

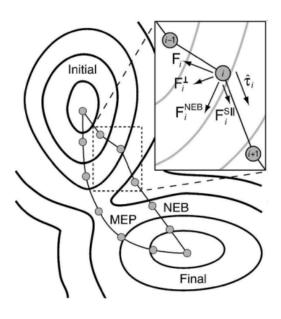
前回、Cu(111)表面上でのメタンの吸着構造を調べた。 では、次はC-Hが切断した生成物の構造を調べればよいのか?

先に、C-Hが切断した生成物の構造を調べておいたほうが効率的

ということで、今回はこの吸着構造を知らないという前提でスタート

Procedures for transition state search: nudged elastic band (NEB) method 2. Generate intermediate images

Example: Methanol decomposition on p(3×3) Pt(111) surface



D. Sheppard, R. Terrell, G. Henkelmana, J. Chem. Phys. 128, 134106 (2008)

2.4 Nudged Elastic-Band 法

Nudged Elastic-Band(NEB) 法 [21][22] は,2つの異なる安定状態を初期状態と終状態とし、その間を結ぶ最小エネルギー経路 (MEP, Minimum Energy Path) を探索する手法であり、MEP 上のエネルギーの極大点 (鞍点) はその反応における活性化エネルギーである (図 2-2).

NEB 法では,初期状態と終状態の間の状態を (通常は線形補間により) いくつかのイメージに分割し,隣接するイメージを仮想的なバネで結ぶことで MEP を探索する.各中間イメージに作用する力は,式 $(2\cdot17)$ で示すバネカの経路に平行な成分と式 $(2\cdot18)$ で示すポテンシャルカの経路に垂直な成分の合力を用い,各イメージに作用する力を最小化することで探索を行う.

Nudged Elastic Band Method

Pioneering work

Pratt, Elber, Karplus, ... and others

Nudged elastic band

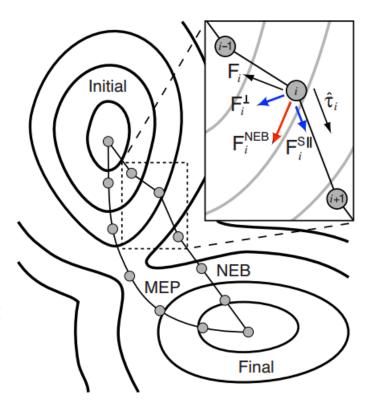
Images connect initial and final states

NEB force on each image:

$$\mathbf{F}_i^{ ext{NEB}} = \mathbf{F}_i^{\perp} + \mathbf{F}_i^{ ext{S}\parallel}$$

Perpendicular component (potential):

$$\mathbf{F}_i^{\perp} = -
abla(\mathbf{R}_i) +
abla(\mathbf{R}_i) \cdot \hat{oldsymbol{ au}}_i \hat{oldsymbol{ au}}_i$$



Parallel component (springs):

$$\mathbf{F}_{i}^{\mathrm{S}\parallel} = k \left(\left| \mathbf{R}_{i+1} - \mathbf{R}_{i} \right| - \left| \mathbf{R}_{i} - \mathbf{R}_{i-1} \right| \right) \hat{\boldsymbol{\tau}}_{i}$$

^[1] H. Jónsson, G. Mills, and K.W. Jacobsen, in Classical and Quantum Dynamics in Condensed Phase Simulations, 385 (1998).

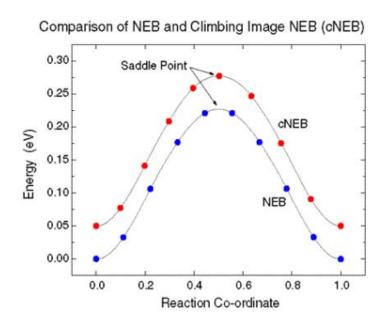
^[2] G. Henkelman and H. Jónsson, J. Chem. Phys. 113, 9978 (2000).

^[3] G. Henkelman, B. P. Uberuaga, and H. Jónsson, J. Chem. Phys. 113, 9901 (2000).

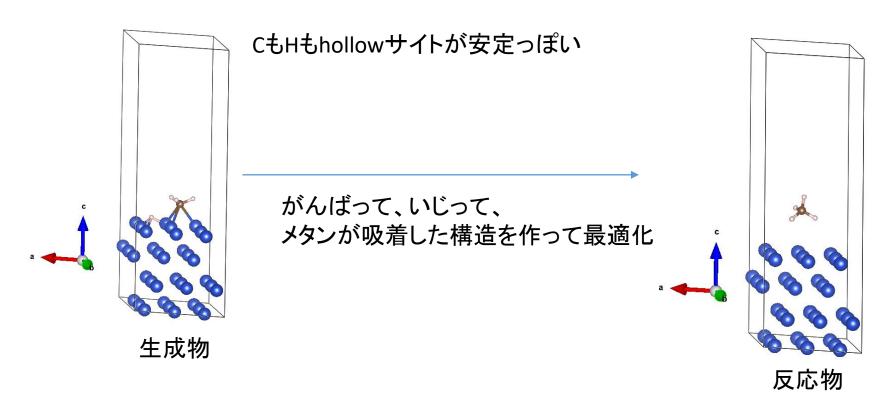
To do list:

1. Find NEB vtst Code location:

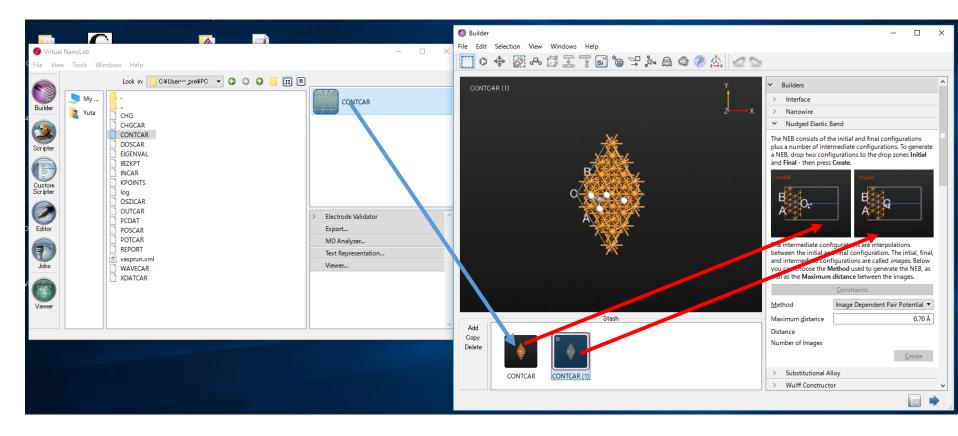
- ☐ Henkelman Group, UT Austin (http://theory.cm.utexas.edu/vtsttools/neb.html)
- □ Code location on CFN cluster: /software/Workshop14/bin
- Executable: vaspP_NEB



CH₃とHが吸着した構造の最適化



NEBのイメージを生成(VNLでやる)



- 1、反応物と生成物の最適化で得られたCONTCARをBuilderのStashに放り込む
- 2、その二つをそれぞれ、右側のBuilders > Nudged Elastic Bandの所にドロップ原子の番号がずれているとInvalidとでる。

生成物と反応物を別個に最適化するとたまにこうなる。

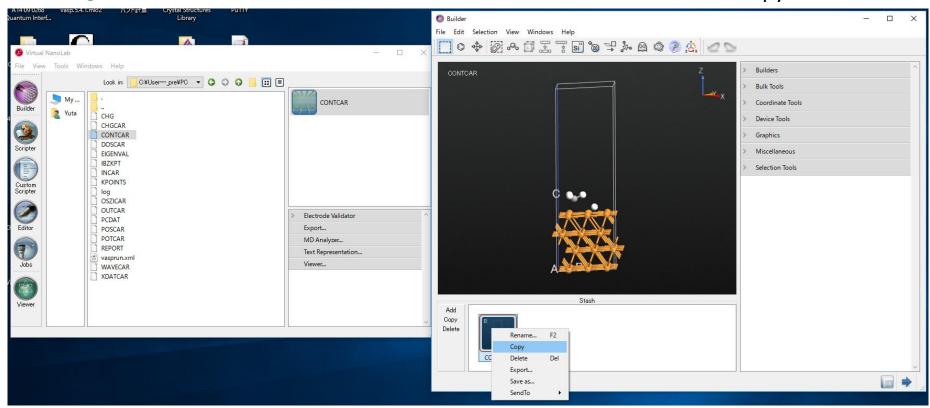
(マテステで構造をいじって、生成物から反応物を作ってcifで保存して

VESTAでPOSCARに変換するのならこの問題はたぶん起きない。VNLではこれがよく起きる)

解決策①、原子を並び替える(どうやって?)

