體(主要有二氧化碳、甲烷、臭氧、氧化亞氮、氟氣碳化合物等)的含量增加，引起地球表面及海水平均溫度上升的現象。	<a href="http://study.nmba.gov.tw/upload/Resource/conserv1163.htm">http://study.nmba.gov.tw/upload/Resource/conserv1163.htm</a>
65.	亨利定律	Henry's Law	以數學方程式表示在溶液中的氣體濃度與其在大气中的分壓的關係。依照亨利定律，溶解於海水的氣體濃度，會隨著海水的溫度、深度、鹽度而改變。	

66.	海洋中化學元素水平分布	horizontal distribution of chemical elements in ocean	海洋中元素濃度隨水平位置(通常以經緯度位置表示)變化之現象	
67.	腐植物質	humic substances	泛指自然界中存在的有機物質，主要是由生物(主要是植物)的殘骸經過微生物分解和一系列化學過程而形成的。	
68.	水合物	hydrate	氣體或揮發性液體與水相互作用過程中形成的固態結晶物質	
69.	海底熱泉	hydrothermal fluid	在地殼形成期間，凝固的熔漿中產生裂縫使海水可滲透到熱的、新形成的地殼中。當海水在高壓下受熱與岩石發生反應，則海水的化學組成就改變了。許多金屬離子自岩石中溶蝕出來，使海水的成分大為改變，形成海底熱泉。	<a href="http://www.ncor.ntu.edu.tw/keep/generalocean/Chemistry/OceanChem.html">http://www.ncor.ntu.edu.tw/keep/generalocean/Chemistry/OceanChem.html</a>
70.	海洋界面作用	interface reaction in seawater	海水表面所發生的吸附、物質交換、擴散、沉降等其他物理、化學及生物過程的作用。	
71.	鐵假說	iron hypothesis	此理論為美國海洋學者約翰-馬丁(John Martin)於1990年所提出，其發現在南、北太平洋某些海域中，表層海水具有高營養鹽但低葉綠素濃度(high-nutrients, low-chlorophyll)，馬丁認為浮游植物生長，除了營養鹽外，也需要一些痕量元素如鐵等重金屬元素，方能促進浮游植物生長。	
72.	氧之同位素	isotopes of oxygen	氧之同位素包含： $^{14}\text{O}$ , $^{15}\text{O}$ , $^{16}\text{O}$ , $^{17}\text{O}$ , 與 $^{18}\text{O}$ ；其中藉由海水中 $^{18}\text{O}/^{16}\text{O}$ 之比例分佈可判斷其為表層海水，或為深層海水	
73.	硫之同位素	isotopes of sulfur	硫之同位素包含：包含： $^{32}\text{S}$ , $^{33}\text{S}$ , $^{34}\text{S}$ , 與 $^{36}\text{S}$ ；其中藉由水溶液 $^{32}\text{S}/^{33}\text{S}$ 之比例分佈可判斷其為海水或者為雨水	
74.	海水之指標性物質	indicator of seawater	意指此物質濃度於海水中之變化比例不大，因此可作為海源之代表性物質，通常以 $\text{Na}^+$ 或 $\text{Cl}^-$ 作為海水之指標性物質	
75.	克努森表	Knudsen's table	由 Martin Knudsen 於 1901 完成，從氣度的滴定值與液體比重計所測的溫度讀值，換算為鹽度及密度的換算表。	<a href="http://www.answers.com/topic/knudsen-apos-s-tables">http://www.answers.com/topic/knudsen-apos-s-tables</a>

76.	半數致命劑量	LD50(lethal dose 50)	生物體曝露化學物下，在特定的一段時間內，死亡數達總生物 50%所需的劑量。	
