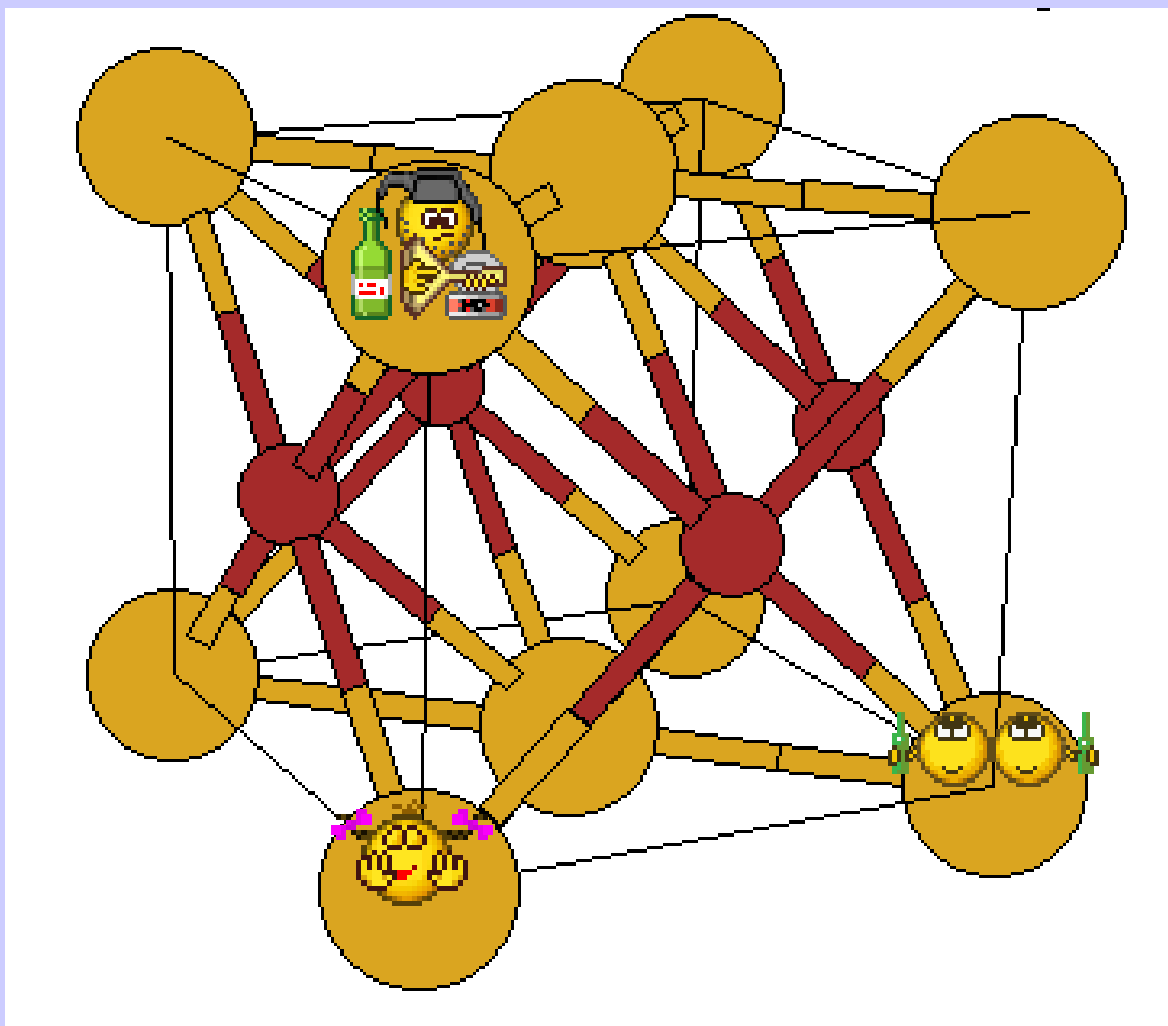
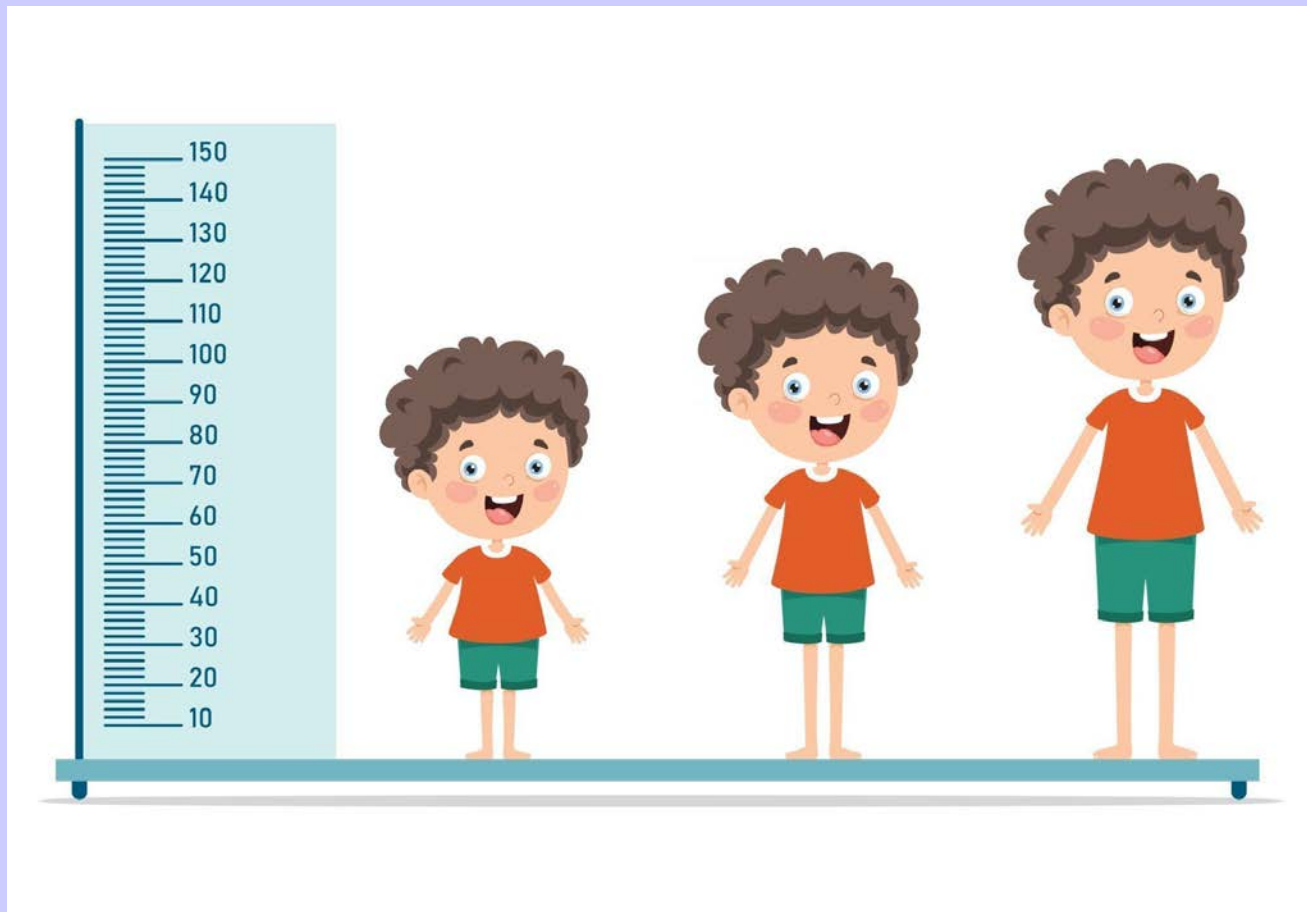


Лекция 4

Атом в кристалле. Часть 1.



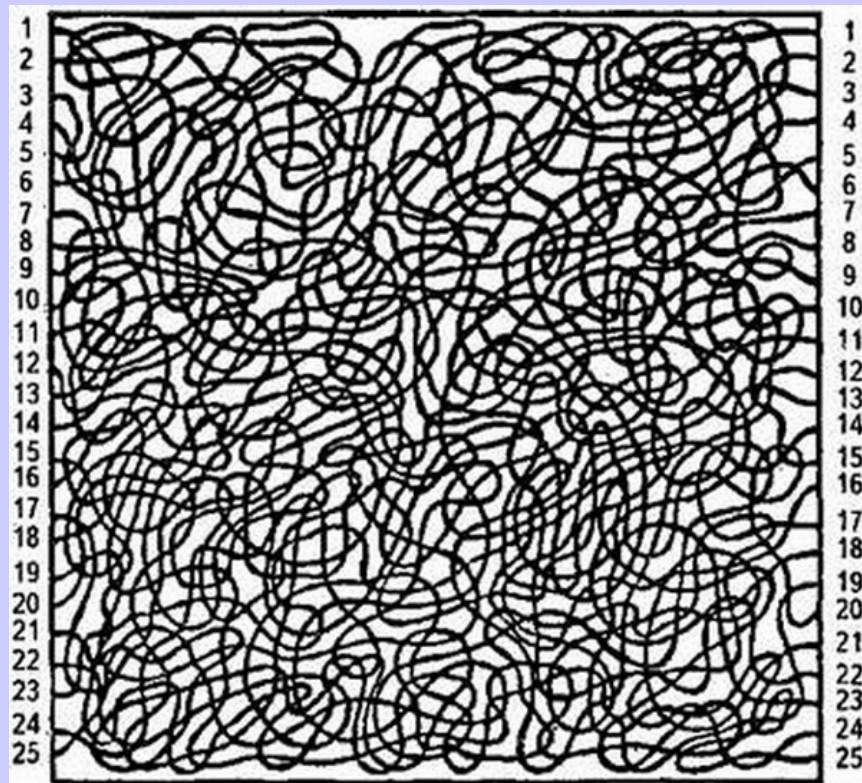
1. Размеры атомов в кристаллах



Даже в 21-ом веке не прекращаются многочисленные попытки усовершенствовать и уточнить системы радиусов атомов и ионов **в кристаллах**, расширить сферы их применения и сделать их более универсальными или, наоборот, более специальными.

Системы радиусов

- Ионные
- Ковалентные
 - Ковалентные- тетраэдрические
 - Металлические
 - Ван-дер-Ваальсовы
 - Несвязывающие
 - Кристаллические
(переменные) радиусы



Путаница

с многочисленными существующими системами размеров атомов и ионов в кристаллах приводит к серьезным методическим ошибкам и в наши дни.

Так, достаточно популярное в последнее время среди учебных кабинетов химии наглядное пособие «Наномасштабная модель кристаллической структуры вещества» <https://vk.com/club143236905>

Представление.

В течение пяти лет на образовательной базе МФТИ продолжалась работа над проектом по созданию новых, наномасштабных учебно-научных моделей кристаллических структур, применение которых в школьной программе позволило бы поднять на качественно новый уровень преподавание тех предметов, где изучается строение и структура вещества, – основных естественных наук: химии, физики, биологии, географии, а также геометрии и стереометрии как математических абстракций природных форм. Успешное завершение работы стало возможным благодаря вдохновляющей профессиональной поддержке учёных МГУ, МИФИ, МИЗМ, МИТХТ, Института Кристаллографии РАН, ГЕОХИ, ИАЭ, СПбГУ, Горного университета СПб, СПбПУ, Новосибирского Технопарка, руководителей, инженеров, конструкторов и кадровых рабочих ОАО НПП «Радий», профессоров Российской академии живописи, ваяния и зодчества, специалистов Ленинградского областного института развития образования, преподавателей Universität Regensburg, National University of Ireland, University of Manitoba.

Разработчикам и конструкторам удалось достичь трёх ключевых преимуществ, отличающих созданную модель, отмеченную 7 патентами РФ от всех известных ранее образцов:

1. Модель кристаллической структуры изготавливается в точном масштабе по отношению к реальной, моделируемой кристаллической структуре.

2. Элементы (шары), имитирующие атомы/ионы кристаллической структуры, изготовлены в точном масштабе по отношению к реальным атомам и ионам в заданной системе атомных/ионных радиусов химических элементов.

3. Разработанная конструкция позволяет в считанные минуты собрать модель кристаллической структуры – одной из тех, что уже занесены в «Библиотеку кристаллов» и в считанные дни пополнить библиотеку данными о новых структурах.

Завершена работа над проектом «мирового», – по мнению наших зарубежных коллег, – уровня. И все мы, кто эти пять лет напряжённо думал, как «сверхсложное» сделать предельно простым и понятным, все, кто оставил в этом проекте часть своего сердца, желаем Вам новых знаний, новых блестящих открытий и ярких Нобелевских премий.