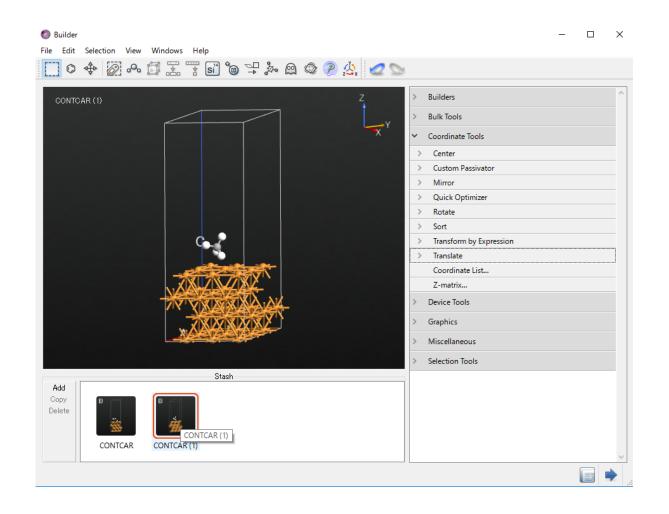
解決策② optする前にNEBのイメージを作っておく

手順① 生成物の最適化、CONTCARをBuilderで開き、stashで右クリックcopy

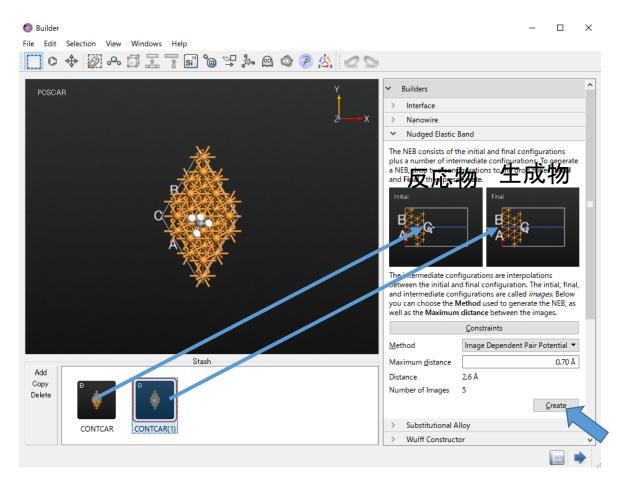


手順② 同じCONTCARがstashに二つできるので、片方を反応物とする。

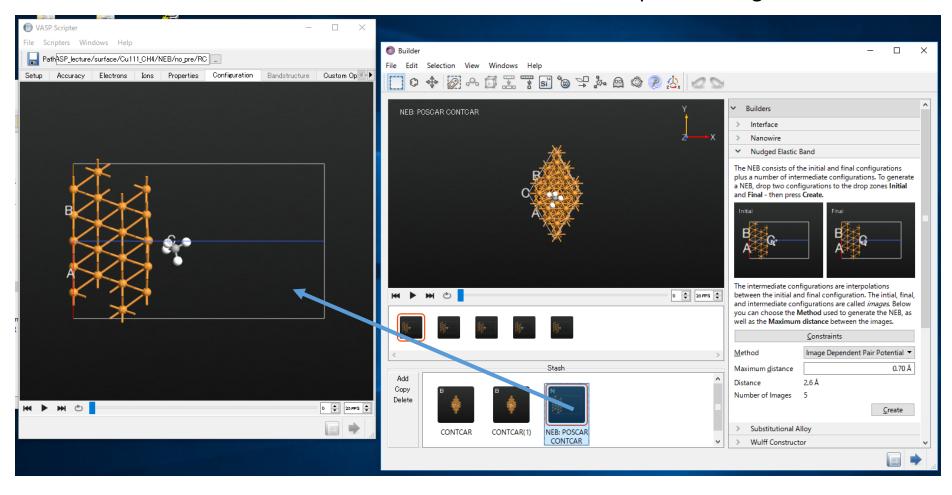
手順③ 右側のCoordinate ToolsのRotate, Translate, Z-matrixなどを駆使して反応物の初期 構造を作成



手順④ こうして作った二つの構造を使ってNEBのイメージを作る (実際にはこれを使ってNEBをやる必要はないので設定は適当でcreate)

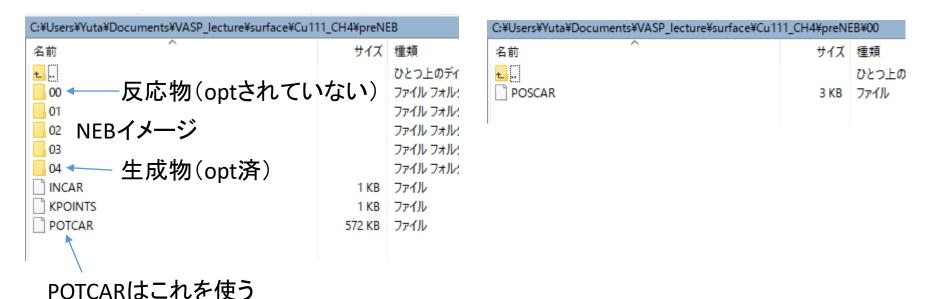


手順⑤ NEBのイメージがstashに生成される。それをVASP scripterのconfigurationに保存



あとは通常と同じ、setupでpotentialを決めて、ionsで固定を確認し、保存 NEBの前段階なのでpreNEBというフォルダに保存しよう

手順⑥ preNEBのディレクトリに行く、反応物を最適化(00のディレクトリの中にPOSCARがある)



INCARとKPOINTSは生成物をoptするときに使ったものと同じものを使う。

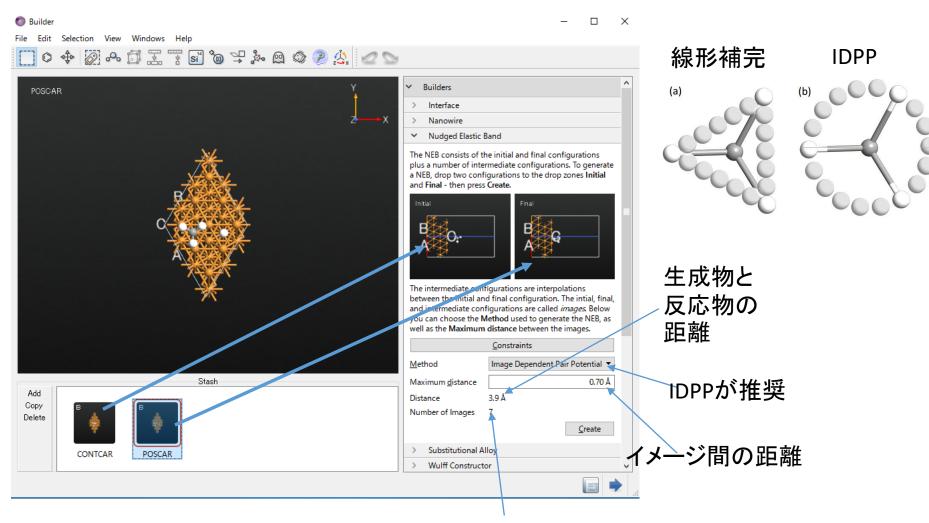
INCARの例

```
# Spin
                        メチルラジカルができるかもしれないから
 ISPIN = 2
                        とりあえずISPIN = 2にしておく
# Electronic loop controls:
                         (閉殻の確証があれば1で)
 ENCUT = 500
 ALGO = Fast
 EDIFF = 1E-5
                                                                   反応物の
 NELM = 100
                                                                  最適化構造
 ISMEAR = 0
 SIGMA = 0.200000
# Relaxation control:
 IBRION = 2
           # Conjugate gradients
 NSW = 400
 POTIM = 0.500000
 ISIF = 2
 EDIFFG = -0.050000
# Parallelization
NPAR = 4
LREAL = Auto
NSIM = 1
LPLANE = .TRUE.
# vdW correction
IVDW = 2
# Properties:
LCHARG = .FALSE.
 LWAVE = .FALSE.
LELF = .FALSE.
 LVTOT = .FALSE.
 LVHAR = .FALSE.
```

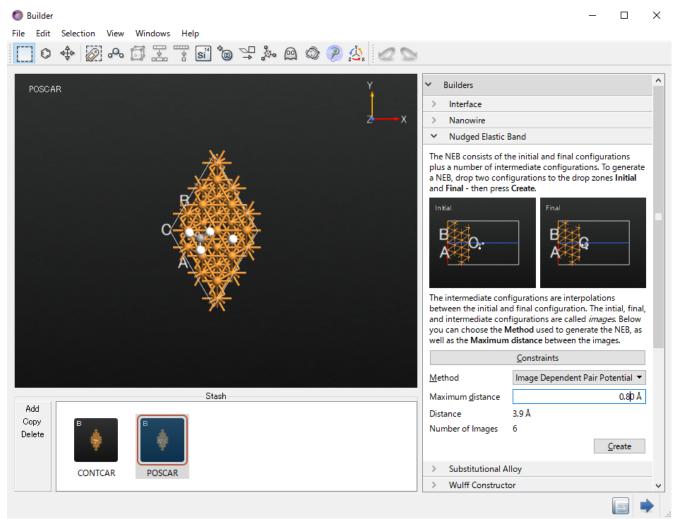
手順⑦ 最適化された反応物と、最後の番号のディレクトリの中のPOSCAR(生成物)を Builderで開く