77.	主要組成物	major component	海水中主要的溶質： Na <sup>+</sup> , Mg <sup>2+</sup> , Ca <sup>2+</sup> , K <sup>+</sup> , Sr <sup>2+</sup> , Cl <sup>-</sup> , SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> , HCO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , Br <sup>-</sup> , CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> , B(OH) <sub>4</sub> <sup>-</sup> , F <sup>-</sup> , and B(OH) <sub>3</sub> ； 濃度從 0.05~750 mM。	
78.	馬契原理	Marcet's Principle	由於氯離子在海水中含量最多，而其它主要離子的含量與氯離子有一個比值，不管海水鹽度多少，海水中主要陰離子，SO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> 、CO <sub>3</sub> <sup>2-</sup> 等與 Na <sup>+</sup> 、K <sup>+</sup> 、Mg <sup>2+</sup> 及 Ca <sup>2+</sup> 等陽離子，與氯離子有定比值，此觀念稱為 Marcet's Principle。	
79.	邊緣海	marginal Seas	靠近陸地之海域，如南海。	
80.	海洋天然氣水合物	marine gas hydrate	分佈於海洋的天然氣水合物，其主要形成機制為天然氣與水在高壓低溫之條件下形成的類冰壯結晶物質；通常分佈於水深大於 500m 之深海沉積物中	
81.	海洋無機污染	marine inorganic pollution	由於自然或人為活動產生的無機物質在海洋環境中造成的污染	
82.	海洋石油污染	marine petroleum pollution	石油與其產品於開採，煉製，儲存和使用過程中進入海洋環境而產生之有害影響	
83.	海洋污染物	marine pollutant	人為製造或人為誘導致使海水的物理、化學及生物完整性的改變，造成海洋資源及環境的損害。	
84.	海雪	marine snow	在深海中，由有機物所組成的碎屑向雪花一樣不斷飄落，稱作海洋雪。海洋雪主要由有機物碎屑所組成，起源於海洋上部透光層的有機物生產活動。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B5%B7%E6%B4%8B%E9%9B%AA">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%B5%B7%E6%B4%8B%E9%9B%AA</a>
85.	海洋熱污染	marine thermal pollution	指人類活動造成海水水溫的不正常上升。其原因多為工廠或發電廠使用水作為冷凍劑，用完後排出海洋或河道。雖然這些水未必含有害物質，但其高溫卻會影響水中的生態。	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E7%86%B1%E6%B1%A1%E6%9F%93">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E7%86%B1%E6%B1%A1%E6%9F%93</a>
86.	中鹽營養性區域	mesotrophic zone	定義為海水中總氮含量在 260-350 mg m <sup>-3</sup> 、總磷含量在 10-30 mg m <sup>-3</sup> 、葉綠素含量在 1-3 mg m <sup>-3</sup> 、透明度的深度在	

			3-6m 之間的海水。	
87.	細微層	microlayer	存在海表面的薄層，也被稱為海膜。這層薄層通常含有高濃度的溶解物和懸浮物。	
88.	微量營養鹽	micronutrient	生物所需要的數量少於氮和磷的物質，大多為微量金屬。	
89.	米蘭科維奇循環	Milankovitch Cycle	一個地球氣候變動的集合影響。敘述全球冰層的體積會有周期性的改變，以十萬年、四萬年及兩萬年為週期，其週期變化與地球繞日運行軌道的變化有關，即地球的冰期與間冰期，與太陽輻射變化量有關。	<a href="http://zh.wikipedia.org/">http://zh.wikipedia.org/</a>
90.	天然性優養化	natural eutrophication	指湖泊於自然生態系中，由於自然營養鹽之沉降與累積，造成湖泊水質逐漸優養化，即，湖泊在逐漸老化中，是水域生態必然之演替過程	<a href="http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1609021004307">http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1609021004307</a>
