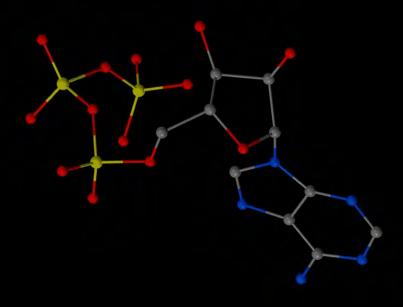
Природные фосфиды в эволюции вещества Солнечной Системы

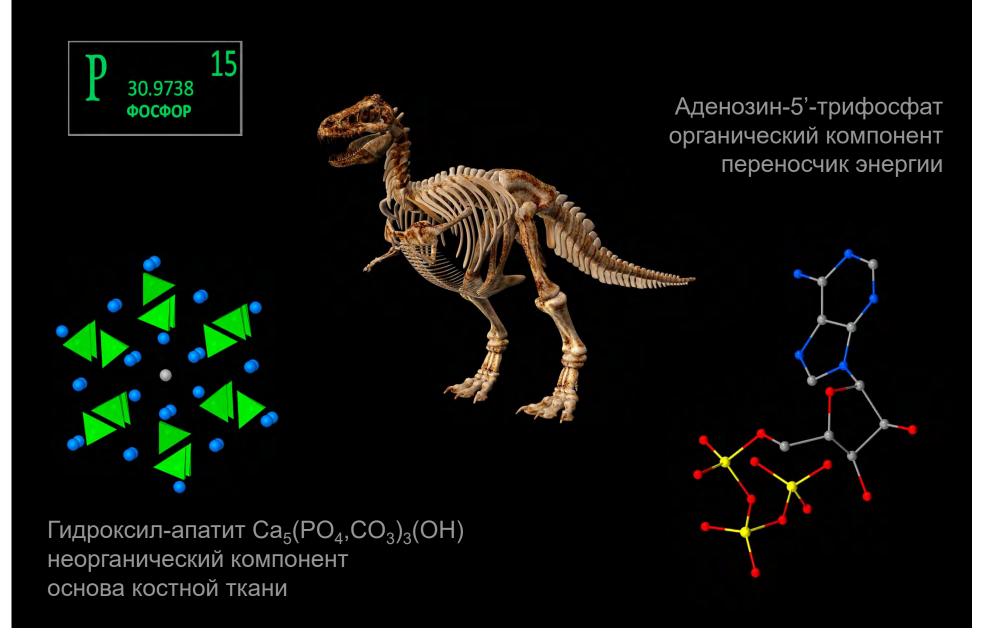
С.Н. Бритвин СПбГУ





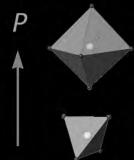


Фосфор – один из важнейших биогенных элементов, необходимый для формирования основных структурных блоков живых организмов



Фосфор, кремний и алюминий: общие особенности кристаллохимии и геохимии

	A1 26.9816 АЛЮМИНИЙ	Si 28.0855 кремний	Р 30.9738 фосфор	
	8.4 × 10 ⁴	$\equiv 1 \times 10^6$	8.4×10^{3}	
<i>r</i> (окт)	0.54	0.40	0.38	P
<i>r</i> (тетр)	0.39	0.26	• 0.17	



В кислородных соединениях все три элемента имеют сходную координацию и легко образуют твёрдые растворы (изоморфные серии). В литосфере имеют ярко выраженную литофильную специализацию