それぞれNEBのところにドロップする。

心配なら生成物のPOSCARもoptしてもいい。どうせ1点目で終わるはず。



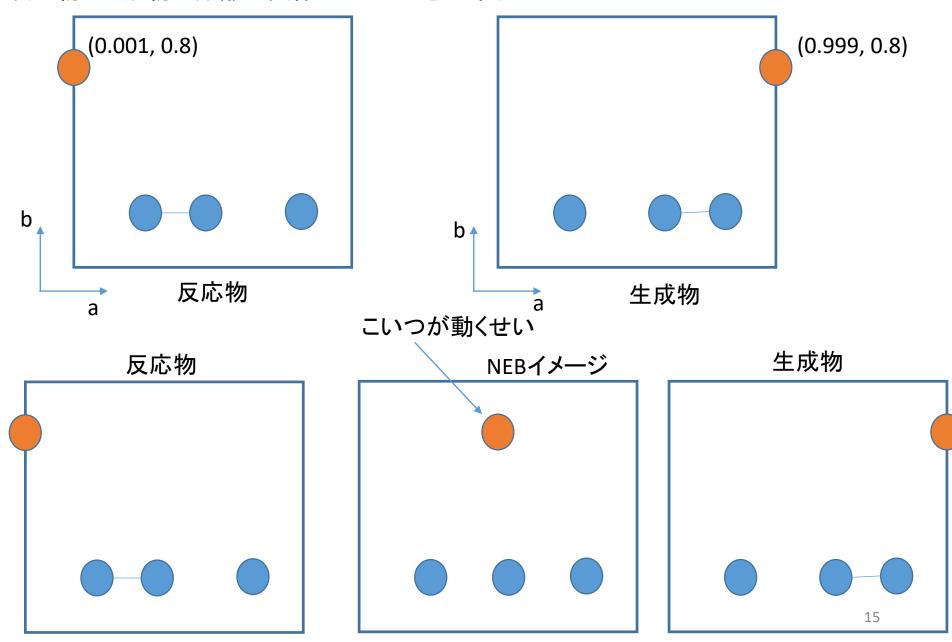
手順® イメージの個数を決める 16コアのマシンを使う場合。16の約数でなければならない。 4が妥当(4コア*4イメージ=16) 5にすると(3コア*5イメージ=15で1コア余ってもったいない)



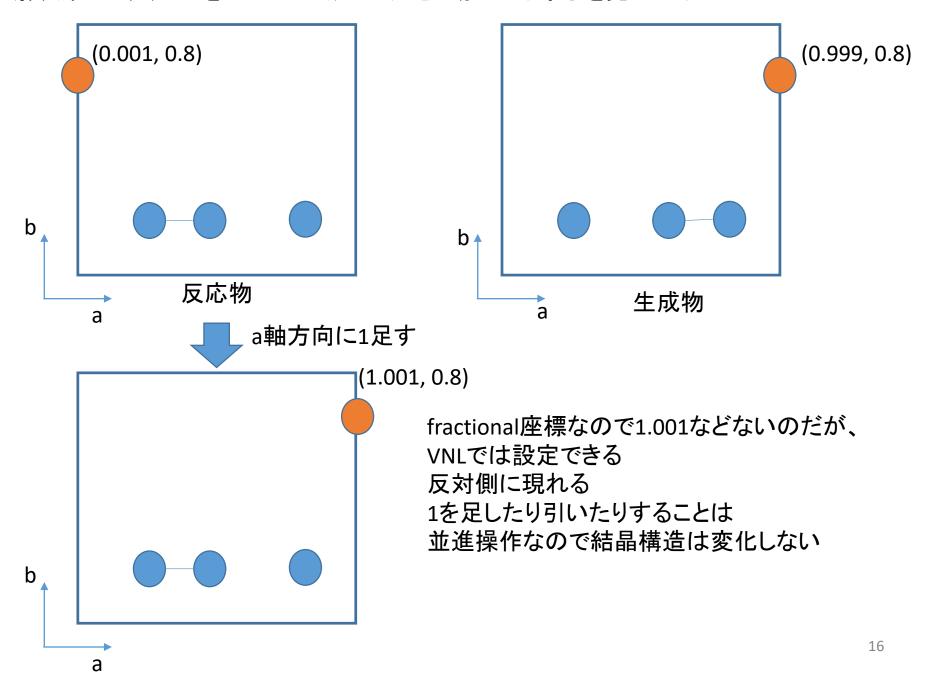
イメージ間の距離を 調整して個数が6(RC とPC含む) になるようにする

イメージ間の距離の 目安 0.6~1.2 Å 程度?

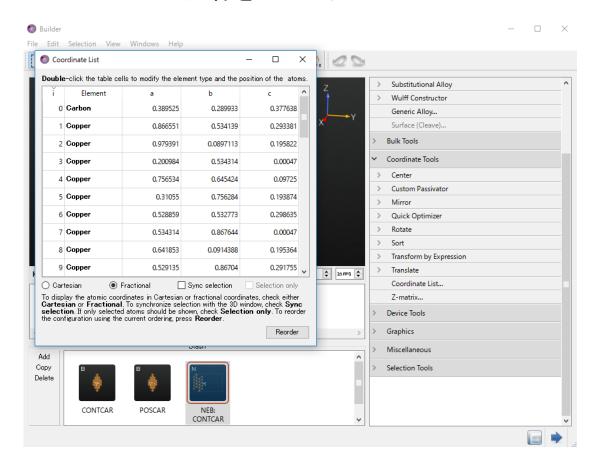
際にいる原子に要注意 反応物と生成物の距離が異様にデカいときがある



解決策 まず、NEBをとにかく生成して大きく動いてる原子を見つける

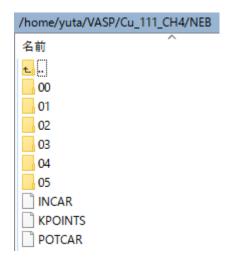


問題の原子を見つけたら、マウスのカーソルを上に持っていくと番号が出る Coordinate ToolsのCoordinate Listで座標をいじれる



手順⑨ NEBを流すディレクトリに行く

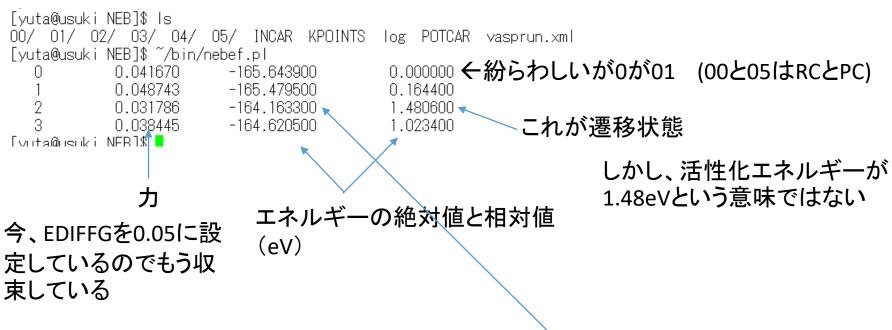
NEB用のINCARの例



```
# Spin
ISPIN = 2
# Electronic loop controls:
ENCUT = 500
ALGO = Fast
EDIFF = 1E-5
NELM = 100
ISMEAR = 0
SIGMA = 0.200000
# Relaxation control:
NSW = 500
POTIM = 0.500000
ISIF = 0
EDIFFG = -0.050000
                   イメージの数
# NEB
                    spring constant
IMAGES = 4
SPRING = -5
                          climbing NEB
LCLIMB = .TRUE.◀
           # Quasi Newton
IBRION = 1
                              CGはお勧めできない
# Parallelization
NPAR = 4
                              (ONが良い)
LREAL = Auto
NSIM = 1
                16コアに4イメージを同時に流すので
LPLANE = .TRUE.
                16/4=4ということで4
# vdW correction
IVDW = 2
                この場合、4の約数なら何でもよい
# Properties:
                1.2.4が可能
LCHARG = .FALSE.
LWAVE = .FALSE.
LELF = .FALSE.
LVTOT = .FALSE.
LVHAR = .FALSE.
```

ひたすら待つ

vtst tool(Dropboxに置いてます)のnebef.plで途中経過を確認できる(コンパイル等は不要です、ホームかどっかに置くだけでよい)



