

惑星地球科学 I (第八回目)

鉱床とエネルギー

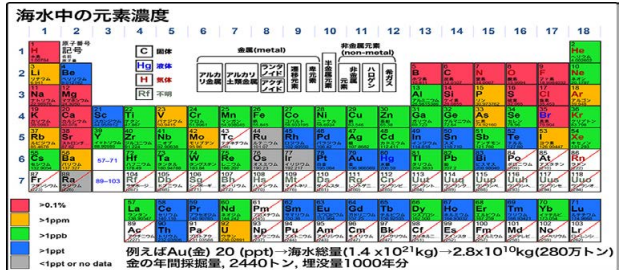
資源 (鉱床とは)

- 地球の資源(鉱産、エネルギー、木材、環境)
 - 生物も含め、何にでもほぼ全ての元素が含まれている。
 - 鉱床(経済的に成り立つ)として採るには、それらの元素が“濃集”させる必要がある(金でさえ3ppm必要)。
- 鉱床と地球史
 - 形成時期が地球史の特定の時代に限定
 - 鉄鉱床, Mn鉱床, 礫岩型金-ウラン鉱床, コマチアイトに伴うNi
 - 形成に長い時間が必要
 - 石油、石炭、木材
 - 特定の場所と時期でのみ形成
 - 白金族(南ア), ダイヤモンド
 - その他
 - 金

化学沈殿岩(縞状鉄鉱層、縞状Mn層など)

堆積性が主要な鉱床形成である有用元素

- 砂鉱 : Sn, Au, Pt, REE, Zr, K, Na, Ba, S, Ca, Mg
 - 残留鉱床 : Al, Ni(ラテライト, ポーキサイト)
 - 堆積性鉱床 : Pb, Fe, Zn, Mn, U, Pd, P, Rh(ロジウム), Os, Si, Al, Ca, Mg
- (1) 砂鉱(placer): 後背地に特殊な鉱物が多く含まれていて、それが川や風によって運ばれ堆積したもの
- 鉱物が化学的に安定
 - 後背地に多く存在
 - 多くの場合、その鉱物は比重や硬度が大きい。
- 例: Au, Pt, イリドスミン(Ir, Os), 磁鉄鉱, チタン鉄鉱
 錳石, クロム鉄鉱, 鉄マンガン重石(Fe,Mn)WO₄
 ザクロ石Mg₃Al₂Si₂O₄, モナズ石(Ce,La,Nd,Th)PO₄, ジルコン, ダイヤモンド, 石英
- (1) 残留鉱床: 一般に風化によって、鉱物の一部が水に溶解する。この時、水に溶けにくい元素は残り粘土鉱物を形成する。
 e.g. NaAlSi₃O₈+H₂O→NaAl₃Si₁₁O₃₀(OH)₆+H₂O(含NaやSi)
 NaAlSi₃O₈+H₂O→Al₂Si₂O₅(OH)₄+H₂O(含NaやSi)
 そのようにして生じた粘土鉱物が、運搬され、再堆積する(ラテライト, Al₂O₃とFe₂O₃に富む)。さらに、Fe₂O₃が溶脱され、Al₂O₃に濃集(ポーキサイト)。



海水中の微量元素の濃度の平均値の変遷 (海洋地球化学, 薄生俊輔編)

元素名	1960年代	1970年代	1980年代	1990年代
鉄	180	36	0.7	0.6
銅	50	8	2	2
銀	3	0.3	0.03	0.02
金	0.02	0.02	0.06	0.00015
鉛	0.2	0.2	0.005	0.005
ヒスマス	0.1	0.1	0.05	0.00015

例: Au(金) 20 (ppt) → 海水総量(1.4 × 10²¹kg) → 2.8 × 10¹⁰kg(280万トン)
 金の年間採掘量, 2440トン, 埋没量1000年分

