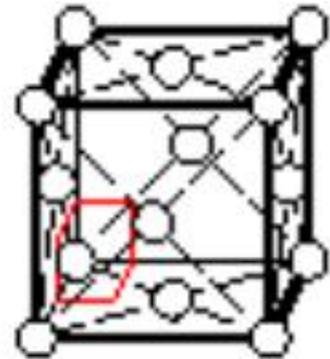


# 復習 原子の位置を記述する

単位格子にN個の原子があるとする。  
j番目の原子の格子座標を  $r_j = (u_j, v_j, w_j)$

金(面心立方)の構造



## 高校化学までの考え方

単位格子には4個の原子があり、その格子座標は  
原子1  $\rightarrow (0,0,0)$ 、原子2  $\rightarrow (1/2, 1/2, 0)$ 、原子3  $\rightarrow (1/2, 0, 1/2)$ 、原子4  $\rightarrow (0, 1/2, 1/2)$

単位格子に4個の原子

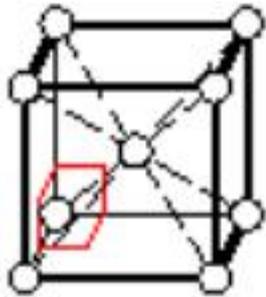
## 結晶学での考え方

単位格子には4個の格子点があり、その格子座標は  
格子点1  $\rightarrow (0,0,0)$ 、格子点2  $\rightarrow (1/2, 1/2, 0)$ 、格子点3  $\rightarrow (1/2, 0, 1/2)$ 、格子点4  $\rightarrow (0, 1/2, 1/2)$

単位格子に4個の格子点、各格子点に1個の原子

# 原子の位置を記述する(続き)

## $\alpha$ 鉄(体心立方)



単位格子には**2個の格子点**があり、  
その格子座標は

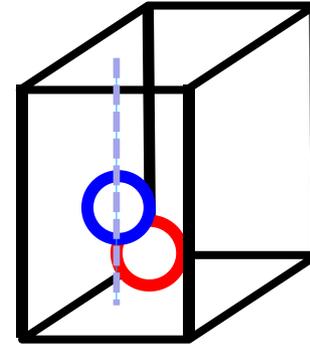
格子点1  $\rightarrow$  (0,0,0)、

格子点2  $\rightarrow$  (1/2, 1/2, 1/2)

その格子点に対する相対位置 (0,0,0)に  
鉄の原子が1個ある。

1個の格子点に対して  
1個の鉄原子がある。

## Mg(六方最密)



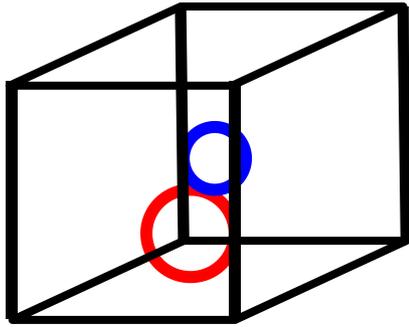
単位格子には**格子点が1個だけ**あり、  
その格子座標は(0,0,0)である。

その格子点に対する相対位置 (0,0,0)に  
Mgの原子が1個あり、さらに  
相対位置(2/3, 1/3, 1/2)に  
Mgの原子が1個ある。

1個の格子点に対して  
**2個**のMg原子がある

# 原子の位置を記述する(続き)

## CsCl(単純立方)



単位格子には**格子点が1個だけ**あり、その格子座標は(0,0,0)である。

その格子点に対する相対位置(0,0,0)にCl<sup>-</sup>イオンが1個あり、さらに相対位置(1/2, 1/2, 1/2)にCs<sup>+</sup>イオンが1個ある。