RCのエネルギーをOUTCARから読みだすと -165.69952563 eV

PCのエネルギーをOUTCARから読みだすと -164.95035197 eV

反応熱は0.75 eV = 17 kcal/molの吸熱反応

この差から

活性化エネルギーは

1.54 eV = 36 kcal/mol

構造はそれぞれのディレクトリ内 のCONTCARに入っている

どのくらい時間がかかったのか?

```
total
            electrons 6.027424953316148E-010
                                               484回もかかった!
total
            electrons 6.027424953316148E-010
total
            electrons 6.027424953316148E-010
total
            electrons 6.027424953316148E-010
translations:
                      1
                                 1
484 F= -.16570672E+03 E0= -.16564395E+03 d E =-.321946E-03 mag=
                                                                 0.0000
BRION: g(F) = 0.992E-03 g(S) = 0.000E+00 retain N = 4 mean eig = 2.08
eig: 3.722 3.722 0.710 0.153
reached required accuracy - stopping structural energy minimisation
```

General timing and accounting informations for this job:

Total CPU time used (sec): 243738.734

User time (sec): 243638.324

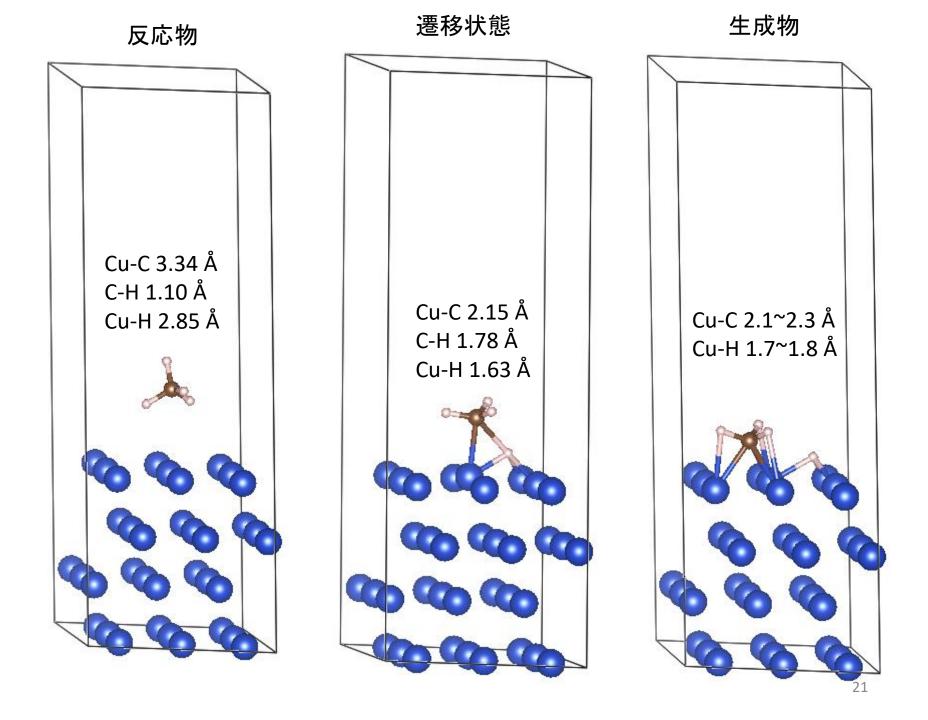
System time (sec): 100.405

Elapsed time (sec): 243613.795

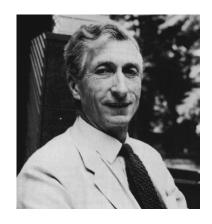
約68時間(ほぼ3日)!

こんな単純な反応でさえこれだけ時間がかかるいわんや複雑な反応においては

VASPは反応向きではない・・・



活性化エネルギーと遷移状態の構造を求めたらそれで終わりか?



Charles Coulson

"The role of quantum chemistry is to understand these concepts and show what are the essential features in chemical behavior" "Give us insight, not numbers"

結局のところ、活性化エネルギーは高いか低いかだけ分かればよい、なぜ、高いのか?なぜ低いのか?が分かればそれは次の一歩につながるたった1つの表面から実に多くのことが学べる36 kcal/molの活性化エネルギーについて全く落胆する必要はない

固体表面の計算における量子化学の意義

積み上げてきた。化学者の視点は、しばしば局所的であるか、結合ヤクフスターを扱うのに優れており、これらに関する文献や知識は特によく集積されている。そのため、研究している化合物に関連して、数百もの構造や分子を、すぐ思い浮かべることができる。分子はどんなもので、どのような性質をもっていて、それはなぜかということについて、経験した実験や単純な理論を通して、多くの直感的な知識を得ている。できる限り極端な言い方をすれば、物理学者の友人は我々より分子や固体の電子構造の計算の仕方についてはよく知っているが、"理解すること"という言葉の認識にはいろいろあるにしても、我々化学者ほどには本質を理解していないことが多い。

精度を求めたら、物理学者には勝てない

(もちろん我々もGW計算をやろうと思えばできるのだが、やる必要がない。)

我々、化学者は"insight"で勝負しない といけない

VASPはそれを手助けしてくれる

Hoffmann 『固体と表面の理論化学』

電子状態解析エトセトラ(こっちの方が楽しい)

とりあえず1点計算

IORBTT = 12

ISYM = -1 **←**

NBANDS = 552

```
1 F= -.16424695E+03 E0= -.16416335E+03 d E =-.167186E+00 mag= 0.0000
```

COHP計算用のINCAR

スピンがなさそうなので今後はISPIN=1とする

```
# Spin
ISPIN = 1
# Electronic loop controls:
FNCUT = 500
ALGO = Fast
 EDIFF = 1E-5
NELM = 100
ISMEAR = -5
STGMA = 0.2000
# Relaxation control:
IBRION = 2
             # Conjugate gradients
NSW = 0
POTIM = 0.500000
ISIF = 2
FDTFFG = -0.050000
# Parallelization
NPAR = 4
LREAL = Auto
NSIM = 1
IPLANE = .TRUE.
# vdW correction
IVDW = 2
# Properties:
 LCHARG = .TRUE.
                        電子密度と波動関数を書き出す
 LWAVE = .TRUE.
LELF = .FALSE.
LVTOT = .FALSE.
LVHAR = .FALSE.
NEDOS = 1000
```

COHP計算用のプログラムの仕様

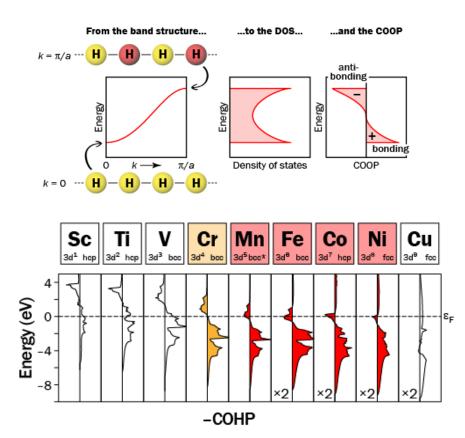
NBANDSは計算に使うバンドの数 (デフォルトだと空軌道の数が少ない、原子価軌道の数をもとに計算できるが、、、めんどくさい)

k点のサンプリングで対称性を入れない(すべての点を計算)

COHPの計算

lobster(フリー)をダウンロード dropboxのtoolの中のbin.zipの中にまとめて置いてます(コンパイル不要)





金属の磁性の問題を極めて美しい方法で説明 (Angew. Chem. Int. Ed. 2000, 39, 1560.)

lobsterinというファイルを同じディレクトリ内に置く

lobsterin(例)

|COHPstartEnergy -30 エネルギー範囲(Fermi基準) | COHPendEnergy 10 エネルギー範囲(Fermi基準)

includeorbitals s p d 使う軌道の種類

!basisset bunge 基底関数の選択(pbevaspfit2015がお勧め、使わないやつは!でコメントアウト)!basisset koga

basisset pbevaspfit2015

VASPが出力した平面波波動関数を局在基底に射影

cohpbetween atom 1 atom 26 cohpbetween atom 1 atom 41 cohpbetween atom 26 atom 41

CHEMISTRY

WWW.C-CHEM.ORG

SOFTWARE NEWS AND UPDATES

COHPを計算する原子ペア

POSCARをVESTAで開いて原子を選択すると 何番目か分かる

amorphous projected surface DOS structures models **pCOOP pCOHP C**(p) ψ_i projection **BWDF H**^(p) Ej auxiliary basis **Electronic-Structure Reconstruction**

Figure 1. Overview of LOBSTER's functional principle: a quantum-chemical system, characterized by its one-electron (Bloch) wavefunctions Ψ_j and the according eigenvalues ε_j (band energies), has been brought to self-consistency using some plane-wave DFT program. A local auxiliary basis is then selected to determine the overlap matrix $\mathbf{5}$ and the transfer matrix $\mathbf{7}$ between the delocalized and localized representations. From those, the projected coefficient and Hamiltonian matrices $\mathbf{C}^{(p)}$ and $\mathbf{H}^{(p)}$, respectively, are accessible, which allow for various bond-analytic tools. The LOBSTER logo is copyrighted by the Chair of Solid-State and Quantum Chemistry at RWTH Aachen University.