С. Пантюхов

Восхищён!!! Это здорово и заслуживает самого широкого распространения по образовательным организациям страны.

Воронин Игорь Вадимович, доктор физико-математических наук,



фиксирует размер атомов во всех структурах без исключения лишь атомными радиусами Слейтера

Представление.

В течение пяти лет на образовательной базе МЭТИ продолжалась работа над проектом по созданию новых, наномасштабных учебно-научных моделей кристаллических структур, применение которых в школьной программе позволило бы поднять на качественно новый уровень преподавание тех предметов, где изучается строение и структура вещества, – основных естественных наук: химии, физики, биологии, географии, а также геометрии и стереометрии как математических абстракций природных форм. Успешное завершение работы стало возможным благодаря вдохновляющей профессиональной поддержке учёных МГУ, МИФИ, МИЭМ, МИТХТ, Института Кристаллографии РАН, ГЕОХИ, ИАЭ, СПбГУ, Горного университета СПб, СПбПУ, Новосибирского Технопарка, руководителей, инженеров, конструкторов и кадровых рабочих ОАО НПП «Радий», профессоров Российской академии живописи ваяния и зодчества, специалистов Ленинградского областного института развития образования, преподавателей Universität Regensburg, National University of Ireland, University of Manitoba.

Разработчикам и конструкторам удалось достичь трёх ключевых преимуществ, отличающих созданную модель, отмеченную 7 патентами РФ от всех известных ранее образцов:

1. Модель кристаллической структуры изготавливается в точном масштабе по отношению к реальной, моделируемой кристаллической структуре.

2. Элементы (шары), имитирующие атомы/ионы кристаллической структуры, изготовлены в точном масштабе по отношению к реальным атомам и ионам в заданной системе атомных/ионных радиусов химических элементов.

3. Разработанная конструкция позволяет в считанные минуты собрать модель кристаллической структуры – одной из тех, что уже занесены в «Библиотеку кристаллов» и в считанные дни пополнить библиотеку данными о новых структурах.

Завершена работа над проектом «мирового», – по мнению наших зарубежных коллег, – уровня. И все мы, кто эти пять лет напряжённо думал, как «сверхсложное» сделать предельно простым и понятным, все, кто оставил в этом проекте часть своего сердца, желаем Вам новых знаний, новых блестящих открытий и ярких Нобелевских премий.

С.Пантюхов

Очень интересный, занимательный, познавательный проект «Библиотека кристаллов»! Вы зажгли всех. Спасибо за возможности «потрогать» и собрать своими руками по вашей инструкции. Новых творческих успехов и реализации задуманного. Спасибо создателям проекта! С наилучшими пожеланиями, Светлана Пашаян, научный сотрудник института физических исследований НАН Армении.



фиксирует размер атомов во всех структурах без исключения лишь атомными радиусами Слейтера

Представление.

В течение пяти лет на образовательной базе МЭТИ продолжалась работа над проектом по созданию новых, наномасштабных учебно-научных моделей кристаллических структур, применение которых в школьной программе позволило бы поднять на качественно новый уровень преподавание тех предметов, где изучается строение и структура вещества, – основных естественных наук: химии, физики, биологии, географии, а также геометрии и стереометрии как математических абстракций природных форм. Успешное завершение работы стало возможным благодаря вдохновляющей профессиональной поддержке учёных МГУ, МИФИ, МИЭМ, МИТХТ, Института Кристаллографии РАН, геохи, ИАЭ, СПбГУ, Горного университета СПб, СПбПУ, Новосибирского Технопарка, руководителей, инженеров, конструкторов и кадровых рабочих ОАО НПП «Радий», профессоров Российской академии живописи ваяния и зодчества, специалистов Ленинградского областного института развития образования, преподавателей Universität Regensburg, National University of Ireland, University of Manitoba.

Разработчикам и конструкторам удалось достичь трёх ключевых преимуществ, отличающих созданную модель, отмеченную 7 патентами РФ от всех известных ранее образцов:

1. Модель кристаллической структуры изготавливается в точном масштабе по отношению к реальной, моделируемой кристаллической структуре.

2. Элементы (шары), имитирующие атомы/ионы кристаллической структуры, изготовлены в точном масштабе по отношению к реальным атомам и ионам в заданной системе атомных/ионных радиусов химических элементов.

3. Разработанная конструкция позволяет в считанные минуты собрать модель кристаллической структуры – одной из тех, что уже занесены в «Библиотеку кристаллов» и в считанные дни пополнить библиотеку данными о новых структурах.

Завершена работа над проектом «мирового», – по мнению наших зарубежных коллег, – уровня. И все мы, кто эти пять лет напряжённо думал, как «сверхсложное» сделать предельно простым и понятным, все, кто оставил в этом проекте часть своего сердца, желаем Вам новых знаний, новых блестящих открытий и ярких Нобелевских премий.

С.Пантюхов

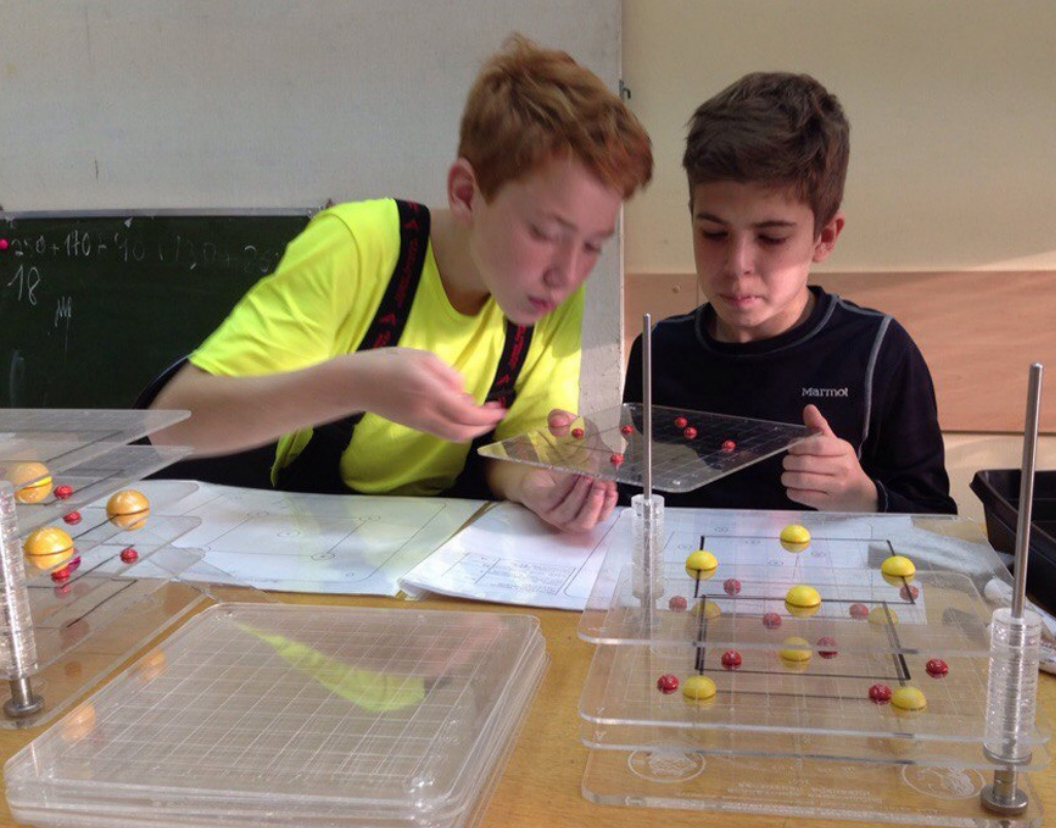
Инженерный проект «Библиотека кристаллов» – оригинальное и в то же время простое методическое пособие по кристаллохимии. Чрезвычайно полезно его использовать как в школе, так и в вузе.

Котванова Маргарита Кондратьевна. Югорский госуниверситет, Ханты-Мансийск.



Очевидно, что этот подход применим лишь для простых веществ, ковалентных и металлических структур.

Для большого числа неорганических кристаллов (оксиды, силикаты, фосфаты, сульфаты и т.д.) **такой подход является неправильным и даже опасным**, поскольку реальные размеры атомов и ионов в таких существенно ионных структурах разительно отличаются от их размерах в простых веществах.

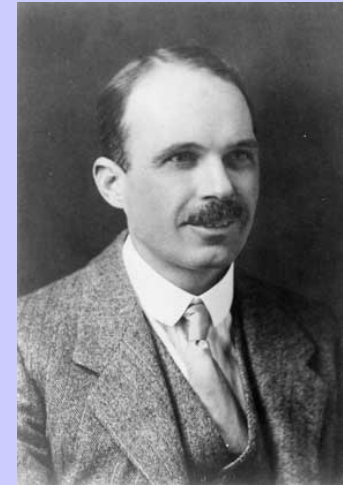


Зрительное восприятие готовой модели учениками, например **MgO**, может привить у школьной аудитории представление о том, что катион в структуре существенно больше аниона, хотя накопленный кристаллохимией огромный теоретический и экспериментальный материал **позволяет с уверенностью утверждать обратное**

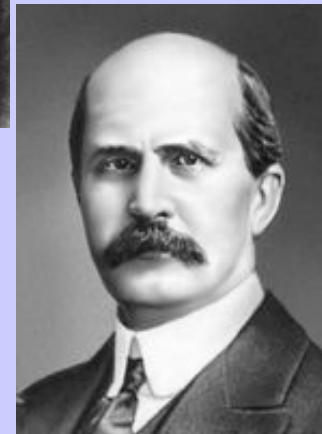
ДАВАЙТЕ!
РАЗБЕРЁМСЯ!

ЭФФЕКТИВНЫЕ РАДИУСЫ АТОМОВ И ИОНОВ. Атомные радиусы

- Располагая примерно сотней значений межатомных расстояний, В. Л. Брэгг смог уже в 1920 г. определить размеры индивидуальных атомов в кристалле.



- Способ определения радиусов атомов в простых веществах, например в металлах, очень прост: надо разделить пополам кратчайшее межатомное расстояние.



- Брэгг распространил этот метод и на другие случаи, оценив радиус атома серы как половину межатомного расстояния S-S в пирите

Атомные радиусы

- Затем можно было вычислить «по цепочке» и радиусы других атомов (Zn из ZnS, O из ZnO и т. п.).
- Оказалось, что в системе Брэгга размеры электроотрицательных атомов значительно меньше по сравнению с размерами электроположительных элементов.
- Это вступало в противоречие с представлениями ионной модели Коссея, согласно которой электроны отрываются от катиона и переносятся к аниону, делая его крупнее.

Атомные радиусы

- Так, в кристалле Na^+F^- , состоящем из двух неоновоподобных ионов, ион Na^+ с зарядом ядра +11 должен быть меньше иона F^- с зарядом ядра + 9.
- Поэтому от использования системы радиусов Брэгга как универсальной пришлось надолго отказаться.
- К этой идее обратились много лет спустя, когда стало ясно, что механизм образования химической связи един и во всех случаях отвечает *принципу максимального перекрывания* электронных плотностей валентных оболочек Слейтера - Полинга.

Атомные радиусы

- Можно ожидать, что *атомные радиусы* должны быть близки к орбитальным радиусам атомов r_0
- Дж. Слейтер построил свою систему атомных радиусов. Они оказались весьма близкими к радиусам Брэгга (среднее отклонение составляет лишь 0,03 Å). *По физическому смыслу их вывода атомные радиусы следует использовать прежде всего в тех случаях, когда атомы соединены друг с другом **ковалентной или металлической связью**.*
- Однако, как подчеркнул Слейтер, общая природа химической связи допускает использование той же системы и для кристаллов с любым типом химической СВЯЗИ.

Атомные радиусы

- Среднее отклонение межатомных расстояний, рассчитанных с использованием радиусов от экспериментальных, составляет для кристаллов самого различного типа $\pm 0.12 \text{ \AA}$.
- Можно добиться более высокой точности, если применить принцип аддитивности к более узкой группе соединений и построить систему радиусов только для нее
- Так были построены системы *ковалентных радиусов* (Хаггинс, 1926; Гольдшмидт, 1927-1929)
- Так были построены системы *тетраэдрических радиусов* для существенно ковалентных веществ со структурой типа алмаз - сфалерит - халькопирит (Полинг, Хаггинс, 1934)

Атомные радиусы

- *Ковалентные радиусы* могут быть получены в принципе тем же путем, что и металлические, т.е. делением пополам межатомного расстояния между одинаковыми атомами в тех ковалентных кристаллах, в которых атомы связаны друг с другом одинарной σ -связью.