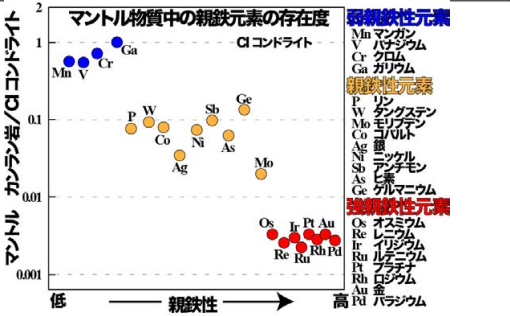
資源・鉱床

- (1) 鉱産資源: ベースメタル: 鉄, Mn
 :レアメタル: 白金族, 希土類元素
- (2) エネルギー: 石油, (石炭), 天然ガス(メタンハイドレート)
- ベースメタル(Fe, Al, Cu, Zn, Pb): 採掘が容易。埋没量, 生産量が多い。精錬が容易。
 レアメタル: 埋没量, 生産量が少ない。天然で濃集しない。精錬が困難。

レアメタル(47元素)と白金族

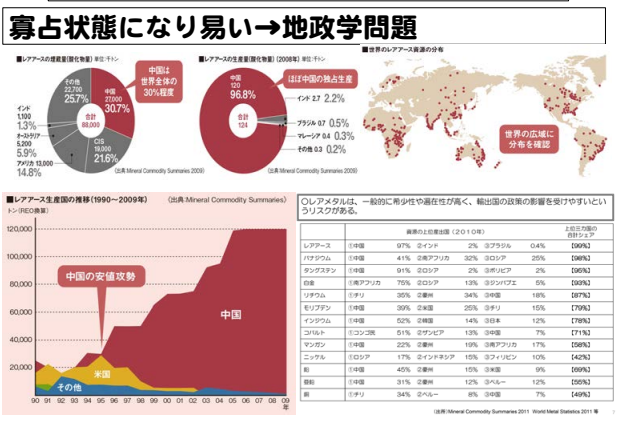


マントル/地殻中の親鉄性元素

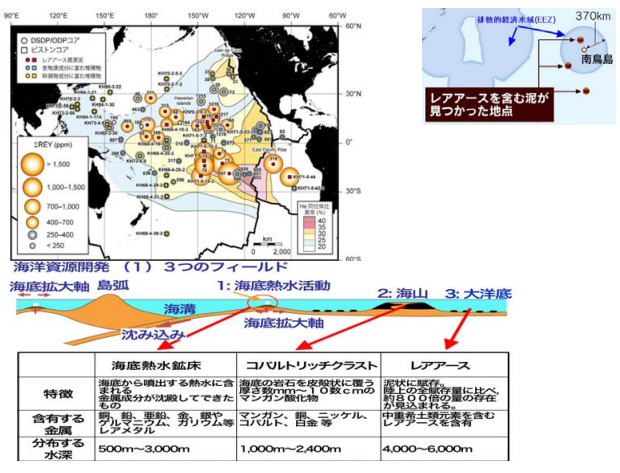
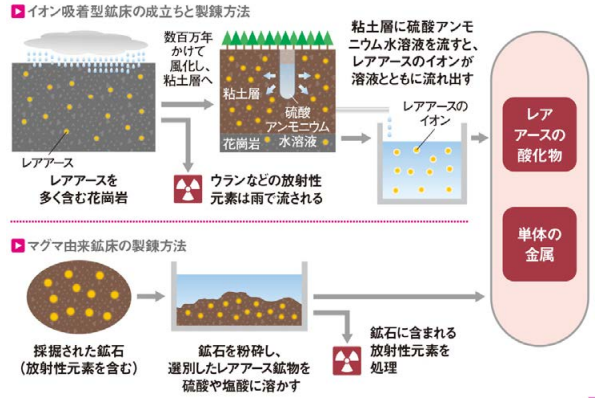


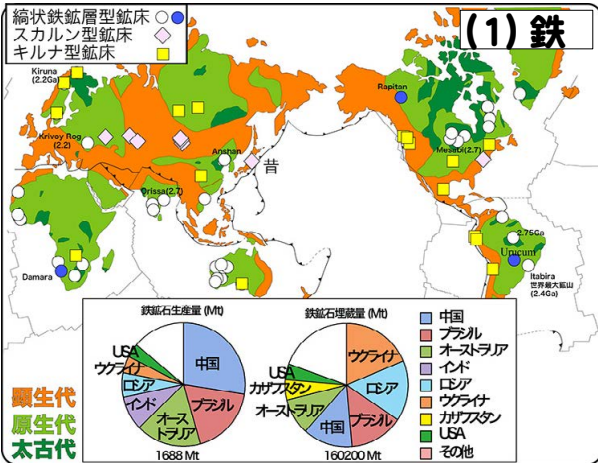
- 親鉄性元素はマントルに少ない
- 強親鉄性元素もマントルに含まれる
- 強親鉄性元素濃度は一定