私の場合パスが通っているのでlobster-2.1.0と打つだけ

```
[vuta@usuki lobster]$ lobster-2.1.0
LOBSTER \sqrt{2.1.0} (g++ 5.4.0)
Copyright (C) 2016 by Chair of Solid-State and Quantum Chemistry, RWTH Aachen.
All rights reserved. Contributions by S. Maintz, V. L. Deringer, M. Esser,
A. L. Tchougreeff and R. Dronskowski
starting on host usuki on 2016-11-20 at 18:23:36 JST using 16 threads
detecting used PAW program... VASP
initializing PW system...
initializing Augmentations...
initializing LCAO system...
setting up local basis functions...
C (pbeVaspFit2015) 2s 2p y 2p z 2p x
H (pbeVaspFit2015) 1s
Cu (pbeVaspFit2015) 4s 4p y 4p_z 4p_x 3d_xy 3d_yz 3d_z^2 3d_xz 3d_x^2-y^2
WARNING: You are employing too few bands in your PAW calculation. To reconstruct
WARNING: the Hamilton matrix in the local basis, you need to use at least
WARNING: 332 bands. pCOHP analyses will be disabled. Please check the manual!
setting up CO interactions... found 3 interactions.
projecting...
              30 40 50
                            60 70 80
|----|----|----|----|----|----|----|
*********************
```

calculating overlaps...
post-processing projection...
abs. total spilling: 3.55%
abs. charge spilling: 1.15%
calculating pDOS...
writing DOSCAR.lobster...

writing COOPCAR.lobster and ICOOPLIST.lobster...
finished in 0 h 1 min 53 s 373 ms of wall time
0 h 25 min 39 s 900 ms of user time
0 h 3 min 11 s 120 ms of svs time

[vuta@usuki lohster]\$

バンドの数が足りない!と文句言ってる NBANDS = 332として再度一点計算 (先ほどのWAVECARがあるので そんなに時間はかからない)

```
[yuta@usuki lobster]$ lobster-2.1.0
LOBSTER \sqrt{2.1.0} (g++ 5.4.0)
Copyright (C) 2016 by Chair of Solid-State and Quantum Chemistry, RWTH Aachen.
All rights reserved. Contributions by S. Maintz, V. L. Deringer, M. Esser,
A. L. Tchougreeff and R. Dronskowski
starting on host usuki on 2016-11-20 at 18:54:25 JST using 16 threads
detecting used PAW program... VASP
initializing PW system...
initializing Augmentations...
initializing LCAO system...
setting up local basis functions...
C (pbeVaspFit2015) 2s 2p_y 2p_z 2p_x
H (pbeVaspFit2015) 1s
Cu (pbeVaspFit2015) 4s 4p_y 4p_z 4p_x 3d_xy 3d_yz 3d_z^2 3d xz 3d x^2-y^2
setting up CO interactions... found 3 interactions.
projecting...
0% 10 20
             30 40 50 60 70 80
|----|----|----|----|
*********************
calculating overlaps...
post-processing projection...
WARNING: 7 of 9 k-points could not be orthonormalized with an accuracy of 1.0E-5.
WARNING: Generally, this is not a critical error. But to help you analyze it,
WARNING: I dumped the band overlap matrices to the file bandOverlaps.lobster.
WARNING: Please check how much they deviate from the identity matrix and decide to
WARNING: use your results only, if you are sure that this is ok.
abs. total spilling: 20.50% ← この数字はどうでもいい
abs. charge spilling:
                     1.15% 🚤
                                         この数字が重要(この場合、100-1.15=98.85%の波動関
calculating pDOS...
writing COOPCAR.lobster and ICOOPLIST.lobster 数を射影できている)許容範囲
writing DOSCAR.lobster...
calculating pCOHPs...
writing COHPCAR.lobster and ICOHPLIST.lobster...
finished in 0 h 2 min 29 s 756 ms of wall time
           0 h 30 min 15 s 190 ms of user time
                                                                                                 27
          Oh 7 min 4 s 790 ms of sys time
```

XX.lobsterがlobsterによって生成されたファイル(wxdragonで見る)

bandOverlaps.lobster

COHPCAR, lobster

CHG

CHGCAR

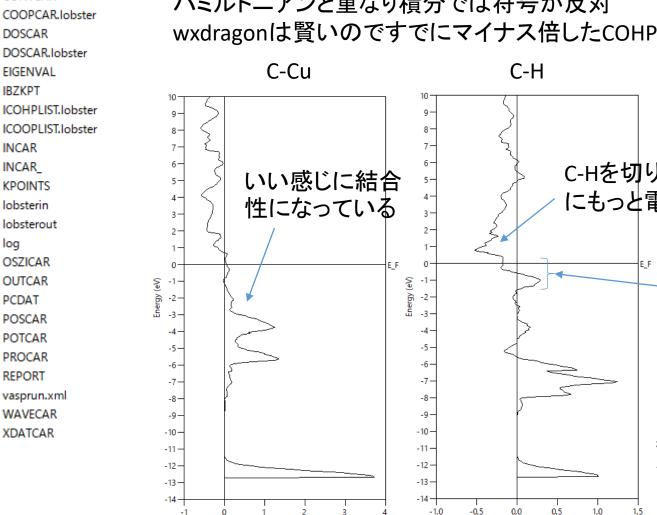
CONTCAR

着目している結合



COOPでは+が結合性(重なり積分) COHPでは-が結合性(ハミルトニアン) ハミルトニアンと重なり積分では符号が反対

wxdragonは賢いのですでにマイナス倍したCOHPを出してくれる



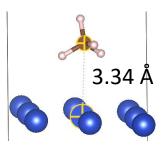
-pCOHP

C-Hを切りたいので反結合領域 にもっと電子を入れたい

> 依然として結合性が強く 反結合性は弱い (これが高い活性化エネ ルギーの原因か?)

RCではどうか気になる

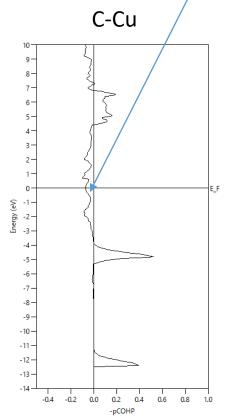
基本フェルミ準位近傍を見 る。Walsh図でHOMOに着 目するのと同じ。

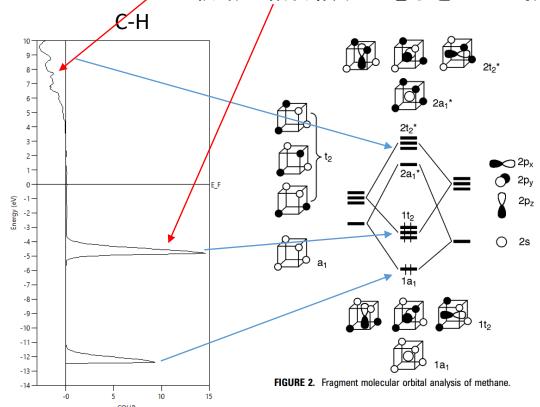


反結合的に見えるが 目盛りに注意すれば、 むしろ非結合的である 遠いから当然

戦略1: 反結合領域にいかに電子を入れるか

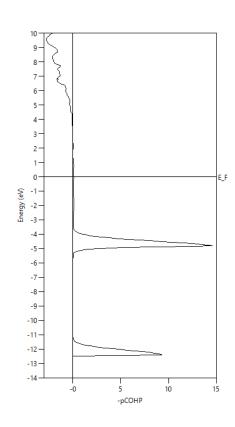
戦略2:結合領域の電子をいかに抜くか





Cu(111)面はフェルミ準位が結合性と反結合性 のちょうど中間にあり、帯に短し、たすきに長し (他の金属ではどうなっているんだろう?)

そう言えば、こんなことをやると5月に宣言したような・・・29

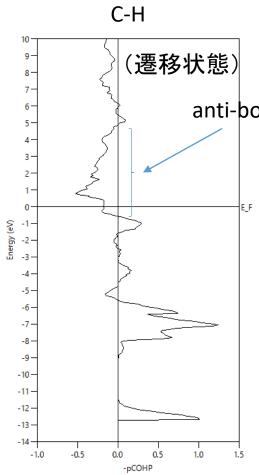


疑問

なぜ反結合性のピークはブロードで、結合性のピークはシャープなんだろうか?

DOSのピークの物理的意味 相互作用の強さ、状態の寿命(不確定性原理ΔΕΔt~h/2)など が関係している?

で、銅はどっちの戦略をとったか?

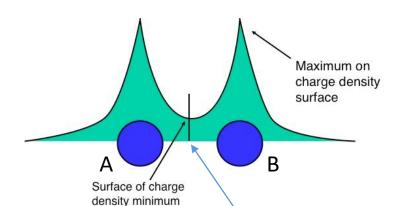


anti-bondingが下がってきているので戦略1

では、どのくらい電子がメタンに移動したのか?