99 % всего фосфора в земной литосфере приходится на три минерала группы апатита



Карьер рудника «Центральный», плато Расвумчорр, Хибины

Фторапатит

 $Ca_5(PO_4)_3F$

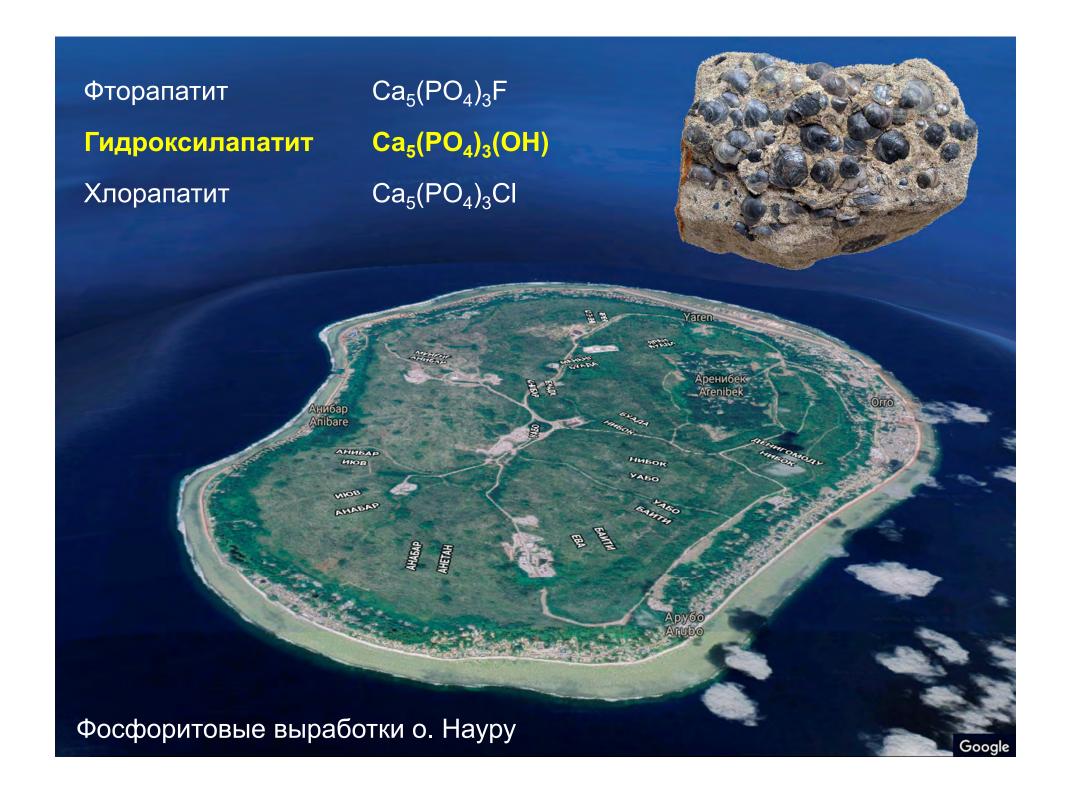
Гидроксилапатит

 $Ca_5(PO_4)_3(OH)$

Хлорапатит

Ca₅(PO₄)₃Cl

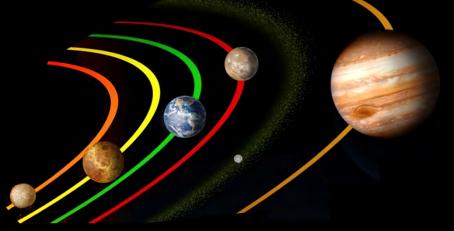




Хлорапатит $Ca_5(PO_4)_3CI$ — типичный акцессорный минерал расслоенных ультраосновных комплексов, а также скарнов



Двойственная специализация фосфора в веществе Солнечной системы





В обыкновенных хондритах и марсианских метеоритах — фосфаты мерриллит Ca₉NaMg(PO₄)₇ хлорапатит Ca₅(PO₄)₃Cl

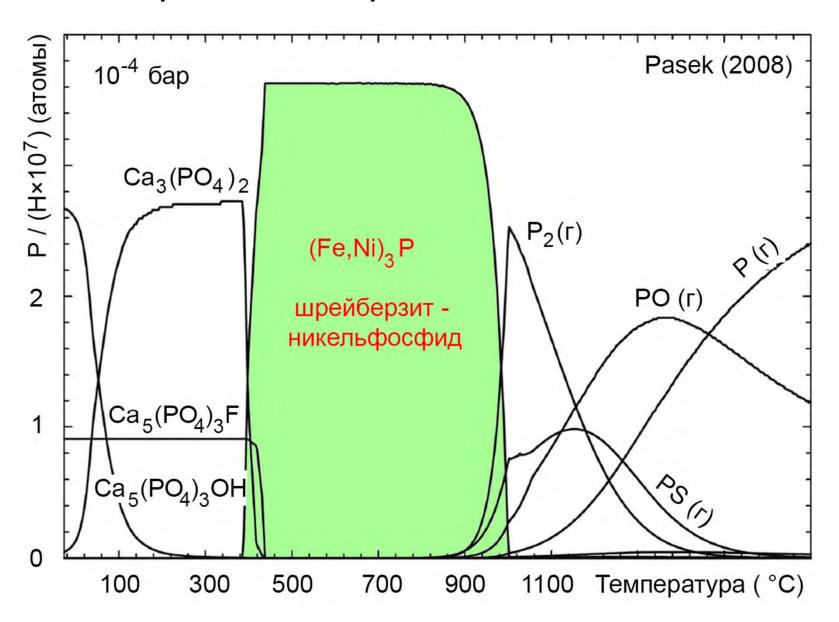
В высокометальных метеоритах, примитивных ахондритах и примитивных углистых хондритах – фосфаты и фосфиды

В отличие от земной литосферы, в веществе метеоритов фосфор находится в двух формах – в виде фосфатов и фосфидов

Фосфор, кремний и алюминий: дифференциация на стадии конденсации протопланетного облака