レアメタルの問題点



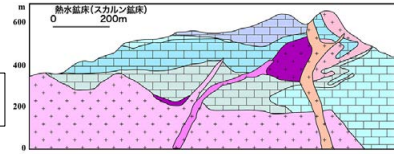
レアメタルの問題点





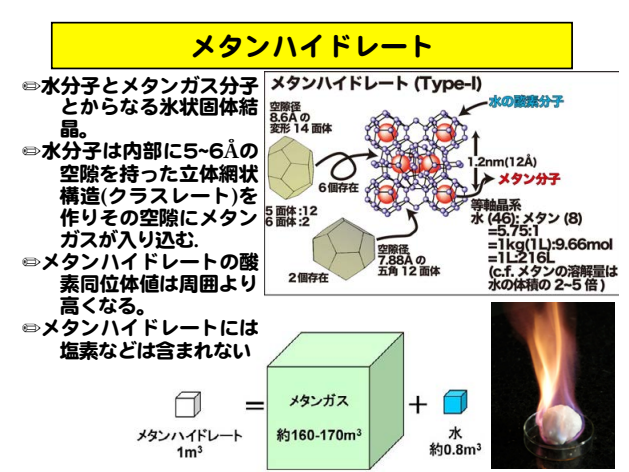
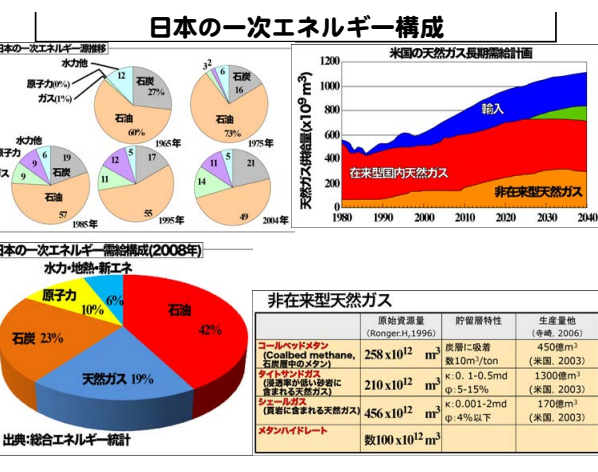
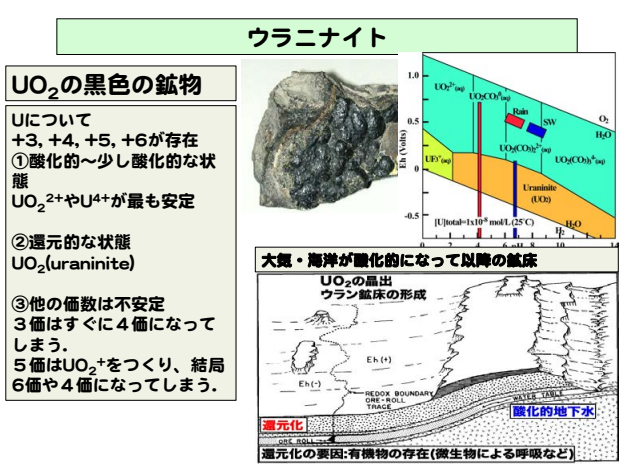
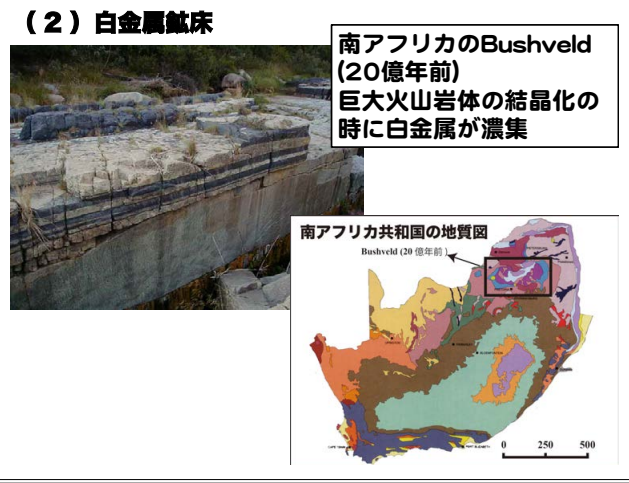
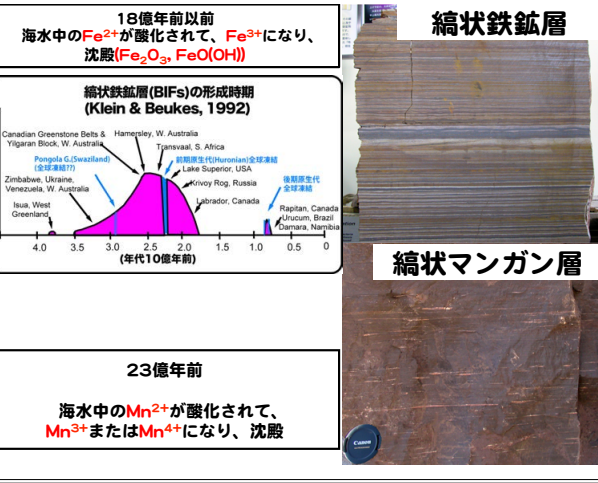
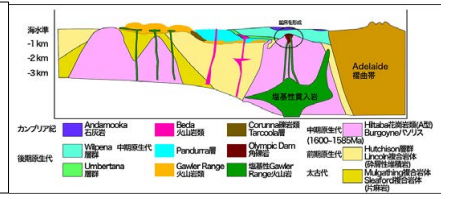
スカルン型