Bader Charge Analysis

Quantum Theory of Atoms in Molecules (QTAIM)

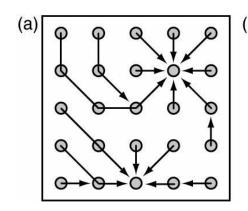


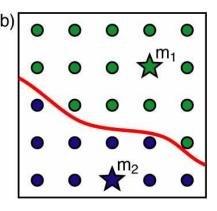
どのようにして分子を原子に分けるか?

電子密度が最小になるところで垂直な面を切ってやる

ここより左は原子Aの電子、右側は原子Bの電子

実際的には





実際にはグリッドを切って各点での電子密度 が分かっている。これを"steepest ascent"(最急 上昇法?)で求めていく。

原子核上で電子密度は最大になるので、 最終的にはどこかの原子核上にたどり着く

擬ポテンシャル使って、原子価電子しか計算してないけど、大丈夫?

PAW法は内殻の電子密度を計算できる

基本今までと同じ

```
# Spin
ISPIN = 1
# Electronic loop controls:
ENCUT = 500
ALGO = Fast
EDIFF = 1E-5
NELM = 100
ISMEAR = 0
SIGMA = 0.200000
# Relaxation control:
IBRION = 2
           # Conjugate gradients
NSW = 0
POTIM = 0.500000
ISIF = 2
EDIFFG = -0.050000
# Parallelization
NPAR = 4
                                                    以下が出力される
LREAL = Auto
NSIM = 1
                                                     AECCARO: 内殼電子密度
LPLANE = .TRUE.
                                                     AECCAR2: 価電子密度
                 初登場
# vdW correction
IVDW = 2
                  内殻の電子密度を書き出させる
                                                     以下のvtst tool(binの中に入ってる)で合算
# Properties:
LCHARG = .TRUE.
                                                      chgsum.pl AECCARO AECCAR2
               電子密度を知りたいので当然TRUE
LAECHG = .TRUE.
LWAVE = .TRUE.
                                                      CHGCAR_sum:全電子密度が生成
LELF = .FALSE.
LVTOT = .FALSE.
LVHAR = .FALSE.
                                                                                    33
```

[yuta@usuki TS]\$ Is AECCARO AECCAR1 AECCAR2 CHG CHGCAR CHGCAR sum CONTCAR DOSCAR EIGENVAL [yuta@usuki TS]\$ bader CHGCAR -ref CHGCAR_sum ← bader chargeを計算する(vtst toolにパスを通しておく) GRID BASED BADER ANALYSIS (Version 0.28a 07/12/12) OPEN ... CHGCAR VASP-STYLE INPUT FILE VASP5 format Density-grid $84 \times 84 \times 240$ CLOSE ... CHGCAR RUN TIME: 0.58 SECONDS OPEN ... CHGCAR_sum VASP-STYLE INPUT FILE VASP5 format Density-grid $84 \times 84 \times 240$ CLOSE ... CHGCAR sum RUN TIME: 0.60 SECONDS CALCULATING BADER CHARGE DISTRIBUTION 0 10 25 50 75 100

PERCENT DONE: **************

REFINING AUTOMATICALLY

ITERATION: 1

EDGE POINTS: 629598 REASSIGNED POINTS: 27295

ITERATION: 2

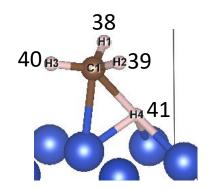
CHECKED POINTS: 314403 REASSIGNED POINTS: 6

ITERATION: 3

CHECKED POINTS: 77
REASSIGNED POINTS: 0

ACF.datに結果が出る(価電子数で出る)

#	Х	Υ	Z	CHARGE	MIN DIST	ATOMIC VO	DL
1	4.0206	-0.2836	8.5454	4.3167	0.5057	35.0513 ((-0.32)
2	2.6920	-2.2075	6.1506	11.0248	1.1180	18.9104	(0:0 =)
3	4.0158	4.3392	0.0093	11.0277	1.1167	40.7749	
4	4.0158	-4.3392	0.0092	11.0273	1.1166	40.9440	
5	4.0158	0.0000	0.0092	11.0180	1.1167	39.7668	
6	5.2404	-3.6269	4.1051	10.9823	1.0968	11.2030	
7	3.9723	4.3159	6.1877 0.0092	11.0337	1.1167	30.1495	
8	1.5105	0.0000			1.1167	39.6075	
9	2.7600	0.6955	4.1546	10.9823	1.0979	11.3300	
10	1.4481	-0.0205	6.1670	11.0375 10.9719 10.9719	1.1129	20.9822	
11	5.2684	3.6160	2.0541	10.9719	1.0866	11.0644	
12	1.5105	1.4465	2.0540	10.9719	1.0865	11.1267	
13	1.4833	-1.4572	4.1023 6.1735	10.9724	1.0990	11.1200	
14	3.9652	-4.3586	6.1735	11.0409	1.1184	27.8885	
15	2.7632	-2.1696	0.0092	11.0265	1.1167	36.5142	
16	2.7631	-0.7232	2.0540 4.1279	10.9766	1.0865	11.1267	
17	3.9884	-1.4476	4.1279	10.9899	1.1021	11.3447	
18	6.4867	-0.0265	6.1916	10.9657	1.0110	19.2548	
19	4.0158	-2.8928	2.0540	10.9781	1.0866	11.1084	C
20	4.0158	5.7856	2.0542	10.9758	1.0866	11.0748	- Cu
21	5.2383	-2.2044		10.9547		18.4971	
22	3.9849	-5.7999	4.1028	10.9880 11.0273	1.1005	11.2250	
23	2.7632	2.1696	0.0092	11.0273	1.1167	40.2370	
24	5.2685	-0.7232	2.0541	10.9781	1.0866	11.1169	
25	3.9871	2.8768	4.1061	10.9799 10.8385	1.1046	11.1755	
26	3.9444	-0.0218	6.4127		0.9331	12.3827	
27	5.2684	2.1696	0.0092	11.0278	1.1167	39.4243	
28	2.7632	3.6161	2.0541	10.9741	1.0867	11.0742	
29	2.7377	-3.6317	4.0993	10.9688	1.0809	11.1053	
30	6.5210	0.0000	0.0093	11.0277	1.1166	39.4359	
31	4.0158	1.4465	2.0540	10.9727 10.9775	1.0866	11.1145	
32	5.2280	1.4465 0.7017	4.1336	10.9775	1.1073	11.3099	
33	2.7118	2.1566	6.1752	11.0412	1.1072	22.1288	
34	5.2684	-2.1696	0.0092	11.0275	1.1166	40.1442	
35	6.5211	-2.1696 1.4464	2.0541	10.9735	1.0866	11.0895	
36		-1.4586	4.1031	10.9830	1.1047	11.1994	+0.04
37	5.2193	2.1656	6.1674	11.0240	1.1079	22.4714	+0.04
38	4.9132	0.0992	9.0489	0.9632	0.3077	107.8324	+0.06
39	3.8059	-1.3151	8.8379	0.9389	0.2360	85.4783	- H +0.00
40	3.1610	0.3719	8.7221	0.8962	0.2789	49.7529	+0.10
41	5.1558	-0.7211	7.2433	1.0893	0.4998	5.4519	
							0.09



CH₄全体としては -0.21

COHPの解析とよく一致

VACUUM CHARGE: 0.0000 VACUUM VOLUME: 0.0000 NUMBER OF ELECTRONS: 404.0000

Hirshfeld charge (TSの分散力補正に必要なので、TSを入れると自動で計算される)

Electronic structure based methods

Weighted distributing

- Distribute $n(\mathbf{r})$ according to atomic weights $w_{\alpha}(\mathbf{r})$
 - $n_{\alpha}(\mathbf{r}) = w_{\alpha}(\mathbf{r})n(\mathbf{r})$
 - weights are normalized: $\sum_{\alpha} w_{\alpha}(\mathbf{r}) = 1$
 - fuzzy boundaries (if w_{α} are not truncated)
 - $q_{\alpha} = Z_{\alpha} \int w_{\alpha}(\mathbf{r}) n(\mathbf{r}) d^3 r$
- Simple Gaussian $w_{\alpha}(\mathbf{r}) \propto e^{-|\mathbf{r}-\mathbf{r}_{\alpha}|^2/r_{\alpha,o}^2}$
 - $r_{\alpha,o}$ = covalence, ionic, vdW, ... radius
- Hirshfeld $w_{\alpha}(\mathbf{r}) \propto n_{\alpha}^{o}(\mathbf{r})$

•
$$q_{\alpha} = \int (n_{\alpha}^{o} - w_{\alpha}n)d^{3}r = \int n_{\alpha}^{o}(1 - \frac{n(r)}{\sum n_{\alpha}^{o}})d^{3}r$$

- Non-interacting atoms are important:
 - either atomic radius or electronic density

