化学2 発表

二酸化チタン

~世界を支える万能な触媒~

2年 エレクトロニクスコース 菊川 颯太



内容(Contents)

§ 1:結晶の基礎知識

§ 2:二酸化チタン結晶の物性

§ 3:二酸化チタンの利用

§ 1

結晶の基礎知識

~電気電子材料1の復習も兼ねて~

結晶とは...?

不規則に並べばアモルファス

結晶

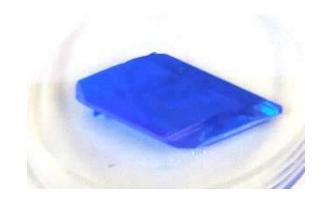
原子・分子などの粒子が<u>規則的</u>に並んだもの



NaCl



AIKSO₄ • 12H₂O



 $CuSO_4 \cdot 5H_2O$

格子とは…?

格子 (結晶格子)

結晶中の粒子がどのように並んでいるかを示したもの ざっくり言えば枠。この中に粒子が並ぶ。

単位格子

格子のうち<u>繰り返しの最小単位</u>であるもの

金属結晶における単位格子のおもな種類

面心立方格子(fcc)

各頂点および各面の中心に原子が位置する格子

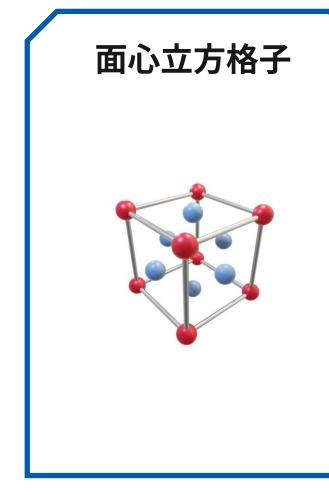
体心立方格子(bcc)

各頂点および格子の中心に原子が位置する格子

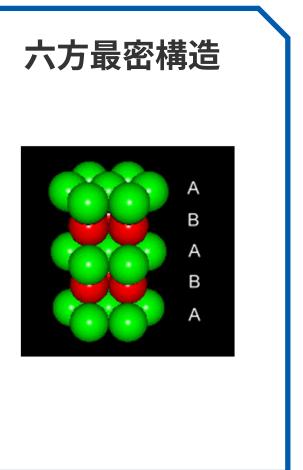
六方最密構造

正六角柱の各頂点および格子の中心に原子が位置する構造

図で表すと...







大切な考え方~価電子帯と伝導帯~

価電子帯

価電子が存在している電子殻。 すなわち、電子が存在する最も外側の電子殻。 電子がたくさん存在して、身動きが自由に取れない。

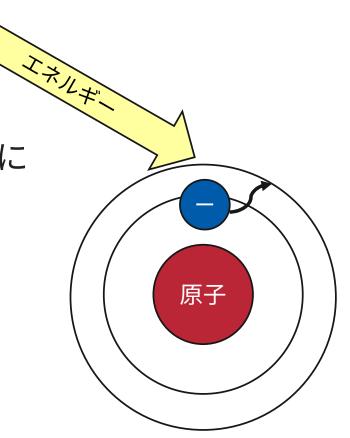
伝導帯

電子が少し存在している(全く存在していない)電子殻。 電子は自由に身動きが取れる。

大切な考え方~バンドギャップ~

バンドギャップ

電子が、価電子帯から伝導帯に移動するために 必要なエネルギーのこと。



バンドギャップの単位

電子ボルト(eV)

電子1個に電位を与えたときに、電子が得る運動エネルギー。

<u>電子1個に1Vの電位(電気的なエネルギー)を与えたときの</u> 電子の(運動)エネルギーを1eVと定める。

0000000000

 $1eV = 1.602 \times 10^{-19}J$

【補足】

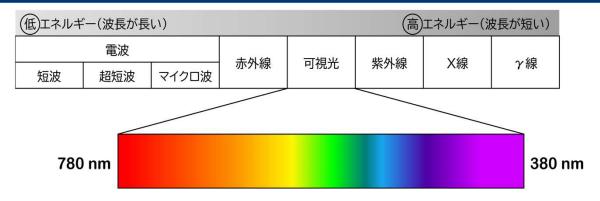
電位を与えると、電場が 発生する。すなわち電荷 に力が及ぼされる。

1eV=1.602×10⁻¹⁹Jの導出

000000000

 $1eV = 1.602 \times 10^{-19}J$

光触媒の特性



- バンドギャップの大きさ…小さいと<u>可視光</u>で電子が励起大きいと紫外線で電子が励起
 - •表面積
- …大きいほうが反応が起こりやすい (光が当たる面積が大きくなる)

§ 2

二酸化チタン結晶の物性

結晶のおもな種類は2種類!