1個の格子点に対して**2個**のイオンがある

結晶 = 格子点 + 格子点に与えられる原子団

この原子団を「基本構造」(basis)という

1. ブラベー格子が決まって
2. 格子定数が与えられて
3. 基本構造が決まれば

すべての原子の位置を記述することができる

pdfのテキスト 第2章の最後部分を読んでおくこと

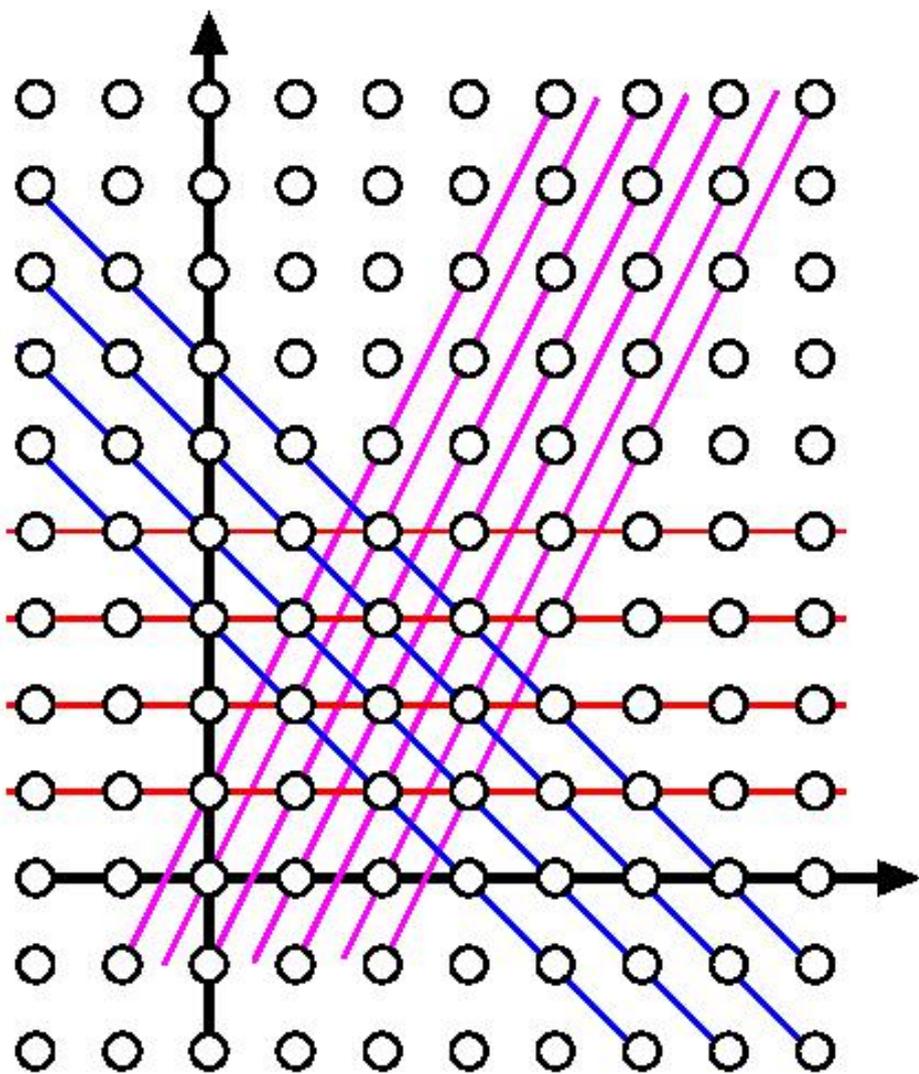
# 講義時間中の演習課題(予定)

1. 酸化鉄  $\text{FeO}$  は、塩化ナトリウムと同じ結晶構造を持つ。  
この結晶の基本構造を記述せよ
2. マグネシウムは六方最密構造を有する。この結晶の基本構造は2個のMg原子から構成されるが、一方を単位格子の原点に置くとき、もう一方の位置を格子座標で表せ。
3. マグネシウム結晶において、最も対称性の高い位置は上記問題2において基本構造を構成する2個の原子の中点である。この点をあらためて原点とした場合の基本構造を記述せよ。