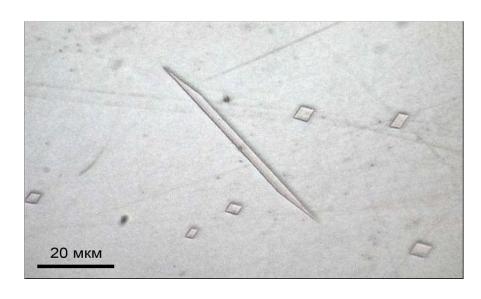
Минерал	Mineral	Формула	<i>T</i> _c (°C)	Ассоциация	
Корунд	Corundum	Al_2O_3	1404	Кальций -	
Ибонит	Hibonite	$CaAl_{12}O_{19}$	1386	алюминиевые включения	
Гроссит	Grossite	CaAl ₄ O ₇	1269		
Геленит	Gehlenite	Ca ₂ Al ₂ SiO ₇	1256	Calcium - aluminium	
Шпинель	Spinel	$MgAl_2O_4$	1124	inclusions (CAI	
Анортит	Anortite	CaAl ₂ Si ₂ O ₈	1114		
Форстерит	Forsterite	Mg ₂ SiO ₄	1081	Каменные	
Диопсид	Diopside	CaMgSi ₂ O ₆	1074	хондриты и	
Энстатит	Enstatite	$Mg_2Si_2O_6$	1043	ахондриты	
Шрейберзит	Schreibersite	Fe ₃ P	975	Металл Fe-Ni	

Последовательность конденсации соединений фосфора при остывании протопланетного облака



Двойственная (сидерофильная и литофильная) специализация фосфора в веществе Солнечной системы

Фосфиды – минералы, содержащие фосфор в **отрицательной** степени окисления. Формально – производные фосфина PH₃, дифосфина P₂H₄ и их высших гомологов

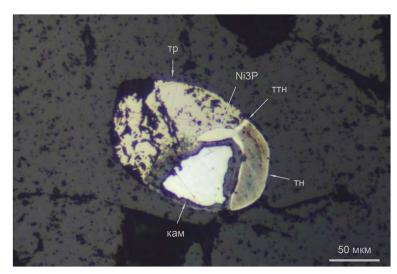


Шрейберзит (Fe,Ni)₃Р (разновидность *рабдит*) *Cape York* (IAB,Ogg)

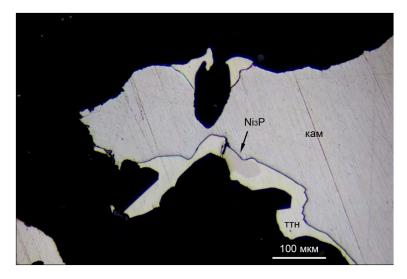


Jacob Berzelius (1832)

Изоморфный ряд шрейберзит - никельфосфид Fe₃P - Ni₃P (Britvin et al. 1999)



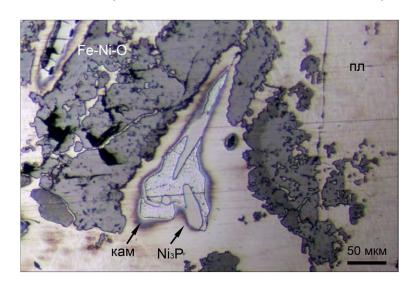
Finmarken (палласит)



Будулан (мезосидерит)



Butler (плесситовый октаэдрит)

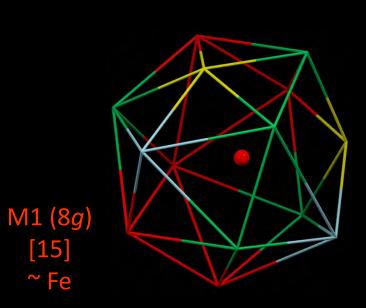


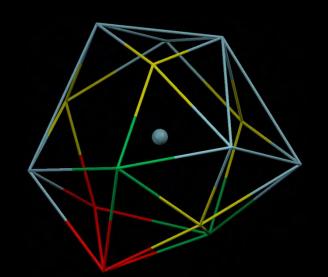
Barbianbello (атаксит)