Влиянии кратности связи на ковалентные радиусы:

	C	N	O	Si	P	S
Радиус в простой связи, Å	0,77	0,72	0,66	1,17	1,09	1,04
Радиус в двойной связи, Å	0,665	0,60	0,55	1,07	1,00	0,94
Радиус в тройной связи, Å	0,60	0,55	0,50	1,00	0,93	0,87

- Зависимость ковалентного радиуса атома r от кратности (порядка) связи n может быть представлена полуэмпирическим уравнением Полинга (1947):

$$2r_{\text{к}}(n) = 2r_1 - b \ln(n)$$

где r_1 - ковалентный радиус для простой (ординарной связи), b – эмпирическая постоянная, равная примерно 0.31 Å

Проверим!

	C	N	O	Si	P	S
Радиус в простой связи, Å	0,77	0,72	0,66	1,17	1,09	1,04
Радиус в двойной связи, Å	0,665	0,60	0,55	1,07	1,00	0,94
Радиус в тройной связи, Å	0,60	0,55	0,50	1,00	0,93	0,87

$$2r_K(n) = 2r_1 - b \ln(n)$$

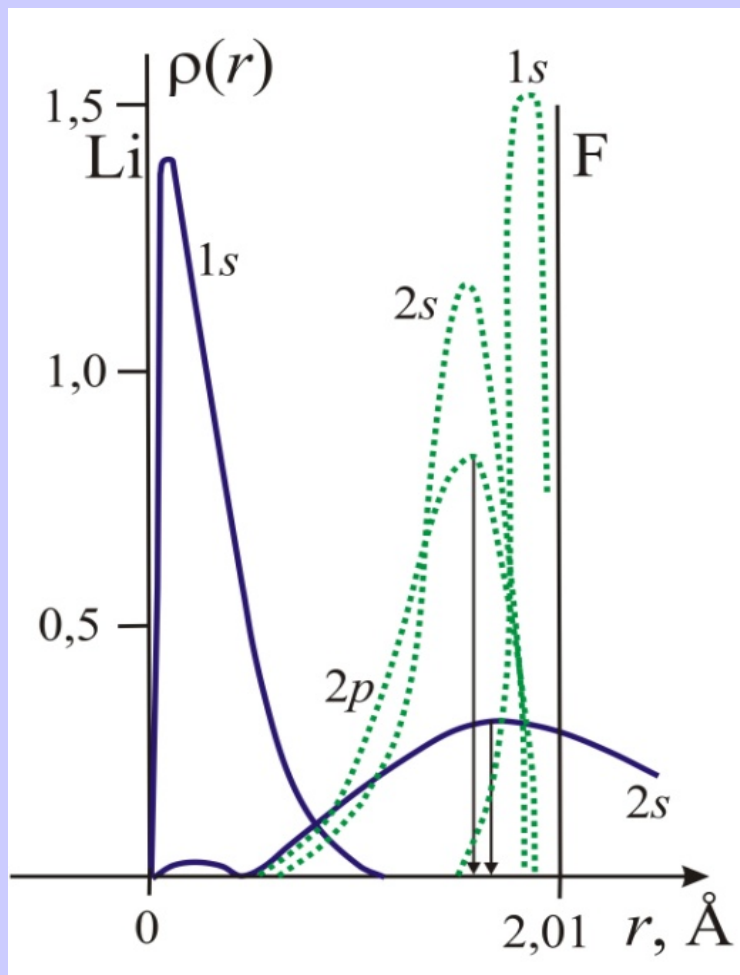
	C	N	O	Si	P	S
1	0,77	0,72	0,66	1,17	1,09	1,04
2	0,66	0,61	0,55	1,06	0,98	0,93
3	0,60	0,55	0,49	1,00	0,92	0,87

Межатомное расстояние в графите?



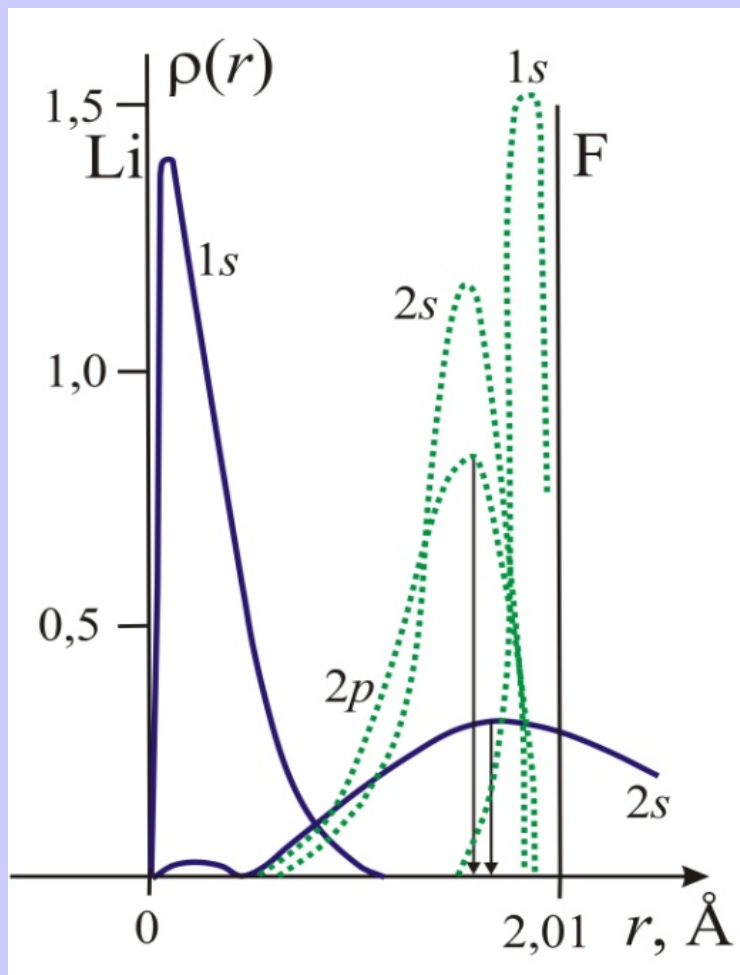
Ионные радиусы. Вывод основных систематик ионных радиусов

- Распределение электронной плотности в существенно ионных кристаллах несомненно иное, чем в ковалентных или металлических, а именно:
 - 1) оно характеризуется смещением плотности перекрывания к более электроотрицательному атому,
 - 2) Наличие минимума электронной плотности по линии связи.



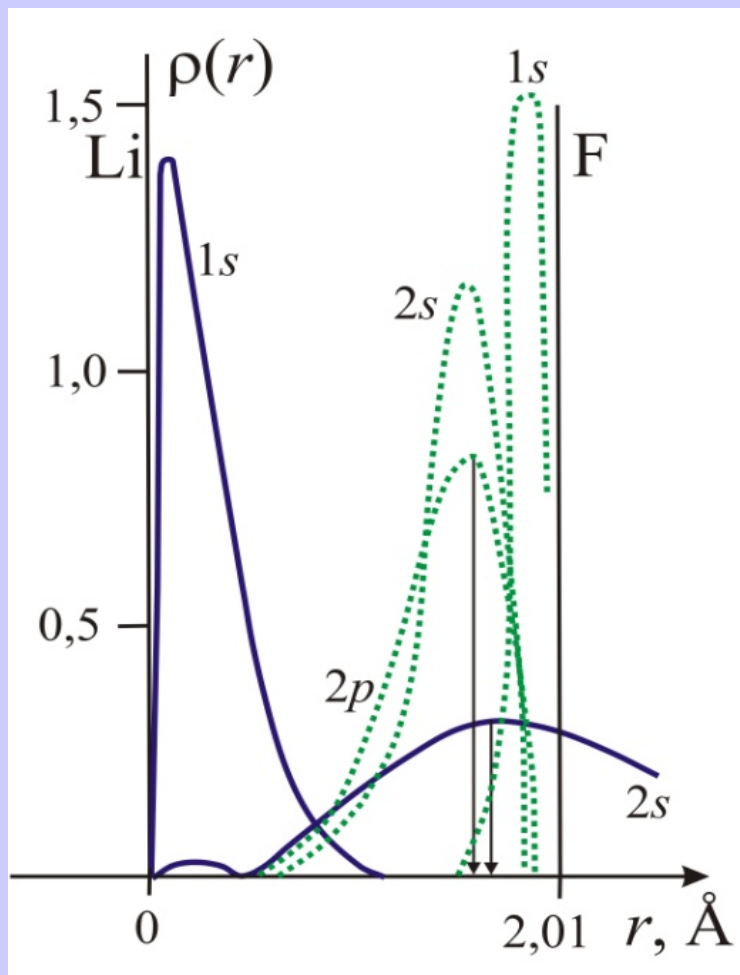
Обратим внимание на то, что валентный 2s-электрон Li расположен на столь диффузной орбитали, что при наложении электронных плотностей Li и F, отстоящих на длину связи, он оказывается целиком в области валентной оболочки последнего.

Наложение электронных плотностей атомов лития и фтора. Вертикальными линиями показаны положения максимумов валентных оболочек атомов.



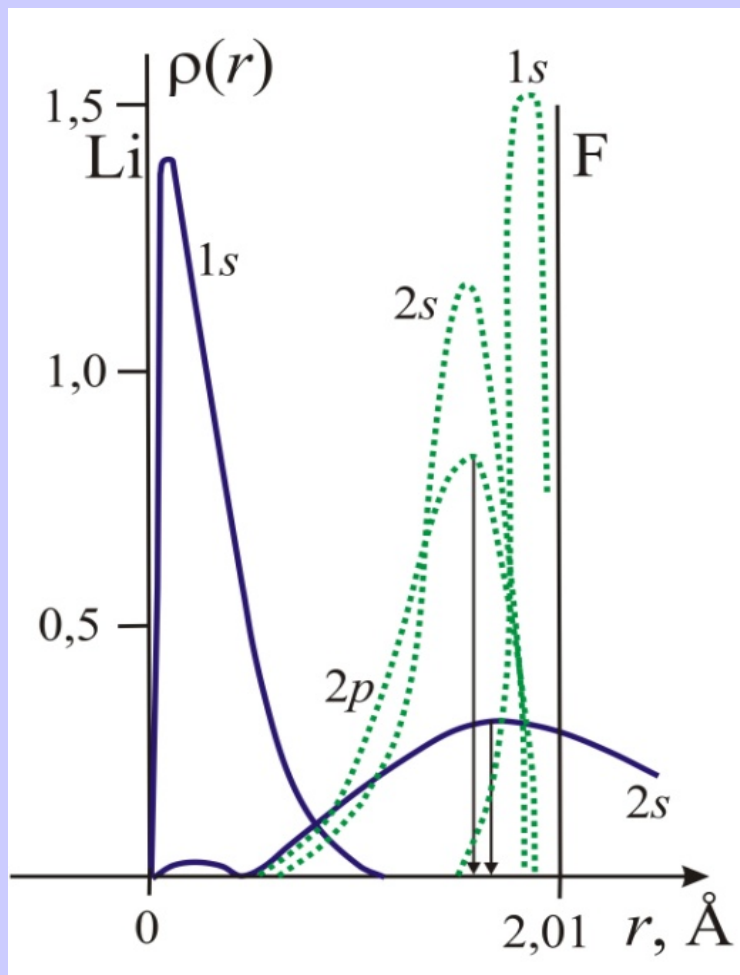
Наложение электронных плотностей атомов лития и фтора. Вертикальными линиями показаны положения максимумов валентных оболочек атомов.

Другими словами, этот электрон неизбежно подвергается гораздо большему воздействию со стороны атома F, чем остова собственного атома Li. Правильно будет сказать, что 2s-орбиталь Li центрируется в кристалле скорее вокруг ядра атома F, чем атома Li, т.е. принадлежит в большей степени первому, чем второму.



Это и есть не что иное, как перенос электрона от катиона к аниону, или образование ионов Li^+ и F^- .

Наложение электронных плотностей атомов лития и фтора. Вертикальными линиями показаны положения максимумов валентных оболочек атомов.



Это и есть не что иное, как перенос электрона от катиона к аниону, или образование ионов Li^+ и F^- .

Кроме того, заметим, что на рис. появляется некоторый минимум электронной плотности по линии связи Li^+-F^- , который естественно рассматривать как границу между ионами или место их соприкосновения. Окажется что ион Li^+ значительно (примерно вдвое) меньше по размеру, чем ион F^- .