# ミラー指数

原子/格子点の並んだ面を記述する  
結晶内の方向を記述する

まず2次元で考え、3次元に拡張する



直線の方程式：  $N$  を整数として

$$2x - y = N$$

$$x + y = N$$

$$y = N$$

一般形： $hx + ky = N$

斜交座標系でも成立する！

原点をどこにとるかは  
人の勝手であるから、  
重要なのは整数の組  
 $(h, k)$  である。

# 格子点の並んだ面を記述する

## 2次元

$$hx + ky = N$$

$N$ を変えて多数の等価な線を表す

線を表す整数の組  $(h, k)$

$h, k$  は、互いに素

$N=0$  は原点を通る線

$N=1$  は原点に最も近い線

## 3次元

$$hx + ky + lz = N$$

$N$ を変えて多数の等価な面を表す

面を表す整数の組  $(h, k, l)$

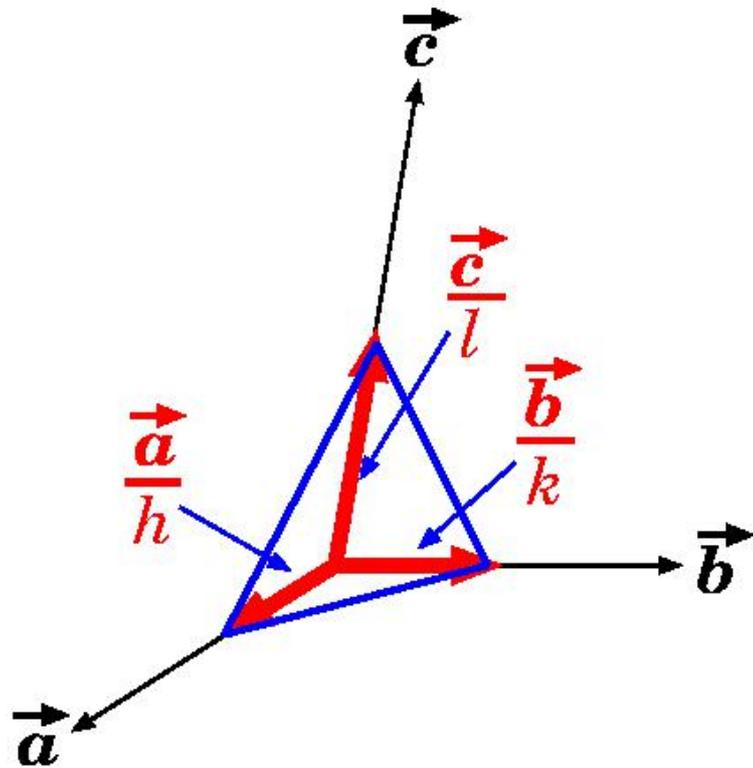
$h, k, l$  の最大公約数は 1

$N=0$  は原点を通る面

$N=1$  は原点に最も近い面

$N=1$  のとき、この面が単位格子をどのように切っているかが判る

# (hkl)面



$N=0$  のとき、面は原点を通る。  
原点には格子点がある。

$N=1$  の面には原点は含まれない。  
この面は  $N=0$  の面に平行で、  
 $N \neq 0$  の面では最も原点に近い。

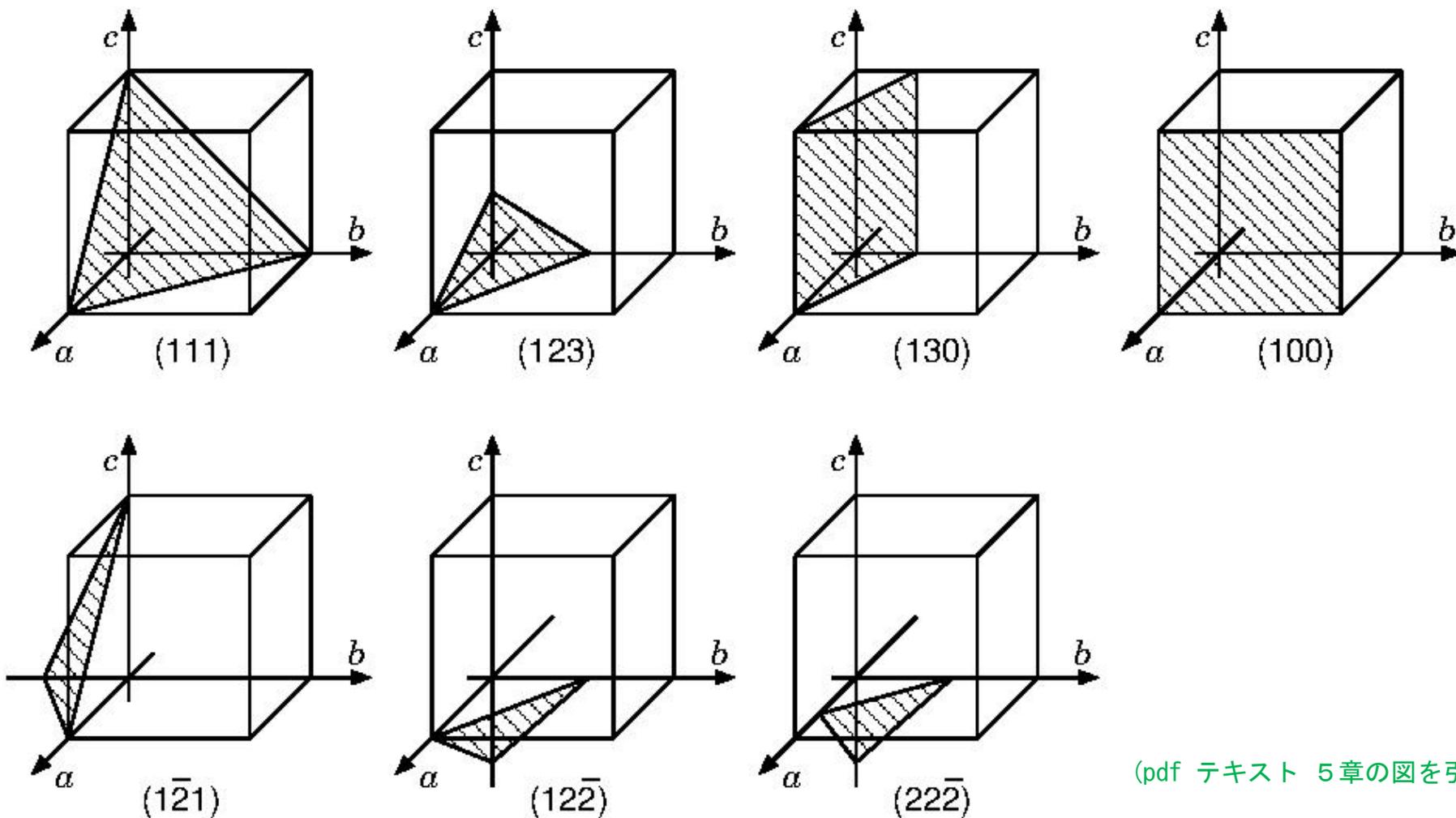
(hkl) 面