石灰岩と火成岩の間での熱水鉱床



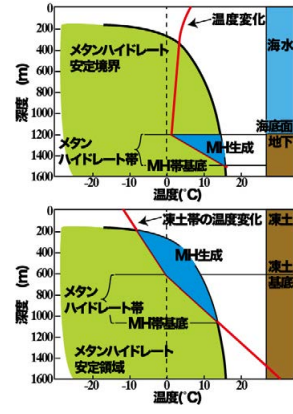
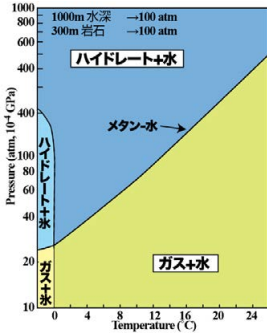
キルナ型

堆積岩とアルカリ花崗岩の間での熱水鉱床



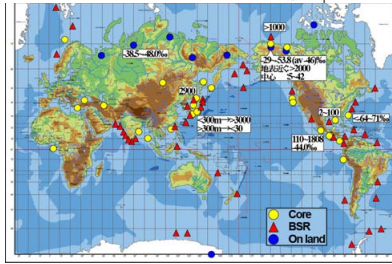
メタンハイドレートの安定領域

- (1) 海底の場合
- (2) 永久凍土地帯



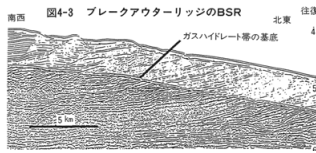
メタンの起源

- (1) 生物発酵起源のガス (メタン生成)
- (2) 有機物の熱分解起源のガス
- (3) 火山性ガス

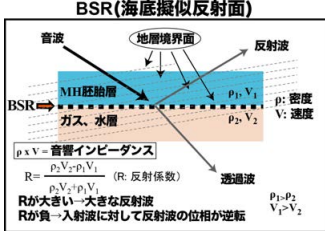


メタンハイドレートの探索とBSR

- (1) BSR: 海底擬似反射(Bottom Simulating Reflector)