91.	淨初級生產力	net primary production	淨初級生產力是總初級生產量減去初級生產者呼吸作用消耗的能量，這也是生態系中消費者所能得到利用的能量。	<a href="http://nature.edu.tw/resourcecategories/displayarticle/174">http://nature.edu.tw/resourcecategories/displayarticle/174</a>
92.	新生產力	new Production	自有光區以外的水體經湧升流、河流注入或大氣輸入氮氣帶入有光區中的氮鹽稱新氮鹽，其所產生之生產力稱作新生產力。	Dugdale Goering(1967)
93.	硝化作用	nitrification	藉由細菌將銨鹽氧化成亞硝酸鹽，再氧化成硝酸鹽。	
94.	氮循環	nitrogen circulation	氮與其化合物在全球海洋生物地球化學過程中的循環；如：海水中生物之排泄物(NH <sub>3</sub> )經細菌硝化作用後產生硝酸(NO <sub>3</sub> )在經由浮游植物吸收，而浮游動物攝食浮游植物消化產生排泄物(NH <sub>3</sub> )之循環	
95.	固氮作用	nitrogen fixation	一些細菌或是浮游植物可由自己將無機的氮轉換成有機氮供應體內需求，此需消耗很大的能量去破壞氮氣間的參鍵。	
96.	非保守性元素	non-conservation elements	主要是受海洋生物地球化學反應控制的元素。如：氮、磷、矽和一些微量金屬。	
97.	非點源輸	non-point-source inputs	由地表逕流、排水設施、地下水流動所	

	入		產生之水污染，但無法確定排放源之污染點。
98.	營養鹽	nutrients	海洋浮游植物成長所需的物質，主要為 N ,P ,Si。
99.	營養鹽負荷	nutrient loading	環境能夠承受營養物之水平，如：海水中若有過量之營養鹽輸入其中，易產生優養化之現象
100.	再生營養鹽	nutrient regeneration	生物體攝取的營養鹽隨著有機物的分解，又重新回到海水中，這稱為再生營養鹽。
101.	海洋棄置(海拋)	ocean dumping	把廢棄物或其他物質傾倒在指定海洋區域的行為。而海拋深度愈深，擴散愈大，則區域濃度愈小。
102.	辛醇水介面分部係數	octanol-water partition coefficient ( $K_{ow}$ )	為化學物質溶解於辛醇與水之比例，水溶性成分易溶解於水中，反之，較易溶於有機溶劑中的則不易溶於水中
103.	海面油膜	oil slick	油類在海水表面上形成之薄膜
104.	油品沉降劑	oil sinking agents	於海洋上之應用為將洩漏之油品由海水之表面帶往海底，減少油污之擴散範圍
105.	溢油	oil spill	由於油的生產，提煉，裝卸，儲存，運輸，使用和處置不當造成油的流失，進而對水生生態造成損害
106.	烯烴	olefins	即烯類碳烴化合物，通式為 $C_nH_{2n}$ ， $C_2-C_4$ 為氣態，大於 $C_5$ 為液態；通常於原油分餾時產生，具有毒性
107.	貧瘠海域	oligotrophic zone	定義為海水中總氮含量小於 $260mg\ m^{-3}$ 、總磷含量小於 $10mg\ m^{-3}$ 、葉綠素含量小於 $1mg\ m^{-3}$ 、透明度的深度大於 6m 的海水。
108.	斜氧層	oxycline	氧氣濃度會快速的降低之深度，通常與斜溫層重疊。
109.	低氧帶	oxygen minimum zon	死亡的生物遺骸越過溫躍層而向下沉降。有機物的氧化分解消耗了溶解氧，並且溫躍層妨害養由表層補給，因此使溫躍層以下區域的氧濃度迅速減少，造成低氧區域。
110.	海水中有機膠體	organic colloid in seawater	海水中的有機物或高分子化合物膠體粒子

111.	懸浮態有機碳	particulate organic carbon(POC)	在水中懸浮的有機碳。也就是不可以通過孔徑大小為 0.4 $\mu$ m 濾紙的有機化合物。	
112.	顆粒性有機物質	particulate organic matter(POM)	不溶於海水的有機物質片段，包括所有可以由 0.4 $\mu$ m 孔徑過濾的有機物。	