(hkl) → 「ミラー指数」 (Miller Index/Indices)

- ☆ 三角形部分だけでなく、無限に広がっている
- ☆ 1枚だけでなく、**平行な一群の面全部**を指す
- ☆ **コンマはつけない** (座標ではないため)

# いろいろな $(hkl)$ 面：立方晶の例

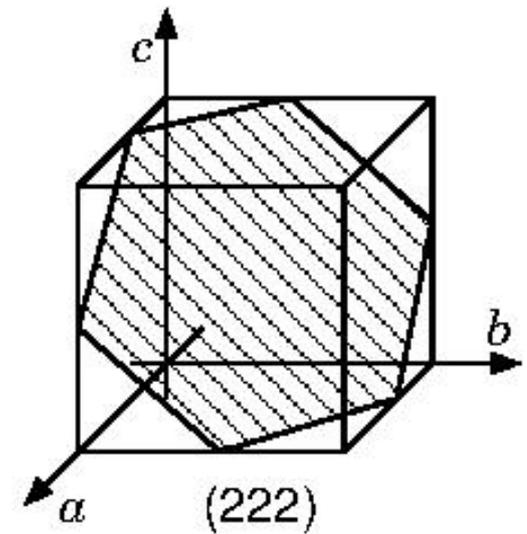
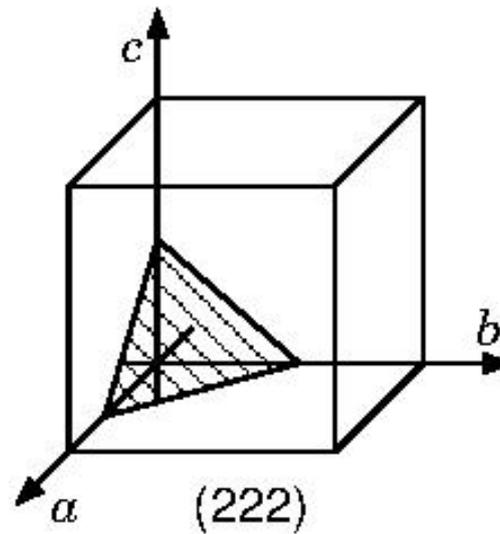
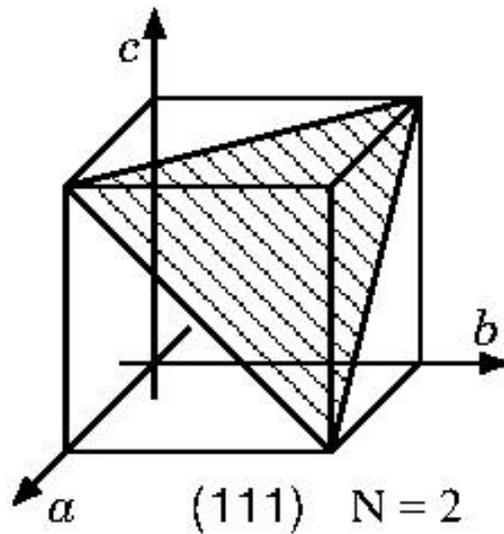
負の部分で軸を切るときは、マイナス符号ではなく、**指数の上にバー**を付ける



(pdf テキスト 5章の図を引用)

前ページのスライドと併せて見ておくこと

## いろいろな $(hkl)$ 面：立方晶の例-2



単純格子については、 $h, k, l$  の最大公約数が 1 でない場合、その面には格子点は存在しない。

# 等価な面の数（「多重度」）

4回回転軸をもつ立方晶では、 $(100)$   $(010)$   $(001)$   $(\bar{1}00)$   $(0\bar{1}0)$   $(00\bar{1})$  を区別する理由が無い

まとめて  $\{100\}$  で表す

4回回転軸をもつ立方晶において、 $\{h00\}$  は 6個の等価な面を持つ → 「多重度は6である」

以上、面のミラー指数

---

## 方向のミラー指数

$[uvw]$  シンプルに方向を表す。ただし、整数  $u, v, w$  は、最大公約数が1であるようにとる

等価な方向をまとめて表す場合、 $\langle uvw \rangle$