Практикум по квантовой химии твердого тела

Нехаев А.С.

Гагин А.А.

Ноябрь 2020

МФТИ

Введение

Аb initio расчеты электронной структуры твердого тела в настоящее время широко применяются для прогнозирования устойчивости соединений, оценки их реакционной способности,предсказания транспортных и магнитных свойств. В настоящей практической работе Вам будет предложено провести модельное исследование фазового перехода под высоким давлением с одновременной оценкой электронных свойств фаз.

Постановка задачи

Оксид титана может кристаллизоваться в нескольких полиморфных модификациях (рутил, анатаз, брукит), отличающихся пространственной упаковкой октаэдров TiO_2 . Различные типы упаковки приводят к отличиям в плотности фаз. Так, кристаллографическая (т.е. рассчитанная из объема элементарной ячейки, массы формульной единицы и числа формульных единиц в ячейке) плотность рутила составляет 4.250 г/см³, а анатаза - 3.893 г/см³. В условиях приложения высокого давления энтальпия реакции

$$TiO_2$$
 (анатаз) $\leftrightarrow TiO_2$ (рутил)

будет уменьшаться ($\Delta H = \Delta U + p\Delta V$, $\Delta V < 0$), что, с учетом минимального энтропийного вклада ($S_{\text{анатаз}} \approx S_{\text{рутил}}$, $\Delta S \approx 0$) приведет к обязательному уменьшению ΔG реакции с ростом давления вплоть до отрицательных величин. Это соответствует смещению равновесия в сторону рутила при повышенном давлении.

Цель данной работы заключается в теоретическом описании изменений, происходящих в системе анатаз-рутил при приложении высокого давления.

В данной работе решаются следующие задачи:

- 1. Расчет электронной сигнатуры анатаза и рутила для нескольких значений объема элементарной ячейки;
- **2.** Построение зависимостей $E_{\text{tot}}(V)$ для обеих фаз, определение равновесного значения V и упругих постоянных;
- **3.** Определение давления перехода анатаз-рутил (Построение зависимости $\Delta H(P)$);
- **4.** Исследование зависимости $E_g(P)$ для обеих фаз;

Расчеты

На удаленном кластере проводим расчеты для анатаза и рутила. При этом используем структурные данные приведенные в практикуме:

Анатаз

Пространственная группа (Space Group)	I4 ₁ / amd (№141)	
Параметры элементарной ячейки (Lattice constant)	3.771 Å, 3.771 Å, 9.430 Å	
Углы в элементарной ячейке	90, 90, 90	
Количество независимых атомов (Number of atoms)	2	
Координаты атомов	Ti 0.0, 0.25, 0.375	
координаты атомов	00.0, 0.25, 0.1656	

Рутил

Пространственная группа (Space Group)	P4 ₂ / mnm (№136)	
Параметры элементарной ячейки (Lattice constant)	4.585 Å, 4.585 Å, 2.953 Å	
Углы в элементарной ячейке	90, 90, 90	
Количество независимых атомов (Number of atoms)	2	
Координаты атомов	Ti 0.0, 0.0, 0.0	
поординаты атолов	00.3049, 0.3049, 0.0	

Мы проводим расчеты для различных объемов ячейки в интервале объемов от $0.94~V_0$ до $1.01~V_0$ с шагом 1%. За V_0 принимаются значения размеров элементарной ячейки. В матрице ниже представлены размеры рассчиываемых объемов для анатаза:

126.053 127.394 128.735 130.076 Out[133]//MatrixForm= 131.417 132.758 134.099 135.44

Размеры соответствующих ячеек:

3.69402 3.69402 9.2375 3.70707 3.70707 9.27014 3.72003 3.72003 9.30255 3.73291 3.73291 9.33474 Out[130]//MatrixForm= 3.74569 3.74569 9.36671 3.75839 3.75839 9.39846 3.771 3.771 9.43 3.78353 3.78353 9.46133

Аналогично считаем объемы для рутила:

58.3539 58.9747 59.5955 60.2163 Out[6]//MatrixForm= 60.8371 61.4578 62.0786 62.6994

И размеры его ячеек:

4.4914 4.4914 2.89272 4.50727 4.50727 2.90294 4.52303 4.52303 2.91309 4.53868 4.53868 2.92317 Out[7]//MatrixForm= 4.55423 4.55423 2.93318 4.56967 4.56967 2.94312 4.585 4.585 2.953 4.60023 4.60023 2.96281

Используя полученные параметры проводим расчеты согласно описанию, данному в практикуме.