二酸化チタンとは

二酸化チタン(TiO₂)

チタン(Ti)と酸素(O)の<u>原子</u>が1:2の割合で結びついた物質 <u>共有結合</u>による結晶を形成(<u>無機高分子化合物</u>) ちゃんと言えば、酸化チタン(**IV**)。

二酸化チタンの構造は...?

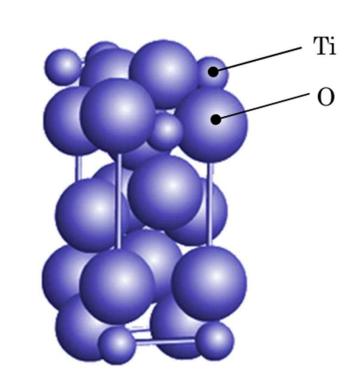
工業的に用いられているものは以下の2つ

アナターゼ型

・ルチル型

アナターゼ型

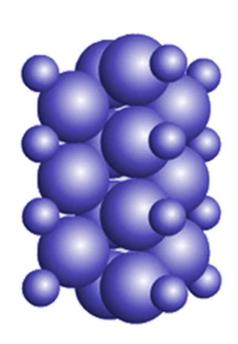
- ・ 低温で焼成すると形成
- ・やや安定
- ・バンドギャップ...3.2eV
- ・ 表面積が大きい (ルチルより)



ルチル型

- ・高温で焼成すると生成
- ・非常に安定
- ・バンドギャップ...3.0eV
- ・光の屈折率が高い
- →無機材料でNo.1!

反対に、光触媒には向かない。 (光を反射・表面積が狭い)



大きい粒子がO 小さい粒子がTi

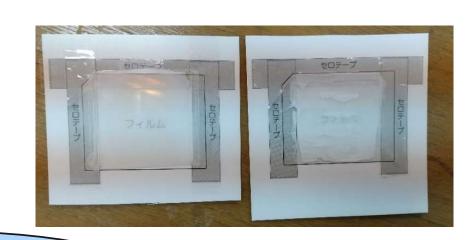
§ 3

二酸化チタンの利用

顔料・触媒など、利用例は多数あり。

二酸化チタンの用途

- 顔料
- …白色の塗料として使用
- <u>・触媒</u>
 - 光
 - 酸
 - 塩基
 - •酸化
 - 還元



実験実習でも使用

色素增感太陽電池

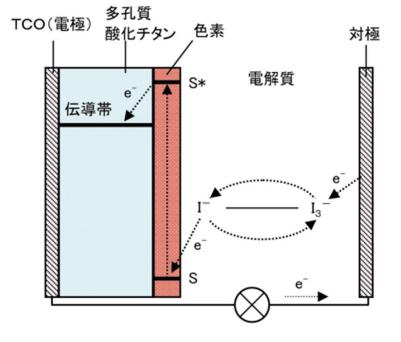
光エネルギーによって反応が発生

正極

$$2I \xrightarrow{} I_2 + 2e \xrightarrow{} I_2 + I \xrightarrow{} I_3$$

負極

$$I_3 + 2e \leftrightarrow 3I$$



注)最初の反応以外は平衡の反応

さいごに

参考文献(いずれも2024/10/13閲覧)

論文

・二酸化チタンの触媒特性 (J-STAGE)

https://www.jstage.jst.go.jp/article/shikizai1937/72/10/72 633/ pdf/-char/ja

・二酸化チタン光触媒の研究開発動向 (J-STAGE)

https://www.jstage.jst.go.jp/article/mukimate2000/11/313/11_313_347/_pdf

・光触媒酸化チタンの基礎と応用(東北大学)

https://polar.imr.tohoku.ac.jp/ userdata/photocat2010.pdf

・光触媒の原理 (北海道大学触媒化学研究センター) [個人的一押し文献]

https://www.kuba.jp/syoseki/PDF/3235.pdf

・酸化チタン(ナノ酸化チタンを含む)の安全性等について (日本酸化チタン工業会)

https://www.sankatitan.org/cms/wp-content/uploads/2022/08/2016.12ansen.pdf

・色素増感太陽電池 (SHARP)

https://corporate.jp.sharp/rd/35/pdf/100_08_A4.pdf

サイト

・二酸化チタン(TiO2):原点にして頂点の光触媒材料 (固体の物理学)https://solid-mater.com/entry/tio2#%EF%BC%92%E5%85%89%E8%A7%A6%E5%AA%92

このスライドについて

作成日:2024/10/22

作成者:菊川颯太

不明点・疑義点等は菊川まで