113.	污染生物指標	pollution organism indicator	於海洋污染生物監測中，利用所選指示生物種類因海洋污染而引起自身某些生物學變化來判斷污染程度的一種標示	
114.	持久性污染物	persistent organic pollutant (POPs)	持久性污染物，其通常為人為大量製造而產生，以碳原子為基本架構易與氧產生反應，於環境中停留時間長不易被移除，具有毒性易累積於生物體中，容易藉由風，水與沉積物進行長距離傳輸	
115.	浮游植物潮	phytoplankton bloom	由於水溫,營養鹽,鹽度,光照等環境條件適宜，浮游植物以很大密度和生長速度突然出現之現象	
116.	磷循環	phosphate circulation	磷與其化合物在全球海洋生物地球化學過程中的循環；如：地殼上之磷酸鹽礦物碎屑飄至海洋中，產生溶解性磷酸鹽，被浮游植物與藻類吸收，之後藉由食物鍊存在於生物體內，生物有機體死亡後則沉積於海洋沉積物中，之後經由地殼隆起沉積物中的磷酸鹽礦物重回地表中。	
117.	磷酸化作用	phosphorylation	磷酸鹽基團連接在生物分子的生物化學反應。磷酸鹽基團的連接和移除主要是作為細胞能量的轉移。	
118.	污染指數	pollution index	描述海洋環境受污染的程度。	
119.	多環芳香烴化合物	polycyclic aromatic hydrocarbon (PAHs)	為石化燃料燃燒之產物，經由大氣輸送而成為全球性污染物質，具有高度毒性與致癌性，沉降至海洋中更對海洋生態造成影響	
120.	基礎生產力	primary production	所謂的基礎生產，就是指單位時間、單位面積內將海水裡無機的营养鹽和無機的碳，經過光合作用轉變成有機碳。藻類將 CO <sub>2</sub> 轉變成碳水化合物並作為其他動物的食物來源，因此單位面積與時間所製造出來的碳水化合物(C <sub>6</sub> H <sub>12</sub> O <sub>6</sub> )，便稱為初級生產力。	<a href="http://study.nmmba.gov.tw/01_room/encyclopedia.aspx?enc_rid=616&amp;res_objno=ossary0642">http://study.nmmba.gov.tw/01_room/encyclopedia.aspx?enc_rid=616&amp;res_objno=ossary0642</a>

121.	放射性碳定年法	Radiocarbon dating	<u>放射性碳定年法，又稱碳測年，是利用自然存在的碳-14 同位素的放射性定年法，用以確定原先存活的動物和植物年齡的一種方法，可測定早至五萬年前有機物質的年代。</u>	<a href="http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%94%BE%E5%B0%84%E6%80%A7%E7%A2%B3%E5%AE%9A%E5%B9%B4%E6%B3%95">http://zh.wikipedia.org/wiki/%E6%94%BE%E5%B0%84%E6%80%A7%E7%A2%B3%E5%AE%9A%E5%B9%B4%E6%B3%95</a>
122.		rain rate	微粒物質沉降至海的速率，有些微粒會在沉澱前先溶解於海水，所以 Rain rate 可能小於累積的速率。	
123.	海水中氮磷比	ratio of nitrogen to phosphorus in seawater	海水中氮和磷的比值為 15~16。	
124.	再循環效能	recycling efficiency	生物限制元素在海洋沉積作用前被再利用的程度。	
125.		Redfield-Richards ratio	海洋中浮游植物行光合作用吸收二氧化碳與氮及磷元素，合成藻類有機碳化物之通式為 $(CH_2O)_{106}(NH_3)_{16}H_3PO_4$ 即浮游植物的平均 C、N、P 比例為 106:16:1。	
126.	海洋中放射性元素同位素	radioactive isotopes in ocean	海水中有衰變周期的同位素，包括 Tc、Cm 以及週期表 Po 以後的所有元素。	
127.	滯留時間	residence time	假設為在穩定狀態下，一化學物質在海洋的循環或沉澱所花的平均時間。	
128.	河流輸出	river runoff	由河流的輸出將水、溶質以及微粒從陸地上傳送入海中。	
129.	鹽度	salinity	每公斤的海水中，所有可溶性無機鹽類的總重量(g)，以千分比表示。	