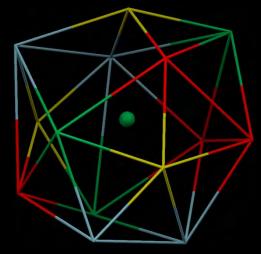


~ Fe





M2 (8g) [14] ~ Fe_{2/3}Ni_{1/3}



M3 (8g) [14] ~ Ni_{2/3}Fe_{1/3}

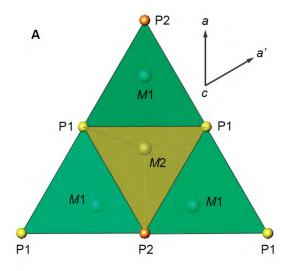
Баррингерит (Fe,Ni)₂P

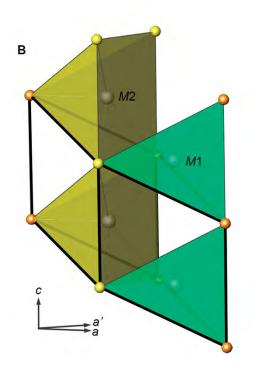


Peter Buseck

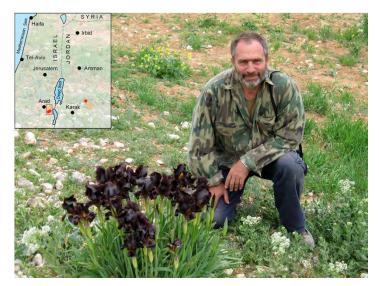
Phosphide from Metorites:

Barringerite, a New Iron-Nickel Mineral
1969

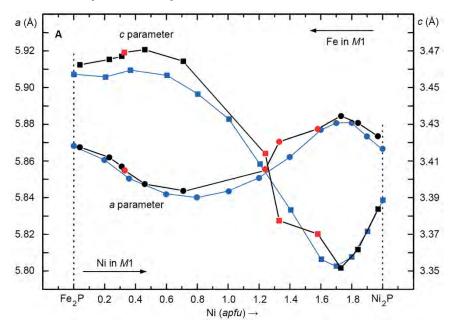


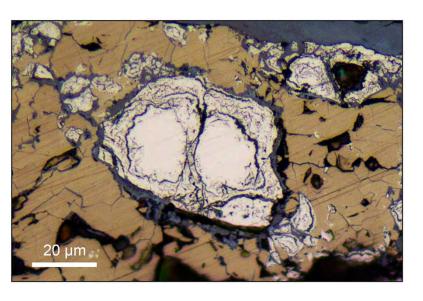


Изоморфный ряд баррингерит - трансиорданит $Fe_2P - Ni_2P$ (Britvin et al. 2019)

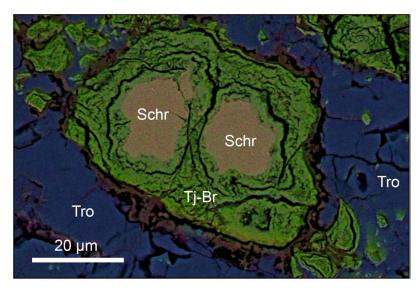


Трансиорданское плато





Трансиорданит (Cambria, Om)

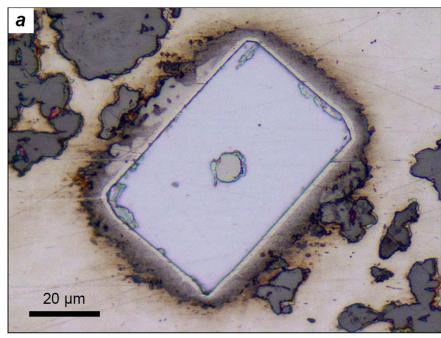


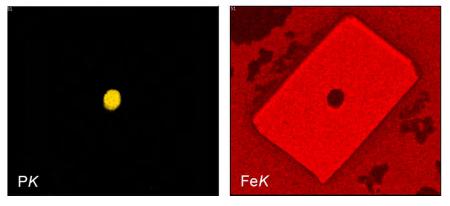
Аллабогданит (Fe,Ni)₂P – высокобарический полиморф баррингерита (Britvin et al. 2002, 2019)



Santa Catharina (Ni-amaкcum), tkw 7 тонн: один из 15 крупнейших метеоритов, найденных на Земле

Аллабогданит — *P-T* аналог стишовита, индикатор импактных процессов в системе Fe-Ni-P





Barbianello (Ni-amaкcum)

Куда исчезли земные фосфиды?

THE MINERALOGICAL MAGAZINE

AND

JOURNAL

OF THE

MINERALOGICAL SOCIETY OF GREAT BRITAIN AND IRELAND.

/		
No. 5.	JULY, 1877.	V ol. 1.

I.—On the Non-Meteoric Origin of the Masses of Metallic Iron in the Basalt of Disko in Greenland. Selected and translated from the original Danish paper of K. J. V. Steenstrup,

By J. G. Rohde, Travelling Companion to the author on his expedition in 1872.

Наиболее вероятная причина исчезновения фосфидов — их окисление. Введение в химическую систему воды и кислорода привело к увеличению разнообразия минеральных видов фосфора. Однако параллельно из процессов полностью исключился сидерофильный (фосфидный) фосфор.