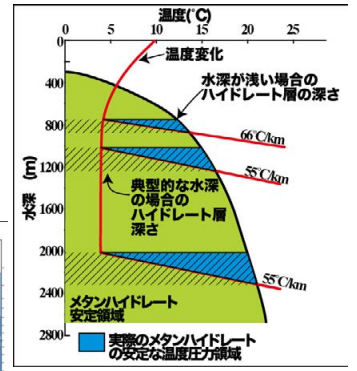
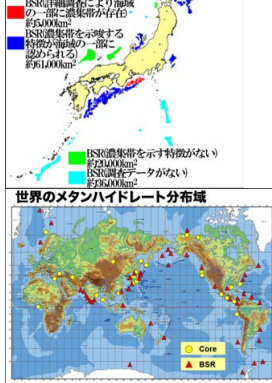
- ① 地層の境界面とは斜交し、海底面に平行に強い反射面が存在する
- ② メタンハイドレート層の基底



南海トラフコア

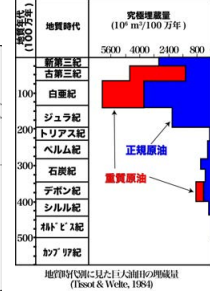
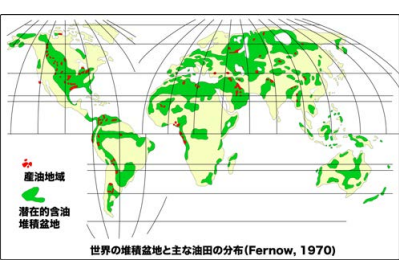
メタンハイドレートの分布

日本周辺のメタンハイドレート分布
BSR面積 約122,000km²



石油: 炭化水素類を主成分とし、非炭化水素化合物であるN, S, Oの化合物、微量の金属を副成分とした混合物である。温度圧力条件などにより、気体、液体、固体として産する。

オイル: 常温・常圧で液体の石油。
ガス: 常温・常圧で気体の低分子量炭化水素(C<6)を主成分とする石油成分。
貯留型石油: 鉱床を形成する石油
非貯留型石油: 分散し堆積岩中に存在しているピッチュメン。微量に堆積物、天水や生物中に含まれる炭化水素を分散型炭化水素。



石油の地層

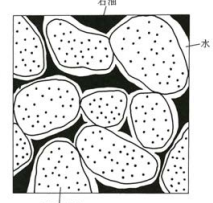
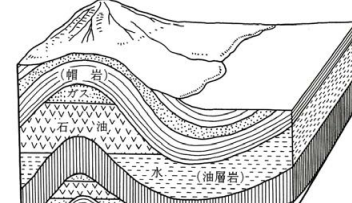


図12 地層の背斜構造での石油のたまり方

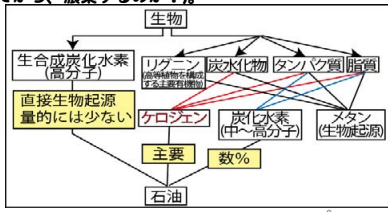
図13 貯留岩中に石油が含まれている状態

貯留岩中の構成粒子は表面張力の大きな水で覆われ、石油は水の間に存在。水は通常塩水(油田鹹水)で、海水起源とされているが、SO₄²⁻やアルカリ土類に枯渇、ただし、若い時代の油田鹹水は特に海水に似る

石油の起源

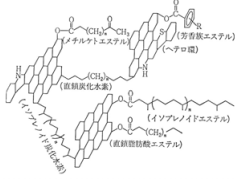
- (1) 炭化水素の起源 (有機説 vs. 無機説)。
- (2) 炭化水素の熟成 (熟成してから、濃集するのか?)。
- (3) 炭化水素の濃集。

炭化水素の起源

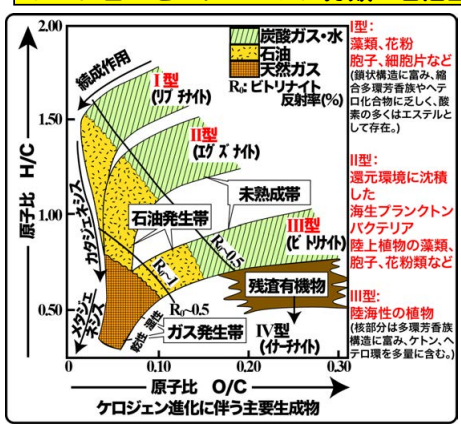


ケロジェンとは

- ① 堆積物中に存在する有機溶媒やアルカリ水溶液に不溶な有機物
- ② C, H, Oを主成分とし、少量のN, Sを含んだ複雑な非晶質高分子有機物で、一定の化合物ではない。
- ③ 核の部分は芳香族構造からなり、アルキル鎖によって、網状構造。
- ④ 加水分解や酸化を受け易い種々の側鎖を持つ。→ 熟成によりなくなる