原子の状態での電子密度 (分子の中ですべての原子が

全電子密度

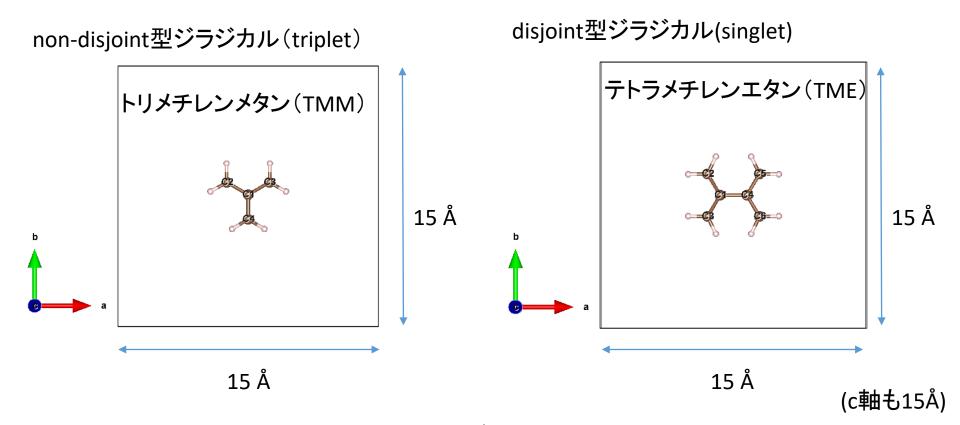
他の原子とあたかも相互作用せずに 独立して存在しているとしたときの 電子密度の分布をもとに 全電子密度を重みづけ)

OUTCARより

Hirs	hfeld	charges:
------	-------	----------

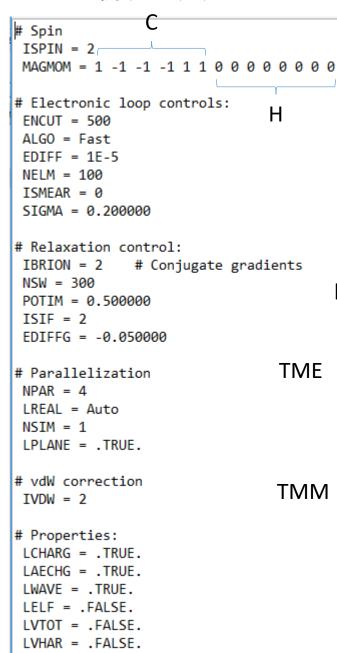
ion q(e) 1	
2	
2	
3	
4	
5	
6	
7	
8	
9	
10	
11	
12	
13	
14	
15	
16	
17	
18	
19	
20	
21	
22	
23	
24	
25	
26	
27 Cu -0.008 28 Cu 0.005 29 Cu 0.005 30 Cu -0.008 31 Cu 0.005 32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
28 Cu 0.005 29 Cu 0.005 30 Cu -0.008 31 Cu 0.005 32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
29 Cu 0.005 30 Cu -0.008 31 Cu 0.005 32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
30 Cu -0.008 31 Cu 0.005 32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
31 Cu 0.005 32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
32 Cu 0.003 33 Cu -0.005	
33 Cu -0.005	
34 Cu -0.007	
35 Cu 0.005	
36 Cu 0.005	
37 Cu -0.001 CH ₄ 全体としては	
·	_ 女什`
39 ¦ 0.030 -0.13(Baderと定性的にー	- 玖
41 H -0.062	

スピン密度の計算(ジラジカルを例に)

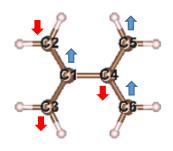


- 1. 両方ともhigh spinでopt(ISPIN = 2)にすれば自動的にhigh spinになる
- 2. TMMはそのまま、TMEはMAGMOMでsingletになるような初期スピンを設定

INCARの例(TME用)



TMF



炭素原子間のスピンの向きは反対 交換相互作用」<0だから

$$H^{AB} = -\sum_{i,j} J_{ij}^{AB} S_i^{A} \cdot S_j^{B}$$

(ハイゼンベルグ模型)

logで強磁性か反強磁性か確認できる

translations: 1 F= -.80149290E+02 E0= -.80149290E+02 d E =-.613688E-08 mag= -0.0000 writing wavefunctions

translations: TMM

1 F= -.55245804E+02 E0= -.55245804E+02 d E =-.176809E-10 mag= 2,0000 writing wavefunctions

augmentation electrons 0.514626331385046

CHGCARにはα電子とβ電子の密度が入っているので、それらを分割

[yuta@usuki TMM]\$ chgsplit.pl CHGCAR Atoms in file: 10 Points in total charge density: 4741632 Points in magnetization density: 4741632 CHGCAR_magとCHGCAR_totというファイルが生成(VESTAで開ける) スピン密度 全電子密度 $(\rho_{\alpha}-\rho_{\beta})$ $(\rho_{\alpha} + \rho_{\beta})$ スピン密度 **TMM TME** 強磁性 反強磁性

ハイゼンベルグ模型がよく成り立っていることが分かる

Baderのスピン密度解析

[yuta@usuki TME]\$ chgsum.pl AEĆCARO AECCAR2

Atoms in file1: 14, Atoms in file2: 14

Points in file1: 4741632, Points in file2: 4741632

[yuta@usuki TME]\$ bader CHGCAR_mag -ref CHGCAR_sum

内殻電子と原子価電子を合算

←Baderスピン密度計算

TME

GRID BASED BADER ANALYSIS (Version 0.28a 07/12/12)

OPEN ... CHGCAR_mag

電荷と同じ書式で出力 (ACF.dat)

TMM	1	7.5000	7.5922	7.5000	-0.0853	
IIVIIVI	2	6.2733	8.3007	7.5000	0.6789	
	3	8.7267	8.3007	7.5000	0.6789	C
	4	7.5000	6.1757	7.5000	0.6809	
	5	5.3201	7.7738	7.5000	0.0069	
	6	9.6799	7.7738	7.5000	0.0069	
	7	8.4331	5.6133	7.5000	0.0076	
	8	6.5669	5.6133	7.5000	0.0076	⊢
	9	8.7471	9.3899	7.5000	0.0087	•

9.3899

7.5000

VACUUM CHARGE: 0.0000 VACUUM VOLUME:

NUMBER OF ELECTRONS:

6.2529

磁気モーメント 2.0000

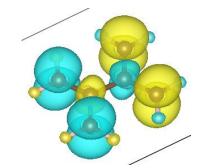
0.0087

CHARGE

あるいはスピンの数

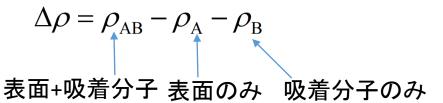
#	X	Υ	Z	CHARGE	
1	6.7425	7.5000	7.5000	0.0904	
2	6.0301	8.6973	7.5000	-0.5206	
3	6.0301	6.3027	7.5000	-0.5206	(
4	8.2575	7.5000	7.5000	-0.0904	•
5	8.9699	8.6973	7.5000	0.5206	
6	8.9699	6.3027	7.5000	0.5206	
7	6.5028	9.6761	7.5000	-0.0065	
8	6.5028	5.3239	7.5000	-0.0065	
9	4.9405	6.3218	7.5000	-0.0033	
10	4.9405	8.6782	7.5000	-0.0033	_
11	8.4972	9.6761	7.5000	0.0065	
12	8.4972	5.3239	7.5000	0.0065	
13	10.0595	8.6782	7.5000	0.0033	
14	10.0595	6.3218	7.5000	0.0033	

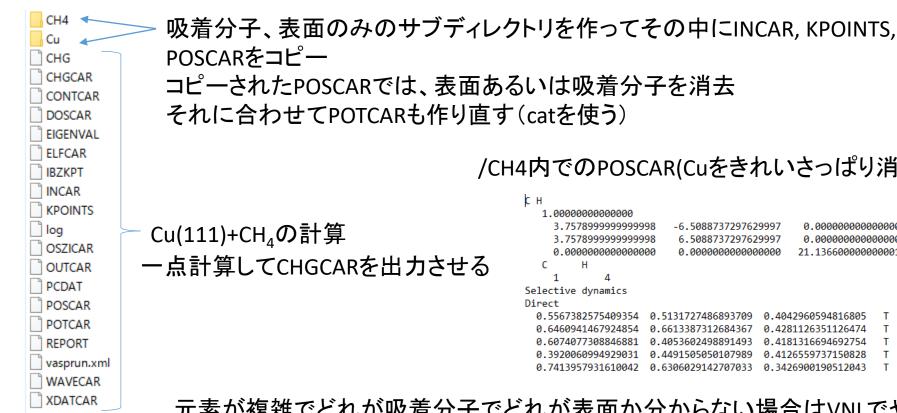
0.0000 VACUUM CHARGE: VACUUM VOLUME: 0.0000 NUMBER OF ELECTRONS: 0.0000