Определение объемного модуля упругости образцов

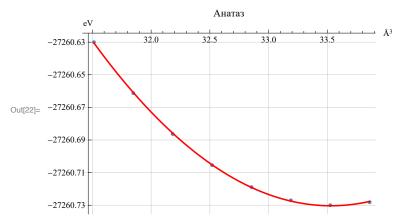
По полученным результатам мы можем получить зависимость полной энергии E(V). Учитываем, что полная энергия приводится к примитивной ячейке, а рассчитанный объем соотвествует кристаллографической ячейке, поэтому параметры необходимо приводить к одной формульной единице ТіО2. Для этого в случае анатаза нужно использовать формулы (1)

$$EE_1 = \frac{EE}{2}, \ V_1 = \frac{V}{4},$$
 (1)

а для рутила (2)

$$EE_1 = \frac{EE}{2}, \ V_1 = \frac{V}{2}.$$
 (2)

Строим данные зависимости по результатам расчетов и аппроксимируем точки кривой второго порядка.



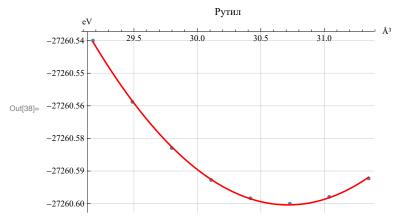
Зависимость полной энергии элементарной ячейки анатаза от ее объема

Так же приведем расчитанные параметры аппрокимации:

Параметры аппроксимации кривой $\mathrm{EE}(V)$ для анатаза

			Standard Error		
Out[23]=	a	0.0246207	0.000348828	70.5812	1.08124 × 10 ⁻⁸
	b	-1.65109	0.0228052	-72.3998	9.52201×10^{-9}
	С	-27 233.1	0.372566	- 73 096.	9.09571×10^{-24}

Проведем аналогичный рассчет и построение для рутила с учетом формул (2).



Зависимость полной энергии элементарной ячейки рутила от ее объема

Параметры аппроксимации кривой $\mathrm{EE}(V)$ для рутила

Для определения объемного модуля упругости К воспользуемся фориулой (3).

$$K = -V \frac{\partial P}{\partial V} \tag{3}$$

Давление задается формулой $-\frac{\partial E}{\partial V}=P.$ По аппроксимированным функциям находим значения равновесного объема:

$$V_a \approx 33.5306 \, \text{Å}^3$$
, $V_r \approx 30.7161 \, \text{Å}^3$

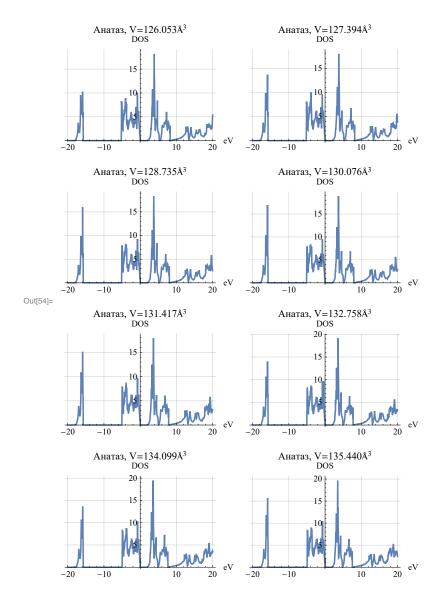
Используя данные значения находим значения объемного модуля упругости для анатаза и рутила:

$$K_a \approx 264.534 \, \mathrm{GPa}$$
 , $K_r \approx 275.544 \, \mathrm{GPa}$

Определение электронных свойств анатаза и рутила

Плотность состояний и электронные свойства анатаза

Для определения электроннных свойств анатаза строим графики плотности состояний от энергии и исследуем зависимость ширины запрещенной зоны от энергии. На рисунке ниже представоены графики зависиомти электронной плотности от энергии при различных объемах.



Теперь постараемся найти ширину запрещенной зоны и выявить какую-либо зависимость её от объема.

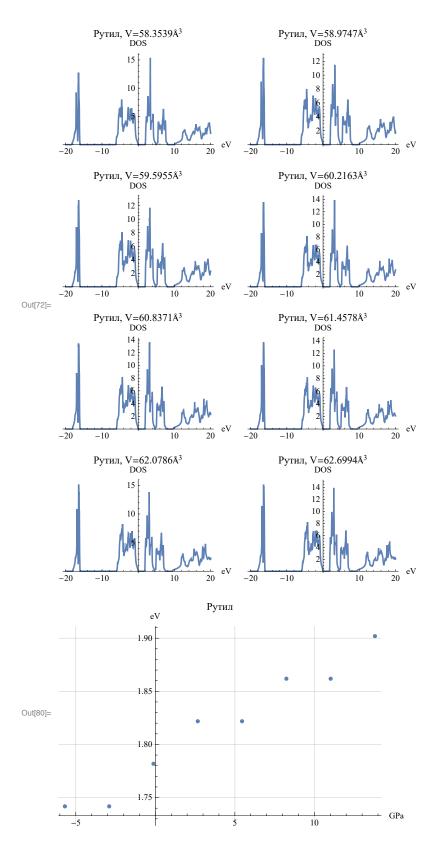
Для этого возьмем первое значение с ненулевой плотностью состояний при энергии выше нуля для каждого давления. Сами значения давления при этом используем из аппроксимации проведенной ранее.