ケロジェンを4グループに分類と石油生成との関係



ケロジェンから炭化水素へ

続成作用期

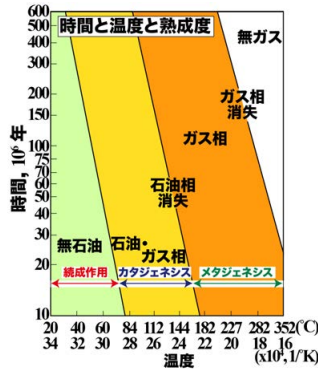
- 官能基が取り除かれるO→H₂O, CO₂, N₂やCH₄などのガスも
- ケロジェン核が分離。ケロジェン核はより芳香族に富む
- 一部の分離したものは有機溶媒に溶解するNOS化合物となる

カタジェネシス期

- 結合がより切れ、小さくなる
- NOS化合物はエステルやC-C結合が破壊され、かつNOSなどのヘテロ原子もなくなる。→炭化水素(低~中分子量)

メタジェネシス期

- C-C結合の破壊
- メタンガスの生成
- 芳香族性を増し、縮合、石墨へ

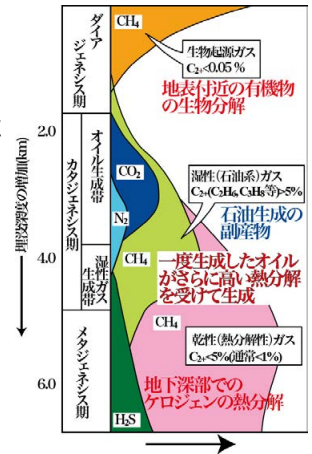


天然ガス

(1) 不燃性天然ガス~CO₂, N₂など

(2) 可燃性天然ガス~炭化水素, C₁~C₄脂肪族炭化水素

- 生物起源ガスと熱分解性ガス
- 貯留岩ガス: 貯留岩に濃集した有用ガス



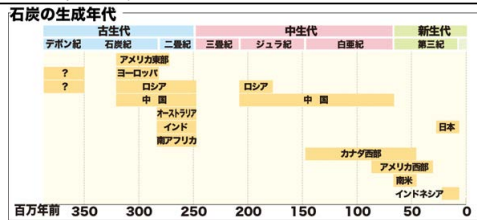
石炭の分布、年代

(1) 年代はデボン紀以降。

陸上植物はオルドビス紀(450Ma~), シルル紀に多様化、デボン紀後期には巨大な森林を形成

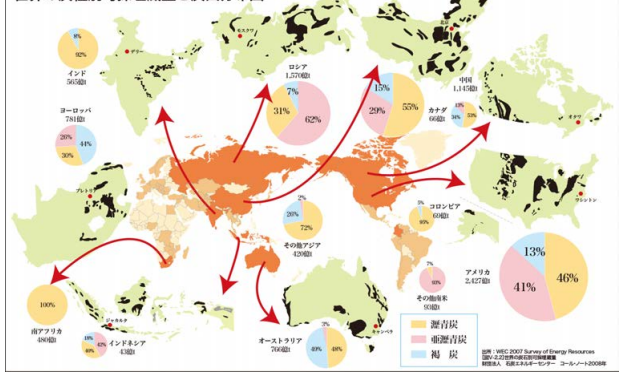
(2) 主要産床の時代:

- 石炭紀~二畳紀前半: 管束隠花植物陸上植物
- ジュラ紀~白亜紀前半: 裸子植物やシダ植物
- 白亜紀後半~古第三紀: 被子植物



石炭の分布、年代

世界の炭種別可採埋蔵量と炭田分布図



石炭の起源物質

(3) 石炭の起源物質:

① 陸上植物のセルロース(陸上植物, >50%)vsリグニン(ca.30%)

セルロース:細胞膜の主要成分

リグニン:セルロースで構成された植物組織の結合