Н

差電子密度解析



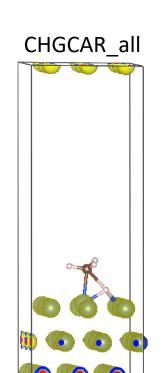


/CH4内でのPOSCAR(Cuをきれいさっぱり消した)

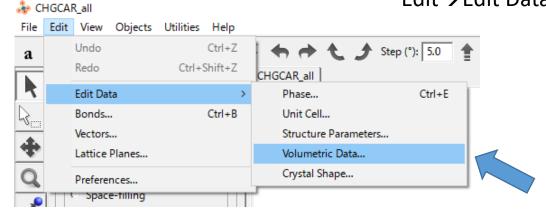
```
1.0000000000000000
     3.757899999999998
                           -6.5088737297629997
                                                  0.00000000000000000
     3.757899999999998
                           6.5088737297629997
                                                  0.00000000000000000
     0.00000000000000000
                            0.00000000000000000
                                                 21.13660000000000014
Selective dynamics
Direct
  0.5567382575409354
                      0.5131727486893709
                                           0.4042960594816805
  0.6460941467924854
                      0.6613387312684367
                                           0.4281126351126474
  0.6074077308846881
                      0.4053602498891493
                                           0.4181316694692754
  0.3920060994929031
                      0.4491505050107989
                                           0.4126559737150828
  0.7413957931610042  0.6306029142707033
                                           0.3426900190512043
```

元素が複雑でどれが吸着分子でどれが表面か分からない場合はVNLでやる

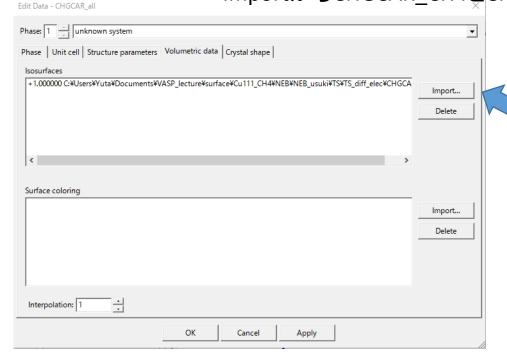
それぞれのCHGCARの名前を変更 例えば、CHGCAR_all.vasp, CHGCAR_CH4.vasp, CHGCAR_Cu.vaspなど

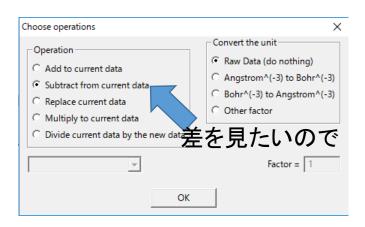


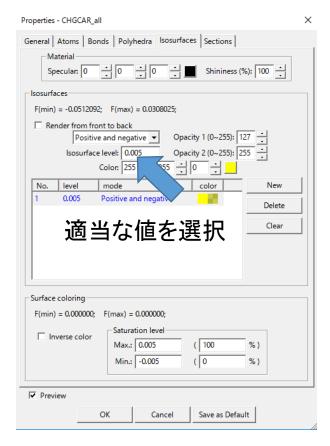
Edit → Edit Data → Volumic Data



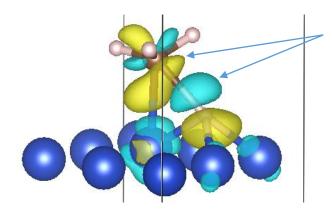
ImportからCHGCAR_CH4とCHGCAR_Cuを読み込む







黄:電子増加、青:電子減少



電子が減る領域と増える領域が共存 C-Hが切りにくい理由 か?

基本的にCu上から電子が減って、Cu-C間とH-Cu間に電子が増えてる(結合ができてるから当然か)

C-Cu間とC-H間の結合の電子状態が気になるところ

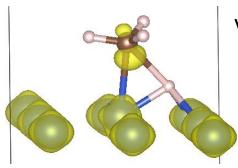
部分電子密度の見方

```
□ INCAR
□ KPOINTS 適当なサブディレクトリに左の5つをコピー
□ POSCAR
□ POTCAR
□ WAVECAR
```

INCARは基本同じ

```
# Spin
ISPIN = 1
# Electronic loop co
ENCUT = 500
ALGO = Fast
EDIFF = 1E-5
NELM = 100
ISMEAR = 0
SIGMA = 0.2000
# Relaxation control
IBRION = 2
           # Con
NSW = 0
POTIM = 0.500000
ISIF = 2
EDIFFG = -0.050000
# Parallelization
NPAR = 4
LREAL = Auto
NSTM = 1
LPLANE = .TRUE.
# vdW correction
IVDW = 2
                  -1.0 eV から 0.0 eVまでを見よう
# Properties:
                   (Fermi準位直下、イメージ的にはHOMO)
LCHARG = .TRUE.
LWAVE = .TRUE.
LELF = .TRUE.
LVTOT = .FALSE.
LVHAR = .FALSE.
                部分電荷密度関連
# Partial charge
ISTART = 1
                     部分電荷密度を計算
LPARD = .TRUE.
LCHARG = .TRUE,
EINT = -1.0 0.0
                      エネルギーはFermi基準
NBMOD = -3
```

PARCHGというファイルに出力される

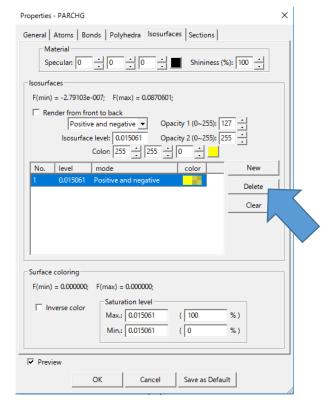


VESTAで開けるが、特に情報はない

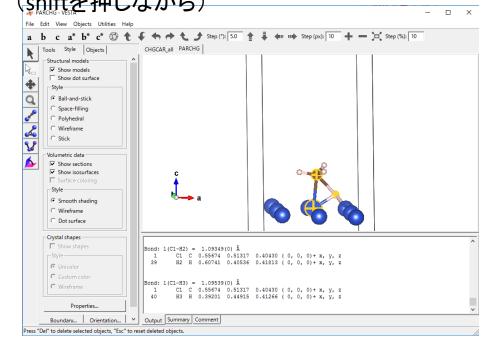


contour mapにすると得るものが多い

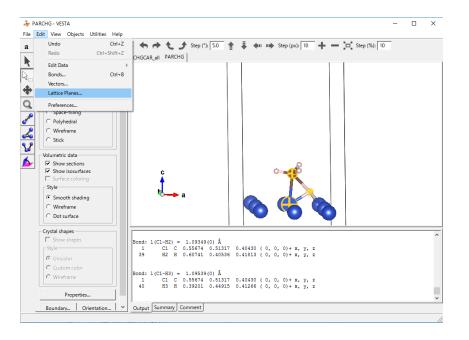
propertiesのisosurfacesからisosurfaceを削除

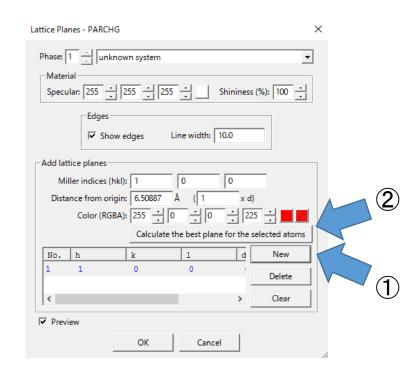


白いカーソルを使って気になる原子を選択(shiftを押しながら)

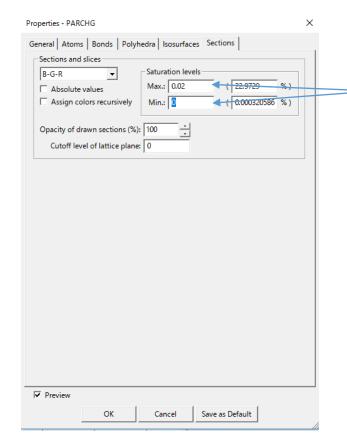


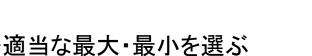
Edit → Lattice plane





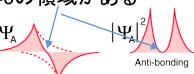
さっきの三原子を通る面で切った2Dマップが生成







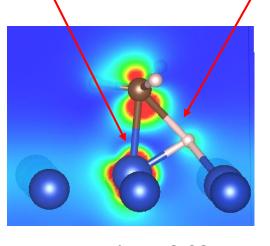
ρ=0の領域がある



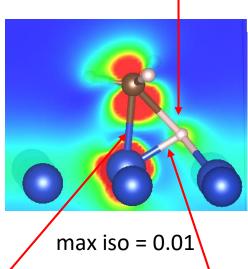
電子密度が0のところがあるので

反結合性軌道だろう

本当に反結合かなあ?



max iso = 0.02



反結合!

図からCuのd軌道とCのp軌道が相互作用してい るのは明らか

> C-Cu間は反結合的 C-H間は弱い結合性?

反結合多すぎ。。。

反結合!