Ионные радиусы. Вывод основных систематик ионных радиусов

- Располагая только суммой экспериментальных данных по межатомным расстояниям, невозможно найти способ разделения их на вклады отдельных ионов - *ионные радиусы*
- Для этого нужно знать по крайней мере радиус одного какого-либо иона или отношение радиусов ионов хотя бы в одном кристалле. Поэтому в 20-х годах, когда стало ясно, что система радиусов Брэгга не удовлетворяет очевидным требованиям ионной модели, появились критерии такого деления, использующие некоторые предположения теоретического или полуэмпирического характера.

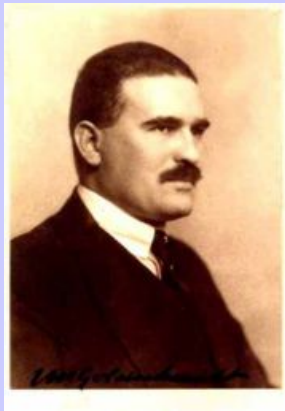


Альфред Ланде

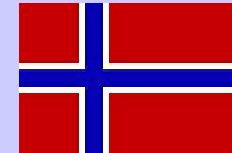


(1888-1976) немецкий физик, работавший в области квантовой теории и спектроскопии.

1920

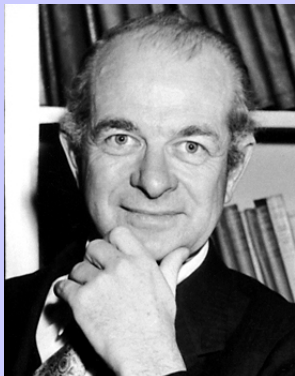


В.М.Гольдшмидт



(1888-1947) норвежский ученый, один из основоположников геохимии и кристаллохимии.

1926



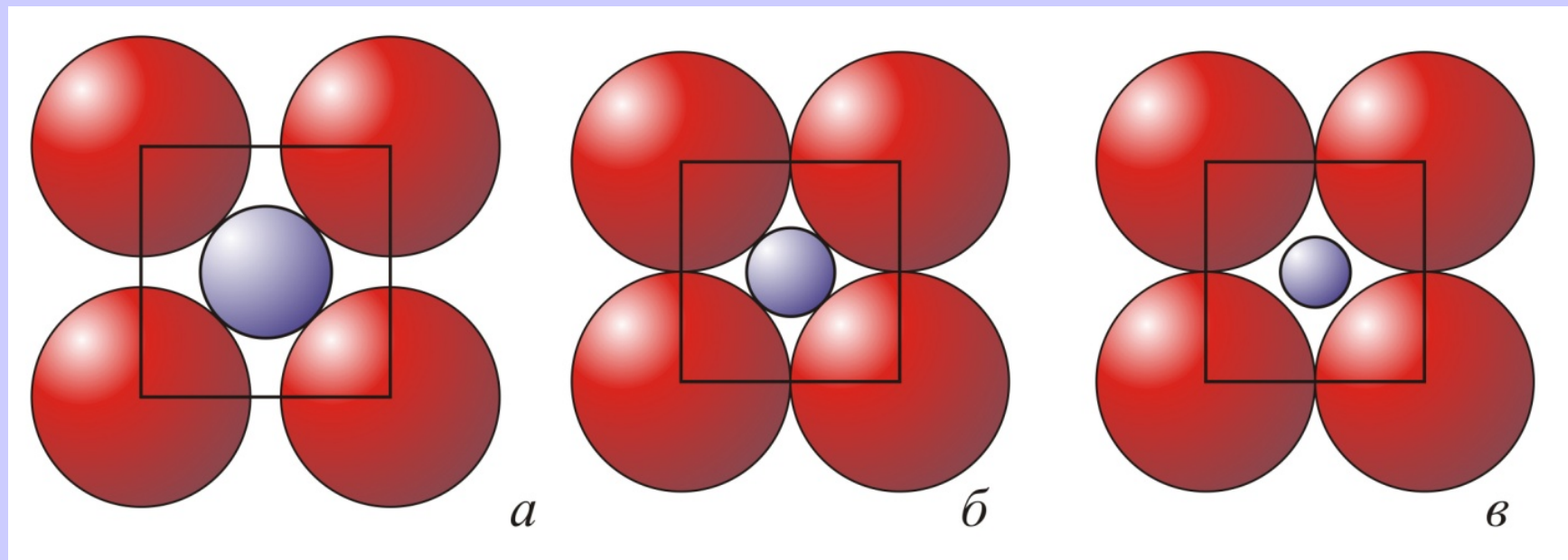
Л.К. Полинг



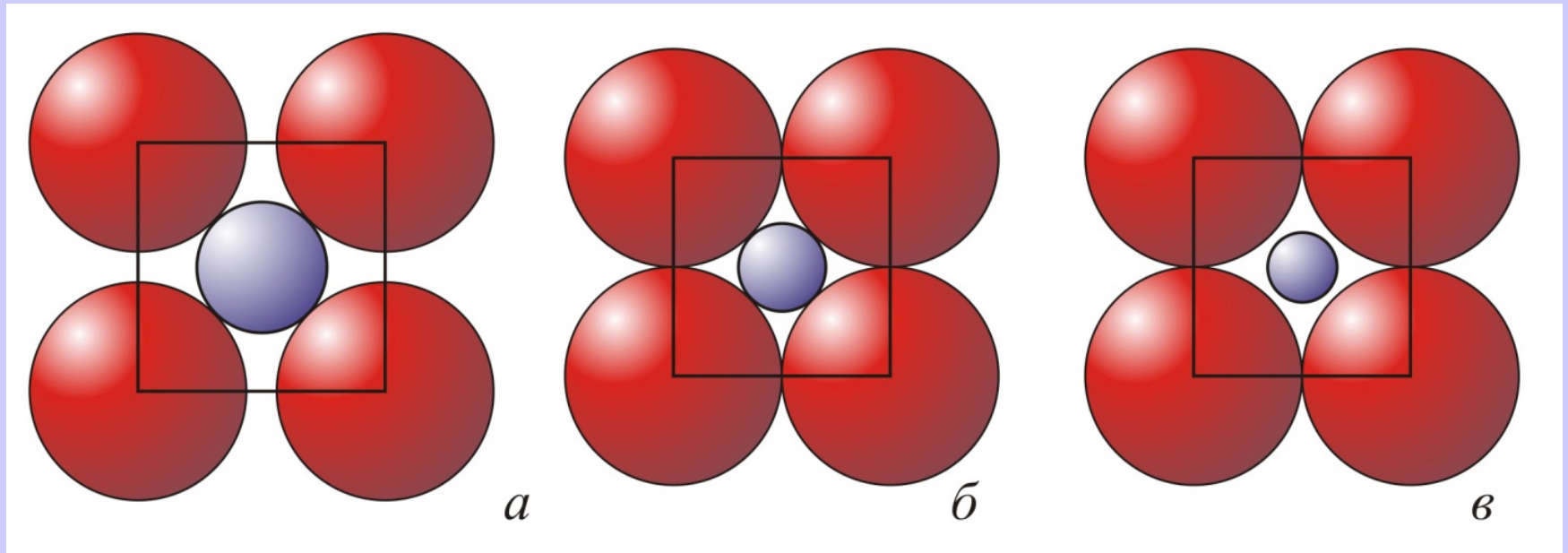
(1901-1994) американский химик, кристаллограф, лауреат двух Нобелевских премий: по химии (1954) и премии мира (1962),

1927

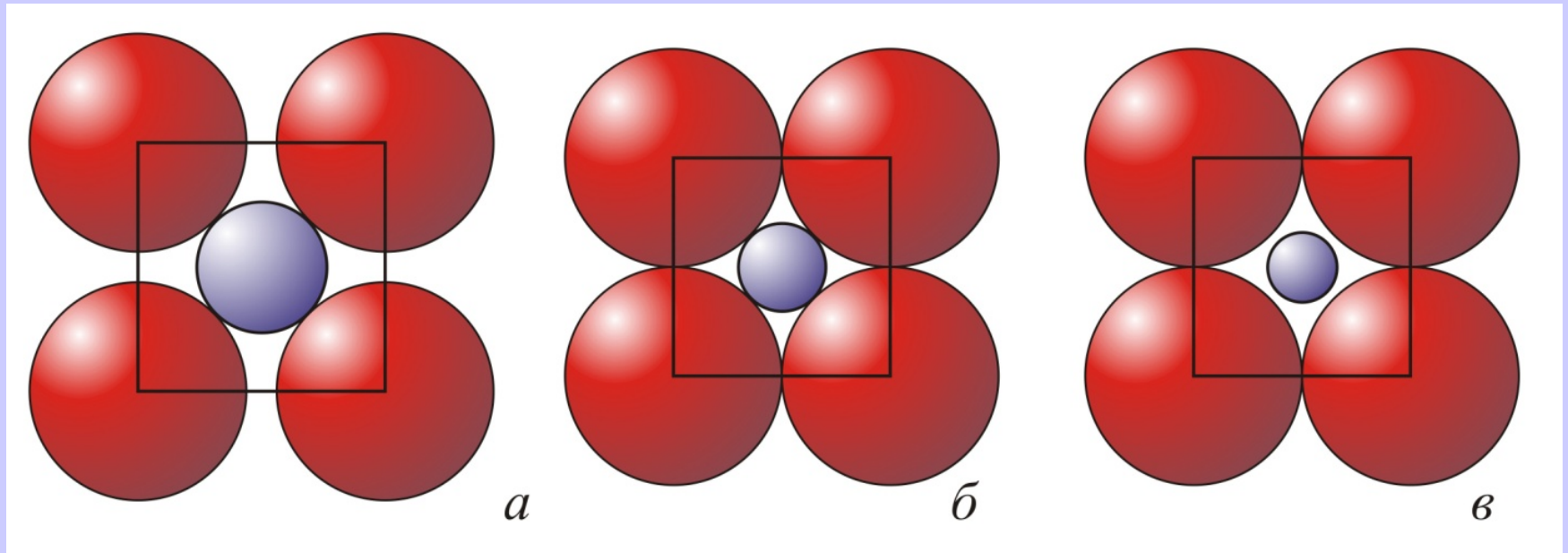
Первым по времени был критерий, предложенный А. Ланде (*Lande*, 1920). Он предположил, что в кристаллах с крупными анионами и мелкими катионами должен существовать непосредственный контакт между первыми, т. е. катионы как бы начинают слегка «болтаться» в крупной пустоте между анионами



Это предположение действительно подтверждается сопоставлением межатомных расстояний (Å), например, в соединений Mg и Mn со структурой типа NaCl: **MgO** 2,10; **MnO** 2,24; $\Delta = 0,14$; **MgS** 2,60; **MnS** 2,61; $\Delta = 0,01$; **MgSe** 2,73; **MnSe** 2,73; $\Delta = 0,00$. Из значений Δ следует, что уже для сульфидов и тем более для селенидов Mg и Mn межатомные расстояния практически одинаковы. Это означает, что размеры катионов перестают влиять на период ячейки, который контролируется только расстоянием анион - анион



Отсюда нетрудно вычислить и радиус аниона как половину этого расстояния: в нашем примере $r(\text{S}^{2-}) = 1,83 \text{ \AA}$, $r(\text{Se}^{2-}) = 1,93 \text{ \AA}$. Этих значений вполне достаточно для того, чтобы вывести далее полную систему ионных радиусов из некоторой совокупности межатомных расстояний.



Через некоторое время появились более прочно обоснованные вычисления ионных радиусов. В 1926-1927 гг. *Гольдшмидт* использовал для этих целей данные финского ученого А. Вазашерны, который вычислил некоторые значения радиусов из найденных им поляризуемостей (рефракций) анионов в водных растворах солей и кислот, используя давно известную пропорциональность между поляризуемостью и объемом иона (атома).

Рефракции анионов Вазашерна нашел из допущения, что протон, лишенный электронной оболочки, не дает никакого вклада в рефракцию водного раствора, следовательно, ее можно отнести целиком за счет аниона. Таким образом Вазашерна установил, что радиус O^{2-} равен 1,32 Å, а радиус F^- 1,33 Å.