130.	元素清除作用	scavenging action of element	溶解於海水中的元素會吸附到顆粒狀的物質上，進而沉澱的於海底中，達到清除的效果。	
131.	海水 pH	seawater pH	是海水中氫離子活度的一種標度。通常海水呈弱鹼性，其 pH 值一般在 8 - 8.4 之間。	
132.	海洋中穩定同位素	stable isotopes in ocean	海水中不易發生衰變的同位素，有 $H, ^2H, ^3He, ^6Li, ^{10}B, ^{13}C, ^{15}N, ^{18}O$ 。	

133.	標準平均海水	standard mean ocean water (SMOW)	標準平均海水，作為氫和氧之同位素的國際統一標準	
134.	標準海水	standard seawater	被精準測量出氫度值的天然海水，可用以作為測定海水氫度的標準。	
135.	穩定狀態	steady state	在海洋中各種元素是持續性的被製造與流失，但是長時間看來，並無多大的變化。這是因為海洋中元素的輸入與輸出達成平衡所致，此種平衡稱為系統的穩定狀態。	
136.	層化	stratification	指在鹽度分佈的型態下，密度大的海水會在河口逆流而上，而密度小的河水則會覆蓋在海水之上流動，而形成分層的現象。	
137.	硫循環	sulfur circulation	硫與其化合物在全球海洋生物地球化學過程中的循環；如：自然環境中的硫，經細菌作用轉變為硫化氫，之後於海水中和水作用形成硫酸鹽，被浮游植物吸收後形成含硫之有機物質，經由食物鍊，含硫之有機物質進入動物體內，其排泄物，殘骸藉由細菌作用分解成硫又回於自然環境中	<a href="http://www.biocnue.edu.tw/~88110739/%B2%B8%B4%C0%B8%B4%F4.htm">http://www.biocnue.edu.tw/~88110739/%B2%B8%B4%C0%B8%B4%F4.htm</a>
138.	焦油球	tar ball	溢入海洋之石油經過長期風化作用變成的一種黑色或褐色等形狀不一的油球	
139.	海水的自淨能力	the purification of seawater	指海洋環境通過它本身的物理、化學和生物的作用，使污染物的濃度自然地逐漸降低乃至消失的能力。	<a href="http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1306020307225">http://tw.knowledge.yahoo.com/question/question?qid=1306020307225</a>
140.	海水中總磷	total phosphorus in seawater	海水中鎖由琳的總和，包括溶解態無機磷(DIP)、溶解態有機磷(DOP)、顆粒性有機磷(POP)、膠體有機磷(COP)以及活性有機磷(LOP)。	
141.	海水中微量元素	trace elements in seawater	海水中含量在 0.05-50 $\mu$ mol/kg 的元素。大部份為金屬，如：鈾、鋰等。	
142.	化學物質在海洋中	vertical distribution of chemical elements in	可分為三種型態：(1)保守型分佈--化學物質濃度不隨水深變化。(2)營養鹽型分	<a href="http://www.meintou.edu.tw/FA">http://www.meintou.edu.tw/FA</a>

	的垂直分佈	ocean	佈--化學物質濃度在表層低，濃度隨著水深的增加而增加，最大濃度出現在水深約 2000-2500 公尺之間，之後濃度變化極小。(3)清除型分佈--化學物質濃度在表層海水有較高濃度，之後隨著水深的增加而濃度遞減，水深在 1000-2000 公尺間濃度維持不變。	Q/index.php
143.	VPDB	Vienna Pee Dee Belemnite (VPDB)	為美國南卡羅來納州白堊系皮狄組地層內的似箭石，一種碳酸鈣樣品，用作碳同位素的國際統一標準，有時也作為沉積碳酸鹽氧同位素的標準	
144.	揮發性有機化合物	volatile organic compounds (VOCs)	於常溫(20°C)下，可揮發之有機化合物，於都市中常見的為苯(benze)和甲苯(toluene)	
145.	溶解性分率	Water soluble fractions (WSF)	意指物質於水中之溶解程度，近年來由於海洋油污事件繁多，因此洩漏油品之溶解性分率，對海洋環境生物體影響甚鉅	