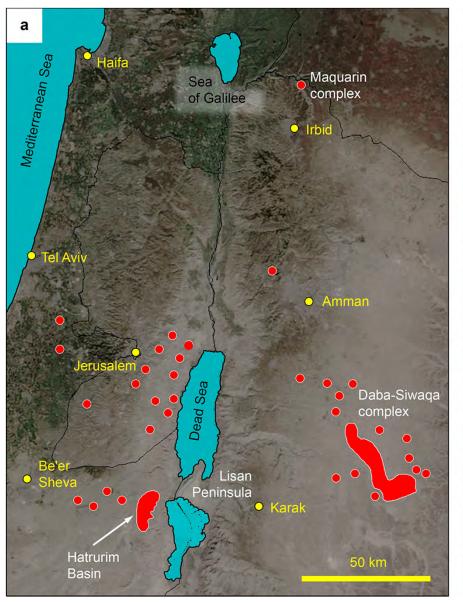


Проявления шрейберзита в теллурическом железе из базальтов о. Диско (Гренландия)



Земные фосфиды из окрестностей Мёртвого Моря

(Britvin et al. 2015 - 2019)

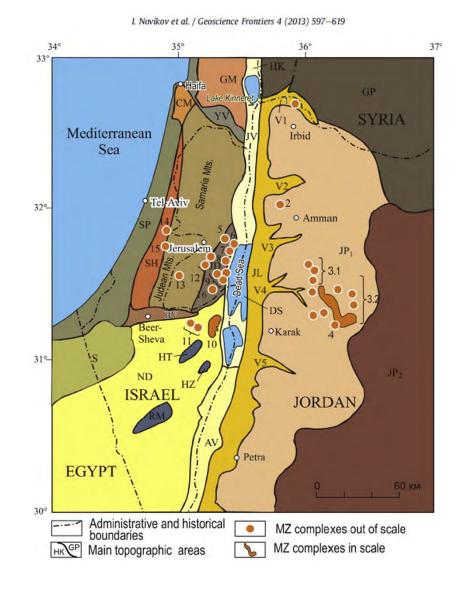




Формация Хатрурим (Пёстрая зона) (Израиль и Иордания)

География: историческая область Левант. Иудейская пустыня, северная часть пустыни Негев, Трансиорданское плато

Геология: зона разлома Мёртвого моря. Осадочные породы мелового возраста. В неогеновом периоде (4 - 2 Ма) осадки подверглись процессам пирометаморфизма - природного отжига при высокой температуре (до 1350 градусов). Площадь выходов пород - 600 км²

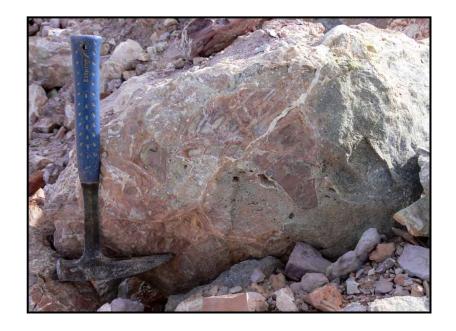


Формация Хатрурим (пёстрая зона)

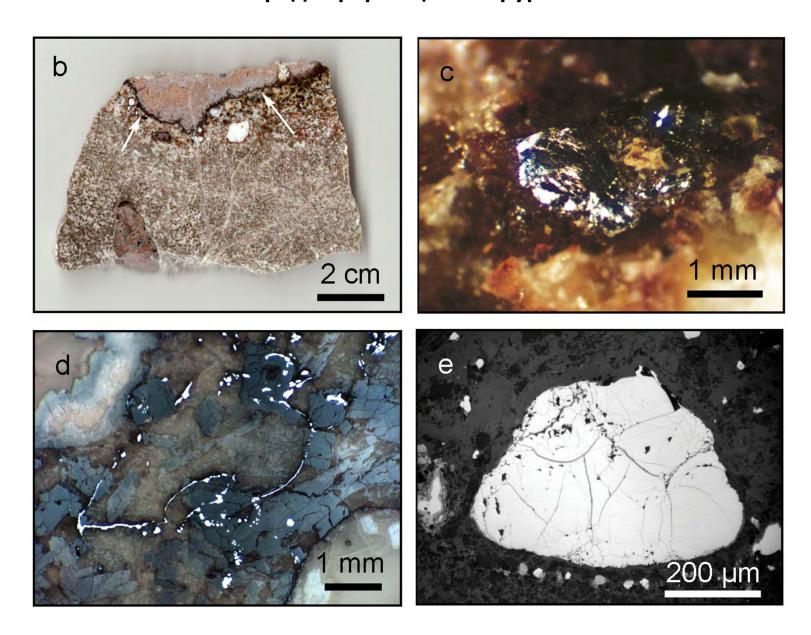
Петрология: роговики и мрамора санидинитовой фации пирометаморфизма. Паралавы – переплавленные осадочные породы. Мощность до сотен метров.

Минералогия: ассоциации, характерные для цементного клинкера. Гидротермальные и гипергенные минералы. Более 200 минеральных видов.