Для Гольдшмидта этих данных оказалось достаточно, чтобы вывести из экспериментальных значений межатомных расстояний полную систему ионных радиусов

Почти одновременно с Гольдшмидтом и независимо от него *Л. Полинг* (1927) разработал другой подход к оценке радиусов ионов. Он предположил, что в таких кристаллах, как Na^+F^- , K^+Cl^- , Rb^+Br^- , Cs^+I^- , состоящих из изоэлектронных ионов, подобных одному и тому же инертному газу (Ne, Ar, Xe и Kr соответственно), радиусы катиона и аниона должны быть обратно пропорциональны эффективному заряду ядра, действующим на внешние электронные оболочки. С учетом экранирования эффективный заряд ядра $Z_{\text{эф}} = Z - S$, где Z - порядковый номер элемента, S - константа экранирования, зависящая от числа и типа внутренних электронов. Для ионов с одинаковой электронной оболочкой значение S будет одинаковым. Так, для подобных неону Na^+ и F^- $S = 4,52$.

Тогда отношение радиусов Na^+ и F^- должно быть равно:
$$r_{\text{Na}}/r_{\text{F}} = (9-4,52)/(11-4,52) = 4,48/6,48 = 0,69.$$

Привлекая экспериментальное значение межатомного расстояния R (Na-F) = $r_{\text{Na}} + r_{\text{F}} = 2,31 \text{ \AA}$, нетрудно разделить его в найденной пропорции и получить такие значения ионных радиусов: $r_{\text{Na}} = 0,95 \text{ \AA}$, $r_{\text{F}} = 1,36 \text{ \AA}$.

Следуя по этому пути, Полинг определил «одновалентные» радиусы многих ионов, т. е. такие радиусы, которыми они обладали бы в структуре типа хлористого натрия ($\text{KЧ}=6$), состоящей из одновалентных ионов.

Замечательным оказалось близкое совпадение всех основных систем ионных радиусов, основанных на независимых критериях Гольдшмидта, Полинга и Ланде.

Сравнение 3 систем ионных радиусов

- В 1987 г. Полинг вспоминал, что
- В 1920 г. Ланде нашел для иона I^- значение радиуса $2,14 \text{ \AA}$
- Через три года Вазашерна определил величину этого радиуса как $2,19 \text{ \AA}$
- Еще через четыре года он сам нашел для него промежуточное значение $2,16 \text{ \AA}$
- Это совпадение не могло не произвести большого впечатления *на современников*, в результате чего возникло представление, что понятие «радиус иона» отражает некоторую ***объективную реальность***



Хмм..

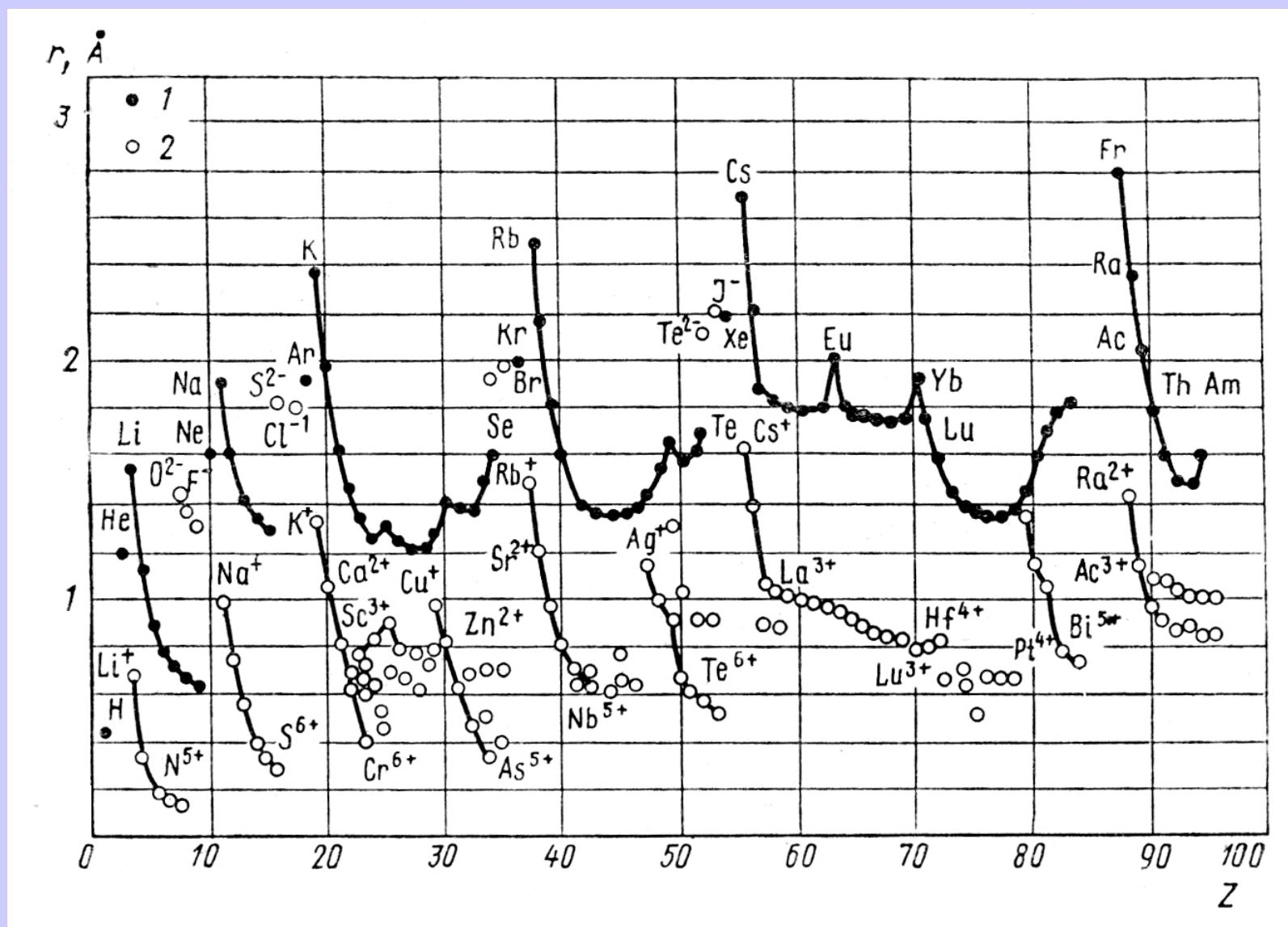
Странно а
чухонец этот
2,19 онгстрем
намерял

У немца то
этого
Йод в 2.14
ангстрем
получился

Наш
Полинг –
голова!
Он придумает
как точнее
намерять

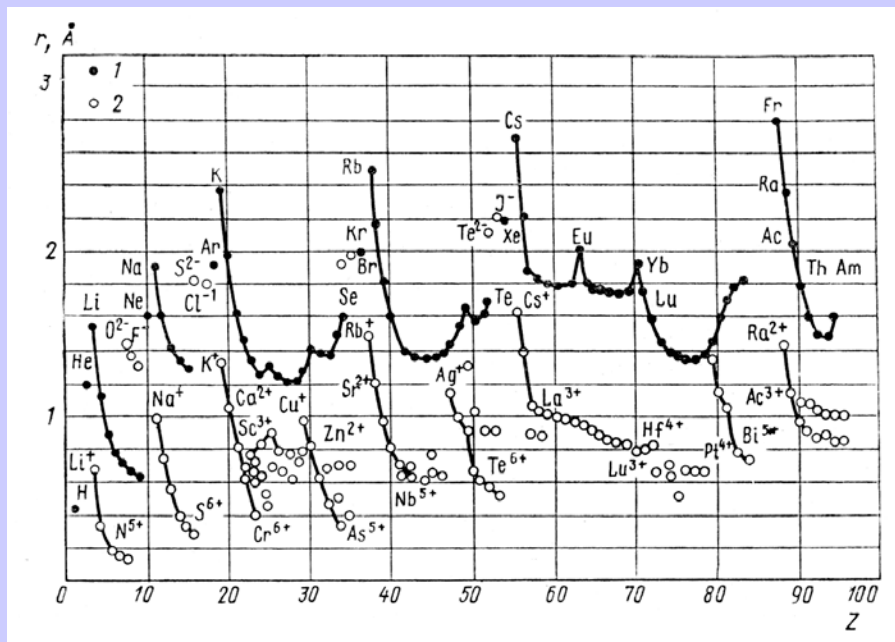
1927 год... Где-то на лавочке в Нью-Йорке

ЭФФЕКТИВНЫЕ РАДИУСЫ АТОМОВ И ИОНОВ.



Периодическая зависимость атомных (1) и ионных (2) радиусов от порядкового номера элемента Z

ЭФФЕКТИВНЫЕ РАДИУСЫ АТОМОВ И ИОНОВ.



- Уменьшение размеров катионов от начала к концу каждого периода
- Крутое падение размеров ионов от низковалентных (щелочные металлы) к высокозаряженным (N^{5+} , Cr^{6+} и т. п.) нарушается лишь в семействах переходных металлов, где уменьшение радиусов более медленное
- Длительное плавное уменьшение радиусов ионов лантаноидов TR^{3+} было названо В. М. Гольдшмидтом *лантаноидным сжатием*: радиусы тяжелых лантаноидов (Lu^{3+}) почти на $0,2 \text{ Å}$ меньше, чем радиусы легких (La^{3+}).
- В большинстве случаев ход кривой ионных радиусов как бы повторяет аналогичный ход кривой атомных радиусов, со смещением первых вниз по отношению ко вторым

Сумма атомных и ионных радиусов для каждой данной пары элементов должна быть практически одинакова

При этом постепенно была забыта точка зрения самих создателей первых систем ионных радиусов, которые рассматривали их как некоторые эффективные величины.

Так, Гольдшмидту принадлежат следующие слова:

«Ясно, что определяемый радиус есть эффективный, или кажущийся, а не действительный».

Полинг утверждал:

«Функция распределения электронов в ионе не имеет определенной границы... Поэтому нельзя приписать иону какой-то характерный для него размер. Кажущийся радиус иона зависит от того, какое физическое свойство рассматривается, и будет различным для разных свойств».

Тем не менее, до сих пор остается справедливым и высказывание А. Е. Ферсмана:

«...как бы ни относиться к физическому смыслу радиусов ионов... они имеют огромное практическое значение как величины, с которыми легко и просто можно оперировать как в кристаллохимии, так и в геохимии».

Действительно, располагая набором величин порядка сотни - числа химических элементов, можно приближенно предсказать многие тысячи межатомных расстояний, их разностей или отношений. Для кристаллохимии это обстоятельство радикальным образом облегчает анализ экспериментальных данных и обеспечивает возможность свертки громадной информации.

В настоящее время наиболее обоснованной и подробной является система *Р. Шэннона* и *Ч. Прюитта*, которую эти авторы вывели сначала в 1969 г. и затем уточняли (1970, 1976) на основе многочисленных экспериментальных данных для самых ионных соединений, т.е. фторидов, оксидов, гидроксидов и кислородных солей. Они оценили среднюю ошибку своей системы ионных радиусов величиной около 0,02 Å. Эта система получила настолько широкую известность и область применения, что она считается одним из лидеров по цитируемости в современной кристаллохимической литературе.

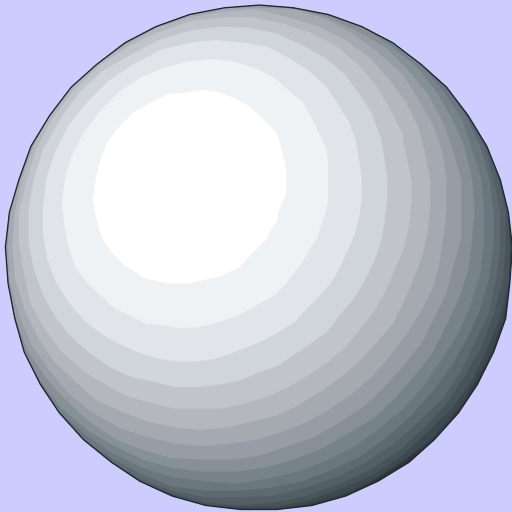
Shannon R.D., Prewitt C.T. (1969) Effective ionic radii in oxides and fluorides. Acta Cryst. B25: pp. 925-946 (1970) B26, p. 1046.

Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

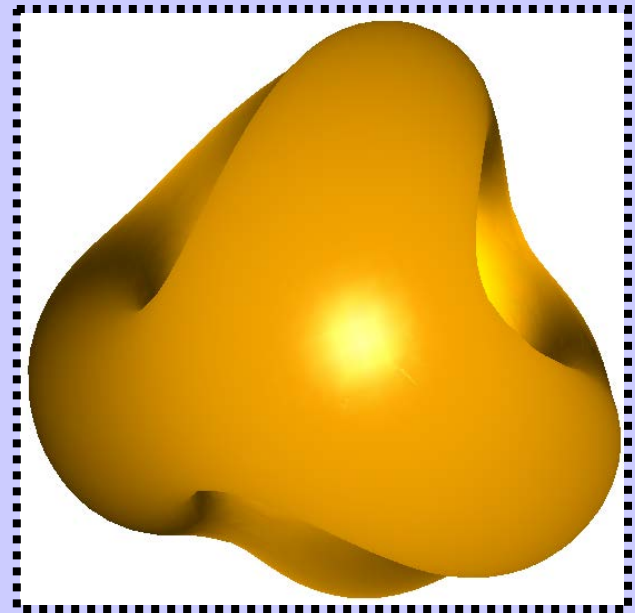
Основные затруднения, которые возникают при использовании многочисленных и существенно различающихся между собой систем ионных радиусов, возникают из-за неоправданного преувеличения их точности и расширения области их применимости. Чтобы избежать возможных ошибок и недоразумений и правильно пользоваться той или иной таблицей ионных радиусов, необходимо понять и запомнить следующие основные правила.

Проблема использования

Ионы несферичны (особенно актуально для частично ковалентной связи и ионов переходных металлов)



**Атом в
кристалле
не такой**



**А какой то
такой**

Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

1) Радиус иона зависит от координационного числа: чем больше КЧ, тем больше радиус иона. Если в таблицах приводятся стандартные радиусы ионов для $KЧ = 6$, то для других КЧ следует ввести такие приближенные поправки: умножить их на 1,03 для перехода к $KЧ = 8$ и на 0,93-0,95 для перехода к $KЧ = 4$ (Гольдшмидт, 1926). По этой причине в табл. приводятся значения радиусов ионов для разных КЧ.

Так, например, радиус Ca^{2+}
увеличивается от 1,00 до 1,34 Å,
или на 34%,
при изменении КЧ
от 6 (например CaO)
до 12 (CaTiO_3)

Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

2) Радиус иона сильно зависит от его заряда

Для катиона с ростом заряда он заметно уменьшается. Так, для Sn^{2+} он равен $1,22\text{\AA}$ (КЧ = 8), а для Sn^{4+} - $0,81\text{\AA}$ (КЧ=8). Для Cr^{2+} - $0,80\text{\AA}$ (КЧ = 6), тогда как для Cr^{3+} - $0,62\text{\AA}$ (КЧ = 6).

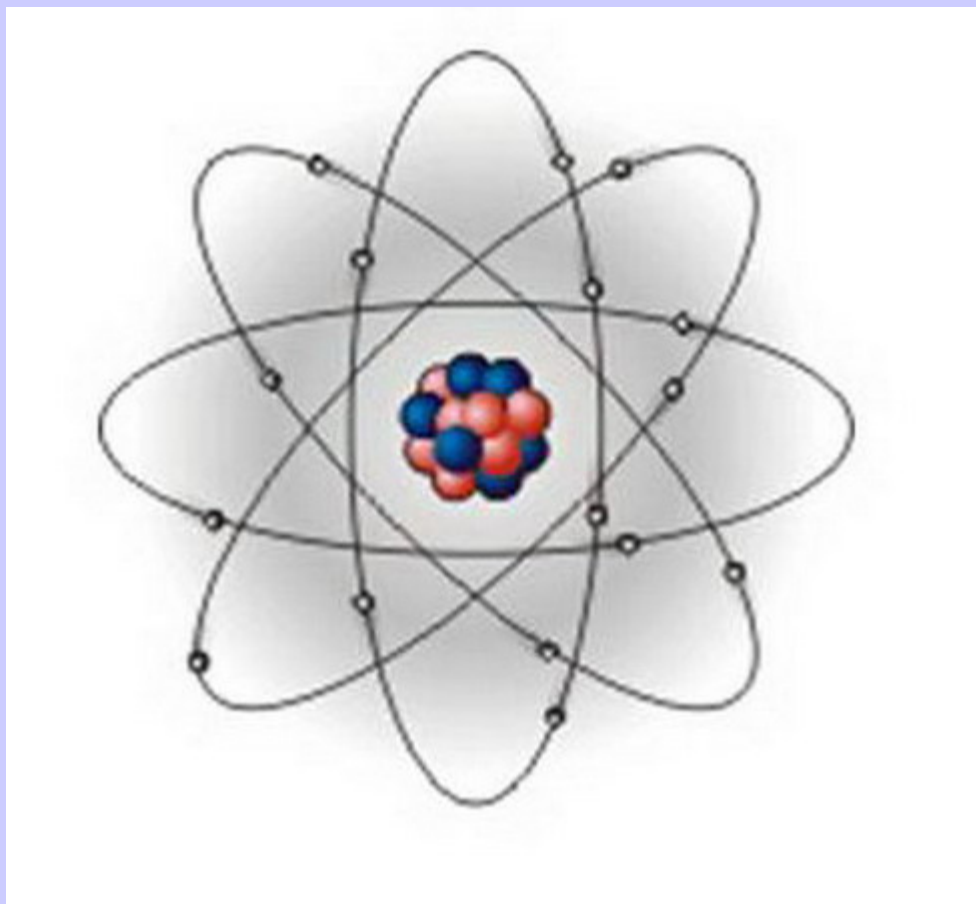
Если сопоставить эти данные с орбитальными радиусами внешних электронных оболочек ионов Cr и Sn, то нетрудно сделать вывод, что радиусы катионов с небольшим зарядом значительно превышают их орбитальные радиусы. При увеличении заряда катиона значения орбитальных и ионных радиусов ассимптотически сближаются, т. е. **электростатическое поле кристалла стягивает ионы вплоть до соприкосновения максимумов электронной плотности их оболочек.**

Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

2) Радиус иона сильно зависит от его заряда

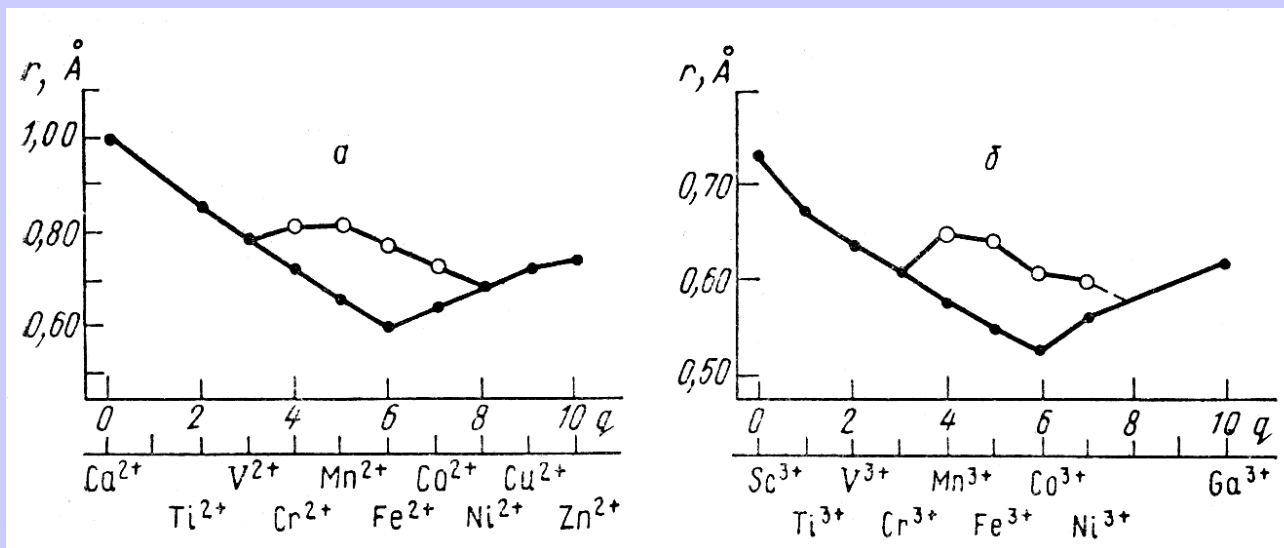
- Mn^{2+} - 0,97 Å (КЧ = 6),
- Mn^{4+} - 0,68 Å (КЧ = 6),
- Mn^{6+} - 0,41 Å (КЧ = 4)
- Mn^{7+} - 0,40 Å (КЧ = 4).

3) Радиус зависит от СПИНОВОГО СОСТОЯНИЯ



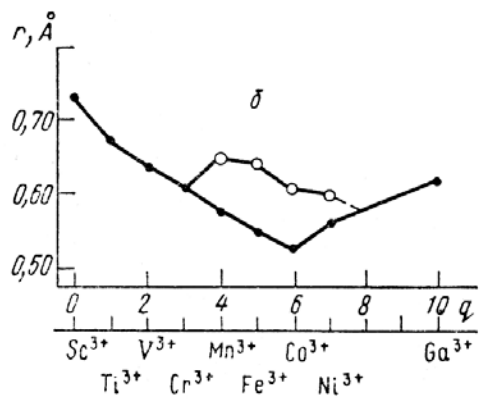
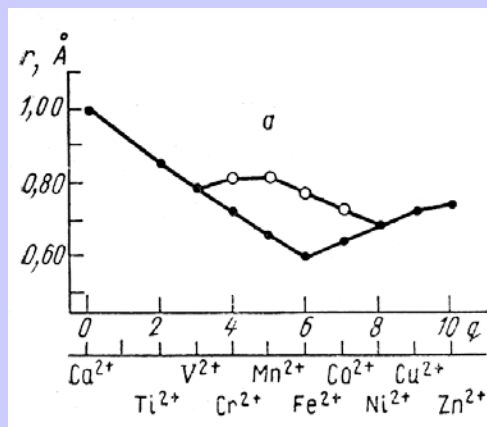
Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

- Для ионов переходных металлов указаны две серии значений ионных радиусов — в высоко- (вс) и низкоспиновом (нс) состояниях (см. главу III). На рис. показаны эмпирические радиусы двух- и трехвалентных $3d$ -элементов для октаэдрической координации в низкоспиновых (нижняя кривая) и высокоспиновых (верхняя кривая) состояниях.



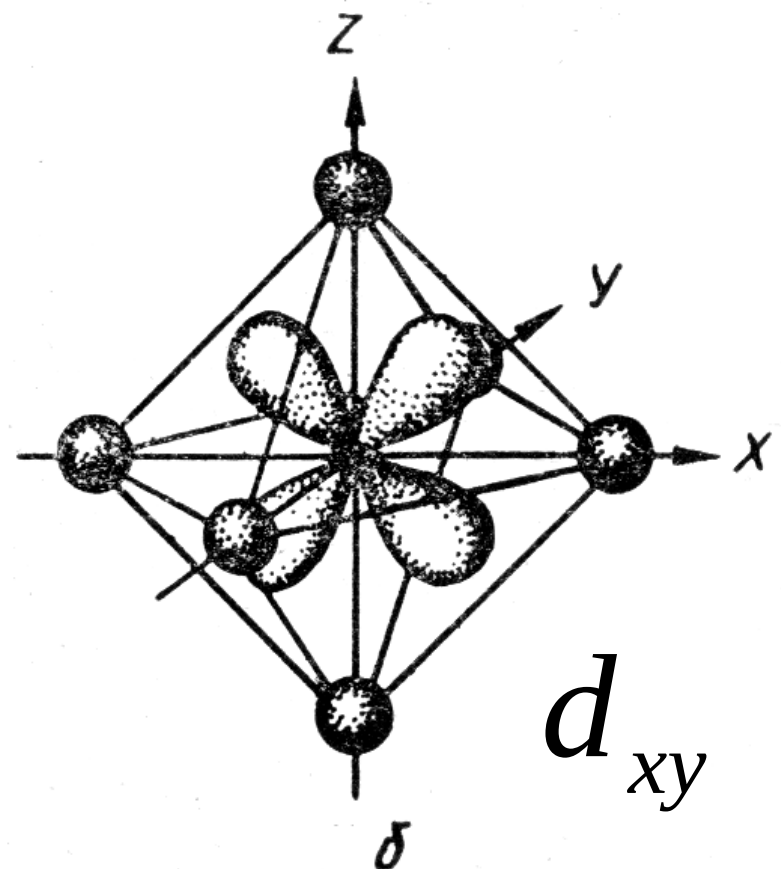
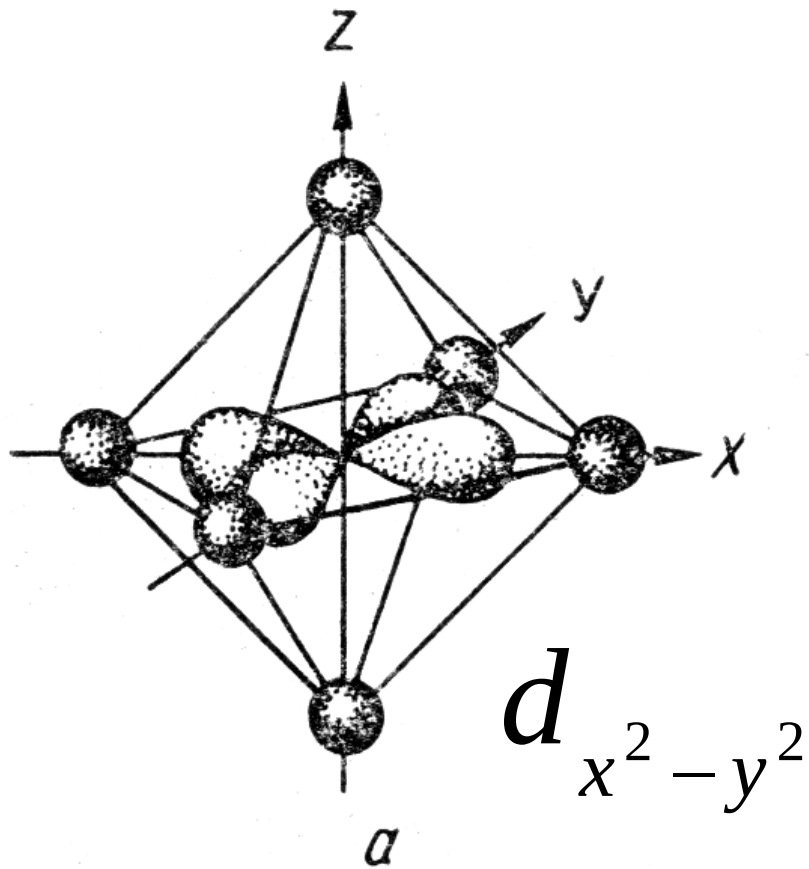
Факторы, влияющие на величину ионных радиусов