При этом мы получили функцию зависимости P(V) для анатаза (единственный аргумент x соответствует объему в ų): Out[63]//TraditionalForm=

$$x \mapsto 1.65109 \text{ eV/Å}^3 + x \left(-0.0492414 \text{ eV/Å}^6\right)$$

Плотность состояний и электронные свойства рутила

Аналогично предыдущему пункту строим графики плотности вероятности от энергии для рутила.



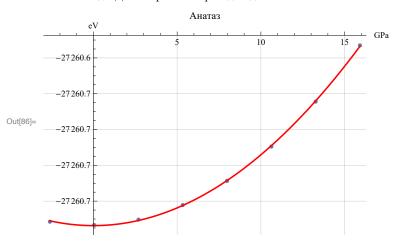
При этом мы так же получили функцию зависимости P(V) для рутила (единственный аргумент x соответствует объему в \mathbb{A}^3):

Out[81]//TraditionalForm=

$$x \mapsto 1.71981 \text{ eV/Å}^3 + x \left(-0.0559906 \text{ eV/Å}^6\right)$$

Давление фазового перехода

Построим зависимость E(P) для каждой фазы. Для этого рассчитаем используем ранее полученные функции P(V) и построим зависимость в явном виде. Данные расчеты проводим для анатаза.

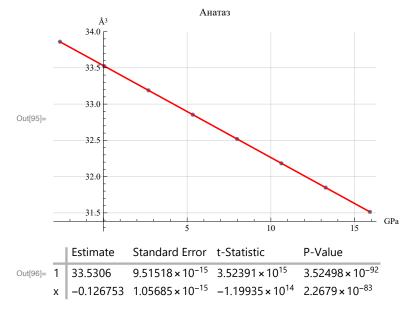


И таким образом мы получили функцию $E_{\text{анатаз}}(P)$:

Out[89]//TraditionalForm=

$$0.000395566 p^2 - 1.07926 \times 10^{-12} p - 27260.7$$

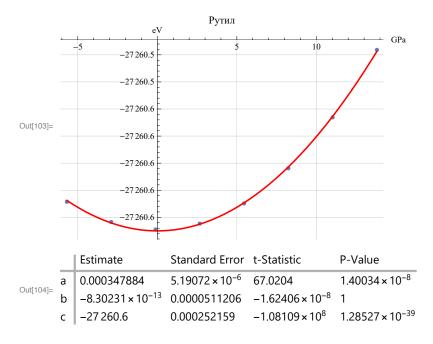
Дополнительно построим зависмость V(P) и проведем её аппроксимацию:



Таким образом мы получили функцию $V_{\mathrm{анатаз}}(P)$:

Out[98]//TraditionalForm=

Производим аналогичные построения и расчеты для рутила:

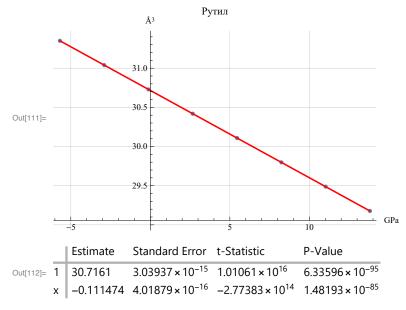


 $E_{
m pyru}(P)$:

Out[106]//TraditionalForm=

$$0.000347884 p^2 - 8.30231 \times 10^{-13} p - 27260.6$$

$V_{\rm рутил}(P)$:



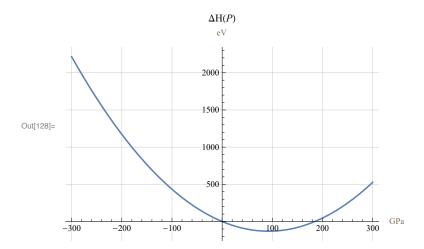
Out[114]//TraditionalForm=

$$30.7161 - 0.111474\,p$$

Теперь построим зависимость изменения энтальпии от давления согласно формуле

$$\Delta H(P) = E_{\text{рутил}}(P) - E_{\text{анатаз}}(P) + p(V_{\text{рутил}}(P) - V_{\text{анатаз}}(P)) \tag{4}$$

Определив давление, при котором ΔH становится нулевой мы получим давление фазового перехода. Далее приведем график данной функции:



Производная становится нулевой в точке:

Данное значение и является давлением фазового перехода. Таким образом мы получили искомые результаты.