Фосфиды формации Хатрурим



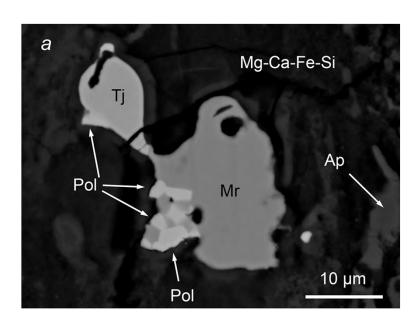
Природные фосфиды системы Fe-Ni-P

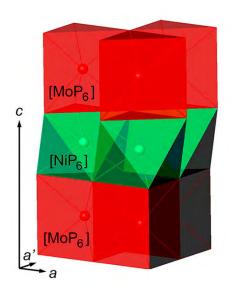
Минерал	Формула	Структура	Нахождение	Ссылка
Шрейберзит	Fe ₃ P	Fe ₃ P (/ 4)	M 3	Berzelius (1832)
Баррингерит	Fe ₂ P	Fe ₂ P (<i>P</i> 62 <i>m</i>)	М 3	Buseck (1969)
Аллабогданит	Fe ₂ P	Co ₂ Si (Pnma)	M	Britvin et al. (2002)
Мурашкоит	FeP	MnP (Pnma)	3	Britvin et al. (2019)
Зуктамрурит	FeP ₂	Марказит (<i>Pnnm</i>)	3	Britvin et al. (2019)
Меллиниит	Ni ₄ P	Au ₄ Al (<i>P</i> 2 ₁ 3)	M	Pratesi et al. (2006)
Никельфосфид	Ni ₃ P	Fe ₃ P (1 4)	M	Бритвин и др. (1999)
Назаровит	Ni ₁₂ P ₅	Ni ₁₂ P ₅ (<i>I</i> 4/ <i>m</i>)	М 3	Britvin et al. (2019)
Трансиорданит	Ni ₂ P	Fe ₂ P (<i>P</i> 62 <i>m</i>)	М 3	Britvin et al. (2019)
Орищинит	Ni ₂ P	Co ₂ Si (<i>Pnma</i>)	3	Britvin et al. (2019)
Халамишит	Ni ₅ P ₄	Ni ₅ P ₄ (<i>P</i> 6 ₃ <i>mc</i>)	3	Britvin et al. (2019)
Негевит	NiP ₂	Пирит (<i>Pa</i> 3)	3	Britvin et al. (2019)

Полеховскиит MoNiP₂



Юрий Степанович Полеховский (1947 – 2018)





Фосфиды формации Хатрурим

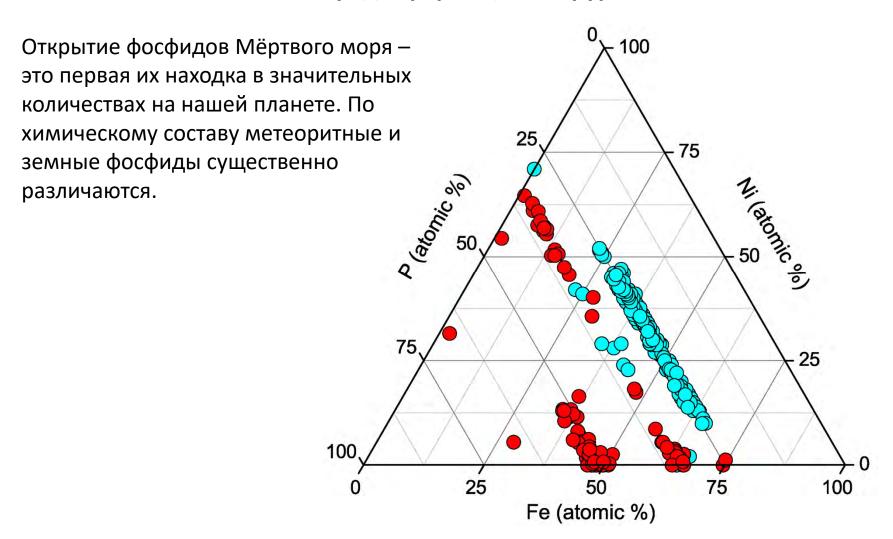
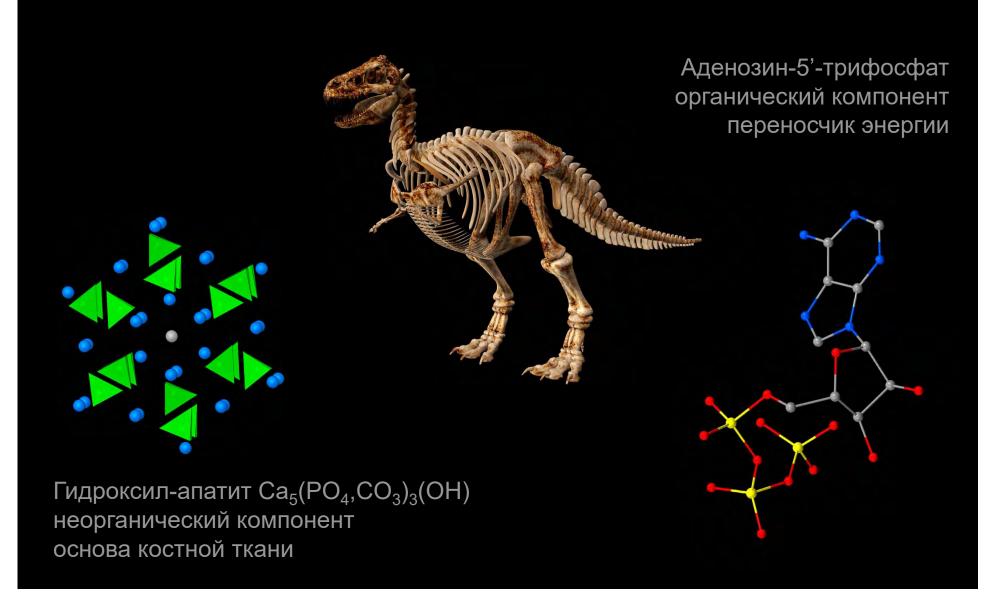