- Минимумы на нижних кривых приходятся на Fe^{2+} и Co^{3+} соответственно, т. е. на ионы с шестью d -электронами, которые в низкоспиновом состоянии все размещаются на нижних орбиталях
- Максимумы на верхних кривых приходятся на Mn^{2+} и Fe^{3+} , т. е. ионы с пятью d -электронами, которые в высокоспиновом состоянии не имеют стабилизации из-за того, что их d -электроны по одному распределены и на нижних, и на верхних орбиталях.



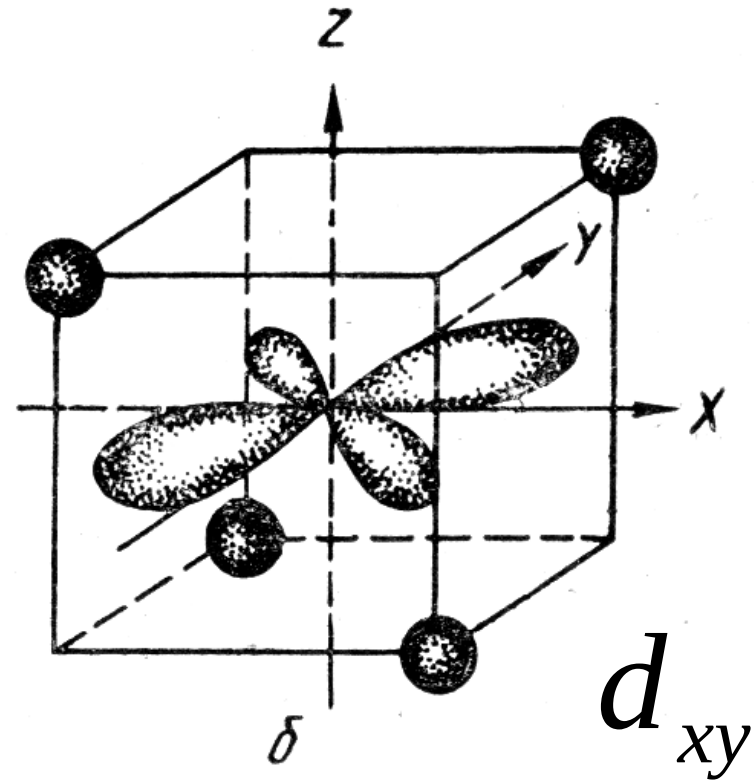
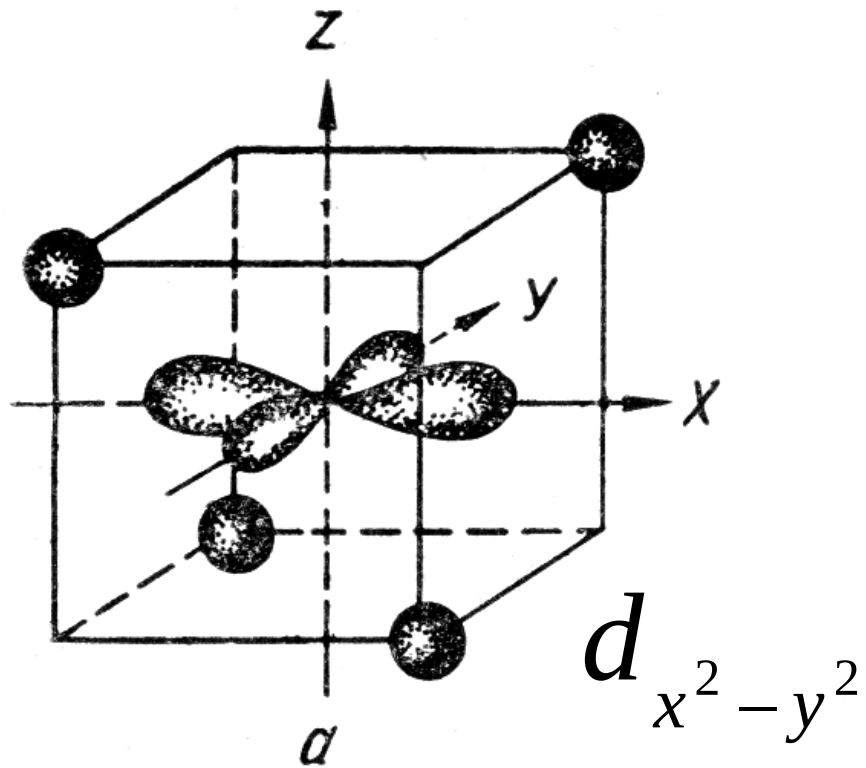
- Fe^{2+} в высокоспиновом (пирротин FeS) и низкоспиновом (марказит и пирит FeS_2) состояниях. При одинаковом КЧ=6 расстояния Fe - S различны в этих кристаллах: в пирротине 2,45, в пирите - 2,26 Å. Это указывает на значительное уменьшение размера (радиуса) переходного металла в сильном кристаллическом поле.

Ионы переходных металлов в кристаллическом поле



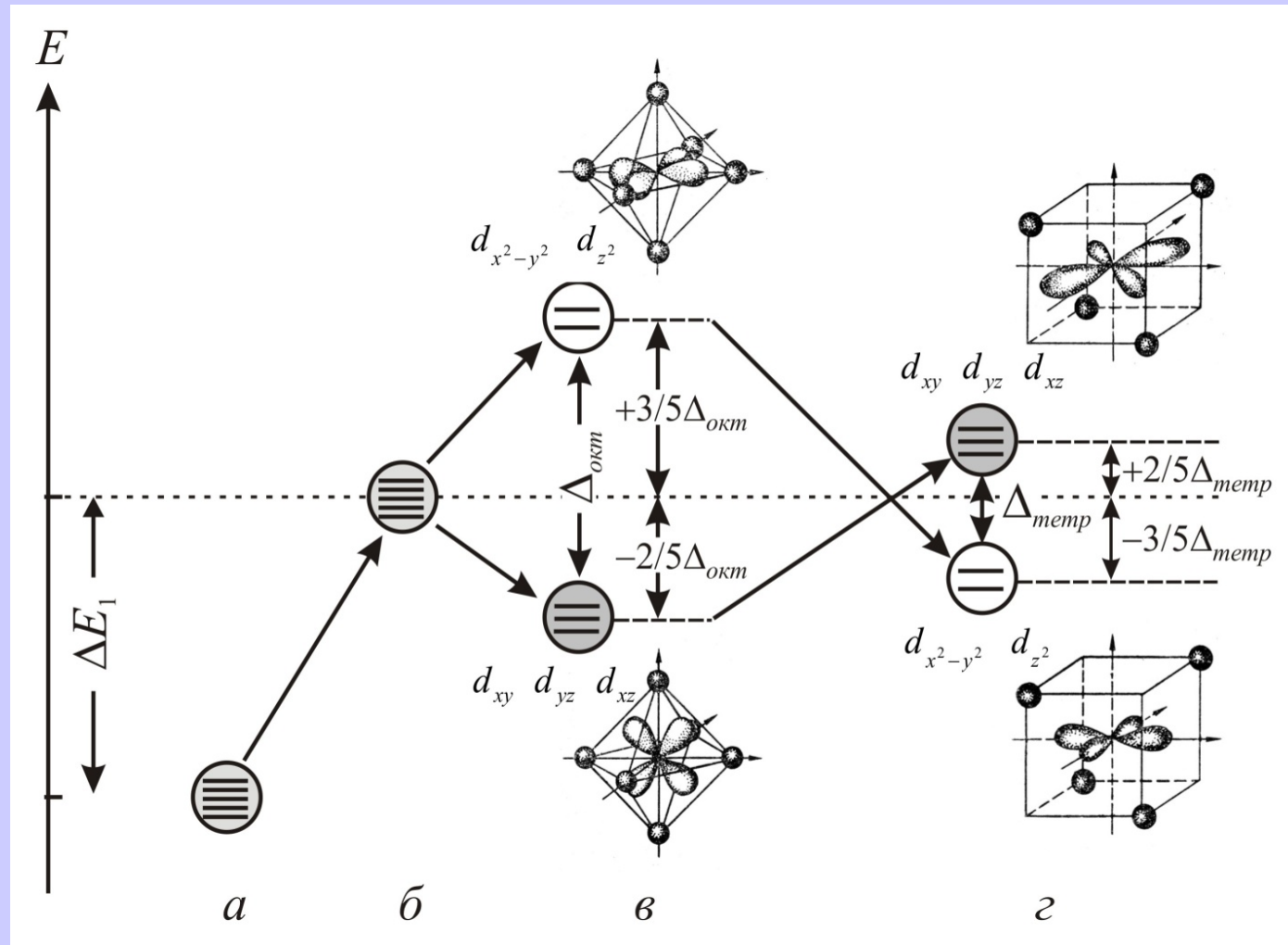
d - орбитали в октаэдрическом поле лигандов

Ионы переходных металлов в кристаллическом поле

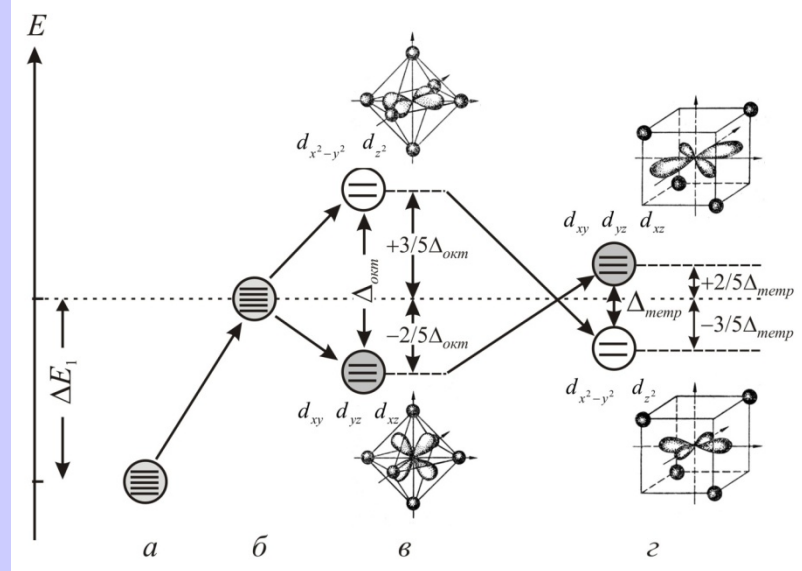


d - орбитали в тетраэдрическом поле лигандов

Ионы переходных металлов в кристаллическом поле

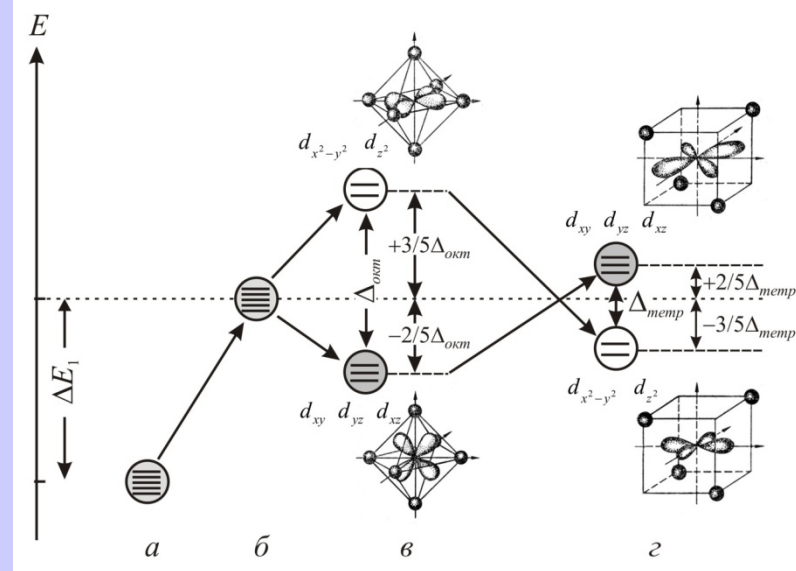


Расщепление d -уровней кристаллическим полем разной симметрии: *a* - свободный ион, *б* - ион в сферическом поле, *в* - ион в октаэдрическом поле, *г* - ион в тетраэдрическом поле.