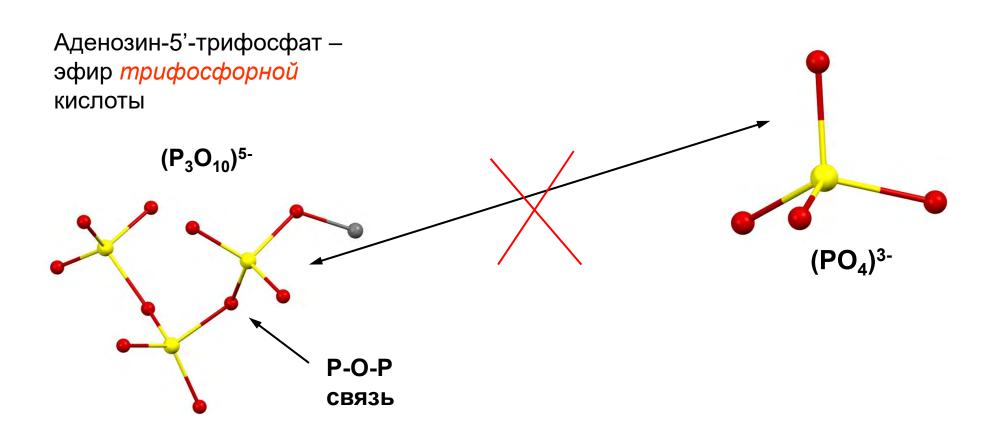
Диаграмма системы Fe-Ni-P, иллюстрирующая химический состав метеоритных фосфидов (голубые кружки) и фосфидов из формации Хатрурим (красные кружки) (Britvin et al. 2015).

Фосфор – один из важнейших биогенных элементов, необходимый для формирования основных структурных блоков живых организмов



4.0 – 2.5 миллиарда лет назад

Какие природные соединения (минералы) могли являться источником активного пребиотического фосфора в Архейскую эру ?



Фосфиды – источники пребиотического фосфора

COMMUNICATION

www.rsc.org/chemcomm | ChemComm

Direct evidence for the availability of reactive, water soluble phosphorus on the early Earth. H-Phosphinic acid from the Nantan meteorite†

David E. Bryant and Terence P. Kee*

Received (in Cambridge, UK) 23rd February 2006, Accepted 11th April 2006 First published as an Advance Article on the web 5th May 2006

DOI: 10.1039/b602651f

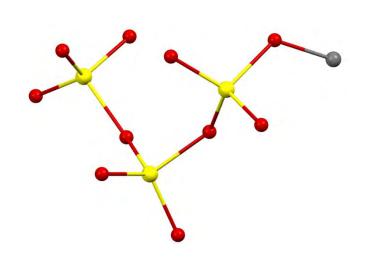
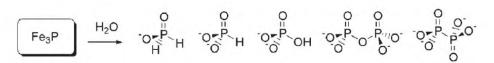


Table 1 Composition of soluble phosphorus derived from the hydrolysis of Fe₃P under thermal (System A: 0.5 g Fe₃P; 25 cm³, 0.1 M H₂SO₄; 7 d; 298 K) and photochemical (System B: 0.5 g Fe₃P, 10 cm³ H₂O; UV; 3 h; 77 K) conditions; (System C: 19.1 g Nantan, 20 cm³ EtOH: H₂O 1: 1 v/v; UV; 15 h; 77 K). Determined by ³¹P-NMR spectroscopy (101 MHz, 300 K, D₂O). * Not detected below *ca*. 0.5%. ** 8% unidentified P. *** 2% unidentified P