$$\Delta = \text{const}/R^5 = 10Dq,$$

Dq - так называемая сила кристаллического поля. В октаэдрическом поле с кубической точечной симметрией O_h одни орбитали понижают свою энергию относительно исходного уровня на $-2/5 \Delta$, а другие орбитали повышают ее на $3/5\Delta$. За исходный уровень энергии в этом случае принимается средневзвешенная энергия d -орбиталей ΔE_1 на рис. В тетраэдрическом окружении e -орбитали понижают свою энергию на $-3/5\Delta$, а t -орбитали повышают ее на $2/5\Delta$ (за нуль энергии и в этом случае принимается величина ΔE_1).



Таким образом, распределение по уровням d -электронов переходного металла в кристалле управляется двумя противоположными тенденциями. Отталкивание между электронами (обозначим его энергию через π) заставляет их стремиться к максимальному числу неспаренных спинов по правилу Гунда, а расщепление уровней в кристаллическом поле Δ благоприятствует преимущественному заполнению нижних уровней.

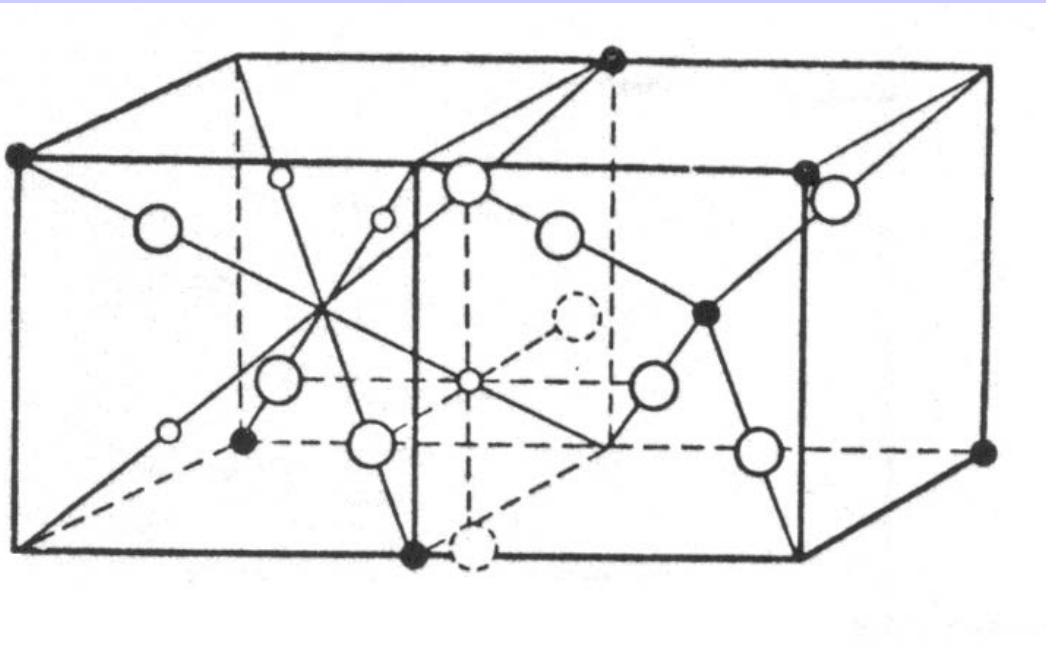
Ионы переходных металлов в кристаллическом поле

Энергия предпочтения октаэдрической координации в **слабом** кристаллическом поле

Число d -электронов	ЭСКП	ЭСКП	$\Delta E_{\text{окт}}$
ионы	октаэдр	тетраэдр	
1 (Ti ³⁺ , V ⁴⁺)	-0,4	-0,3	-0,1
2 (Ti ²⁺ , V ³⁺)	-0,8	-0,5	-0,3
3 (V ²⁺ , Cr ³⁺)	-1,2	-0,35	-0,85
4 (Cr ²⁺ , Mn ³⁺)	-0,6	-0,2	-0,4
5 (Mn ²⁺ , Fe ³⁺)	0	0	0
6 (Fe ²⁺ , Co ³⁺)	-0,4	-0,3	-0,1
7 (Co ²⁺ , Ni ³⁺)	-0,8	-0,5	-0,3
8 (Ni ²⁺)	-1,2	-0,35	-0,85
9 (Cu ²⁺)	-0,6	-0,2	-0,4
10 (Cu ⁺ , Zn ²⁺)	0	0	0

Из таблицы можно сделать вывод, что во всех случаях, кроме электронных конфигураций d^5 и d^{10} , ионы переходных металлов должны предпочтительно находиться в октаэдрической координации, так как значения $\Delta E_{\text{окт}}$ для них отрицательны.

Ионы переходных металлов в кристаллическом поле



Структура шпинели.
Крупные кружки – ионы кислорода,
мелкие темные кружки –
катионы в тетраэдрах,
мелкие светлые –
катионы в октаэдрах

Нормальная шпинель.



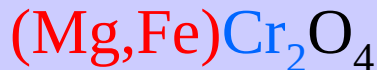
Шпинель



Ганит



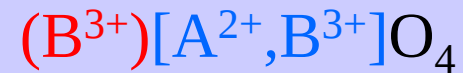
Хромит



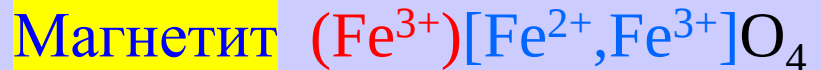
Франклинит



Обращенная шпинель.



Магнетит



Треворит

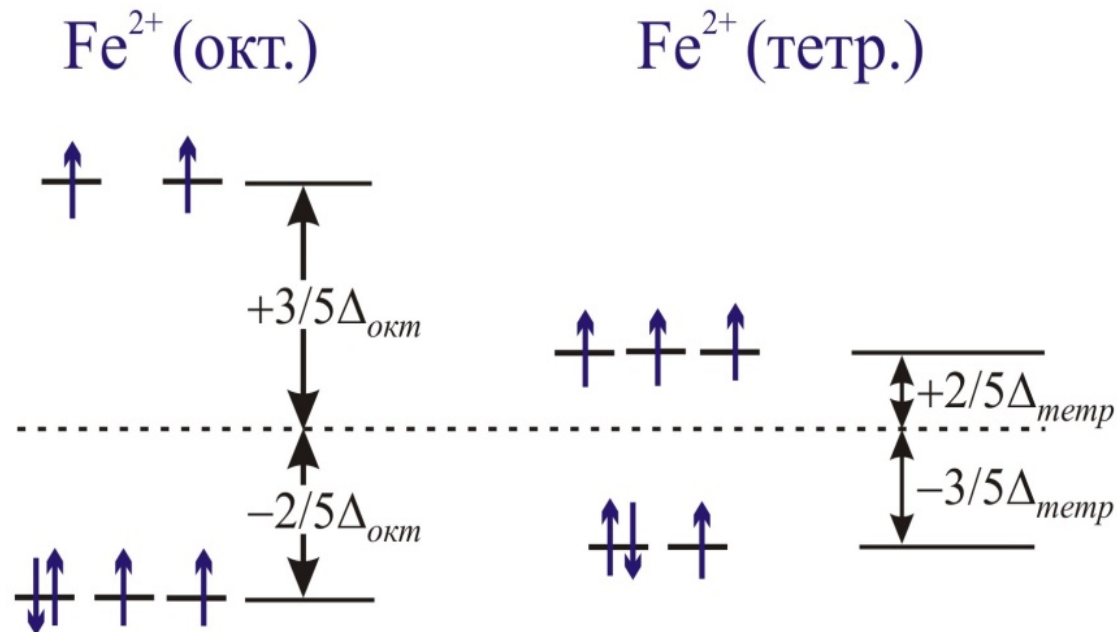


Действительно, Zn (d^{10}) в нормальных структурах **ганиита** ZnAl_2O_4 и **франклинита** ZnFe_2O_4 проявляет свое предпочтение к тетраэдрической координации, тогда как Ni^{2+} (d^8), Cr^{3+} , V^{2+} (d^3) с наибольшими абсолютными значениями $\Delta E_{\text{окт}}$, наоборот, почти всегда занимают октаэдрические позиции. Примером могут служить нормальные структуры **хромитов** $(\text{Mg,Fe})\text{Cr}_2\text{O}_4$ и обращенная структура **треворита** NiFe_2O_4 .

В остальных случаях вопрос решается рассмотрением соотношения между значениями $\Delta E_{\text{окт}}$ двух- и трехвалентных катионов. Так, *обращенную* структуру **магнетита** можно понять, учитывая отсутствие предпочтения к октаэдрической координации у $\text{Fe}^{3+} (d^5)$ и наличие таковой у $\text{Fe}^{2+} (d^6)$.

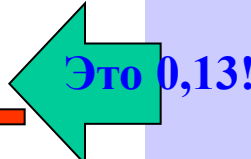
С другой стороны, структура **гаусманнита** $(\text{Mn}^{\text{II}})[\text{Mn}^{\text{III}}]_2\text{O}_4$ является нормальной, поскольку $\text{Mn}^{2+} (d^5)$ не имеет предпочтения к октаэдрической координации в отличие от $\text{Mn}^{3+} (d^4)$.

На рис. приведен в качестве примера расчет $\Delta E_{\text{окт}}$ для двухвалентного железа. Как видно, в высокоспиновом состоянии и октаэдрической координации величина ЭСКП = $2 \times (3/5) + 4 \times (-2/5) = -2/5$ (0,4) $\Delta_{\text{окт}}$. В высокоспиновом состоянии и тетраэдрической координации величина ЭСКП = $3 \times (2/5) + 3 \times (-3/5) = -3/5 \Delta_{\text{тетр}}$. Учитывая, что $\Delta_{\text{тетр}} = 4/9 \Delta_{\text{окт}}$, то второе значение = $-3/5 \times (4/9) = -0,27 \Delta_{\text{окт}}$, что на 0,13 единиц менее выгодно чем в случае октаэдрической координации иона.



Энергия предпочтения октаэдрической координации в слабом кристаллическом поле

Число d -электронов	ЭСКП	ЭСКП	$\Delta E_{\text{окт}}$
ионы	октаэдр	тетраэдр	
1 (Ti ³⁺ , V ⁴⁺)	-0,4	-0,3	-0,1
2 (Ti ²⁺ , V ³⁺)	-0,8	-0,5	-0,3
3 (V ²⁺ , Cr ³⁺)	-1,2	-0,35	-0,85
4 (Cr ²⁺ , Mn ³⁺)	-0,6	-0,2	-0,4
5 (Mn ²⁺ , Fe ³⁺)	0	0	0
6 (Fe ²⁺ , Co ³⁺)	-0,4	-0,3	-0,1
7 (Co ²⁺ , Ni ³⁺)	-0,8	-0,5	-0,3
8 (Ni ²⁺)	-1,2	-0,35	-0,85
9 (Cu ²⁺)	-0,6	-0,2	-0,4
10 (Cu ⁺ , Zn ²⁺)	0	0	0



**На
КОЛЛОКВИУМЕ
будут задачи
на расчет
ЕПОК !!!**