Compound	$[H_2PO_2]^-$	$[HPO_3]^{2-}$	$[\mathrm{HPO_4}]^{2-}$	$[P_2O_7]^{4-}$	$[P_2O_6]^{4-}$
System A (%)**	0*	59	31	1	2
System B (%)**	61	26	5	0*	0*
System C (%)***	87	11	0*	0*	0*

Фосфиды – источники пребиотического фосфора

Evidence for reactive reduced phosphorus species in the early Archean ocean

Matthew A. Pasek^{a,1}, Jelte P. Harnmeijer^{b,c}, Roger Buick^b, Maheen Gull^a, and Zachary Atlas^a

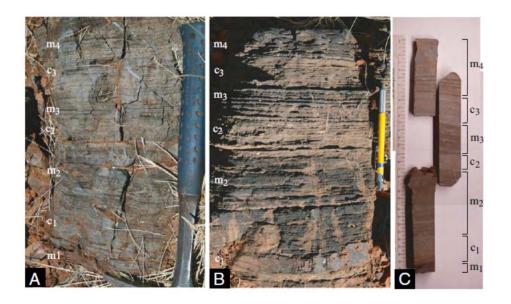
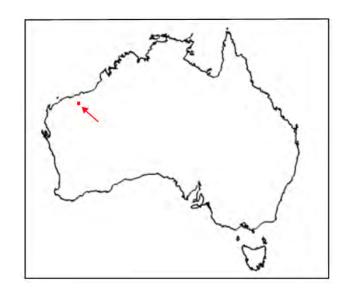
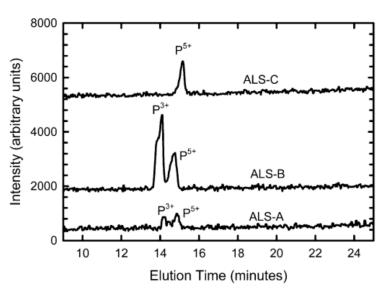
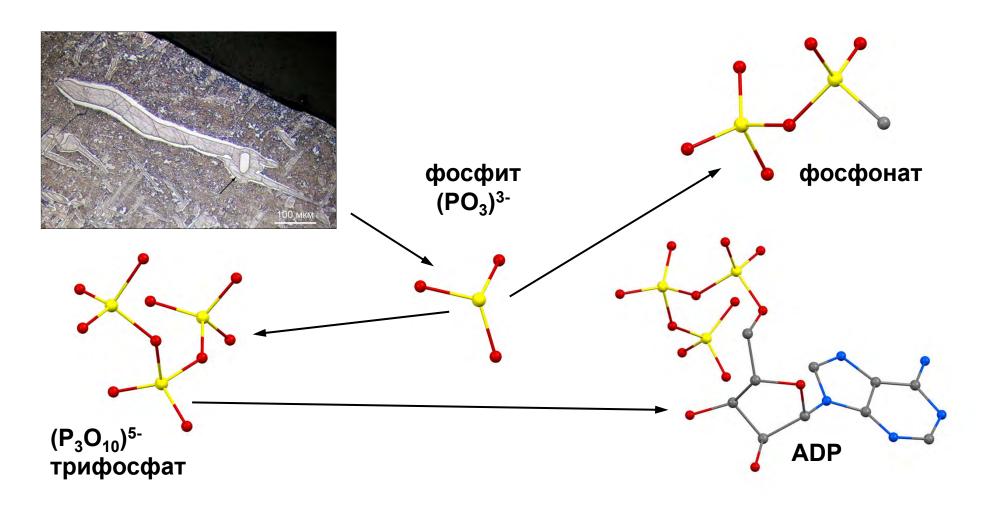


Fig. 3. Outcrop photographs of Coonterunah carbonate,





Фосфиды – источники пребиотического фосфора



Фосфиды легко окисляются с образованием соединений трёхвалентного фосфора (фосфитов), которые участвуют в реакциях абиогенного фосфорилирования – образования простейших органических молекул

Земные фосфиды – источник пребиотического фосфора на ранней Земле ?

- (1) Источник фосфатного фосфора
- (2) Источник железа и никеля
- (3) Восстановительная геохимическая среда
- (4) Высокая температура



Открытие фосфидов земного, а не метеоритного происхождения позволяет по-новому рассмотреть возможные источники активного пребиотического фосфора на древней Земле. Собственные земные фосфиды могли служить поставщиками этого элемента, необходимого для зарождения жизни на нашей планете.







Исследования выполнены при поддержке Российского научного фонда, грант 18-17-00079. Благодарим руководство и сотрудников Научного парка СПбГУ за поддержку в проведении исследований.