

# Спектроскопия и Микроскопия Отходов с Заброшенных Урановых Шахт В племени Навахо в Северовосточной Аризоне

Джоанна М. Блейк, Ph.D.

Postdoctoral Fellow  
University of New Mexico

November 21, 2014



THE UNIVERSITY of  
NEW MEXICO



E-H<sub>2</sub>O Research Group



NSF HRD #1305011



SOUTHWEST RESEARCH AND INFORMATION CENTER

**SLAC**  
NATIONAL ACCELERATOR LABORATORY



New Mexico  
**EPSCoR**

# Отходы Заброшенных Урановых Шахт



- Более 1,000 мест отходов заброшенных урановых шахт находятся на территории Навахо, многие из них только с временной рекультивацией и без корректирующих действий.
- Деревенские общины, особенно коренные индейцы, проживают вблизи от этих мест.
- Риск для здоровья человека, который ассоциируется с металлами, присущими на этих местах, плохо изучен.
- Необходимо глубокое понимание судьбы и передвижения металлов.

# Место Блу-Гап Тачи, Северновосточная Аризона



Шахты в общине Навахо Блу Гап-Тачи

- 16779.7 тон
- 4181 тон(Claim 28)
- **Добыча урана и винадия (1950г-1980г)**
- **Несколько семей всё ещё живёт у подножья обрыва рядом с отходами участка 28.**



# Цель Исследования

Определить сочетаемость U и других металлов в заброшенных шахтных отходах с использованием спектроскопии и микроскопии

# Вопросы Исследования

- В каких химических веществах есть уран и металлы в отходах урановых заброшенных шахт в районе Блу-Гап Тачи в нации Навахо в Северовосточной Аризоне?
- Как эти металлы передвигаются в среде?

# Материаллы: Полевые пробы в Блу Гар-Тачи

- Почва (твёрдая/**пыль**) на поверхности:

Название проб	Гама Рад (uR/hr)	Дата проб
Не тронутая почва	13	Январь, 2014
Отходы шахты 1	320	Январь, 2014
Отходы шахты 2	401	Июнь 2014

- Вода (дата проб: Июнь 2014):
  - Выплески** на Участке 28
  - Истичник** (~0.3 миль не далеко от шахтых отходов)



# Анализ воды

материалы проанализированы с ICP-MS\*

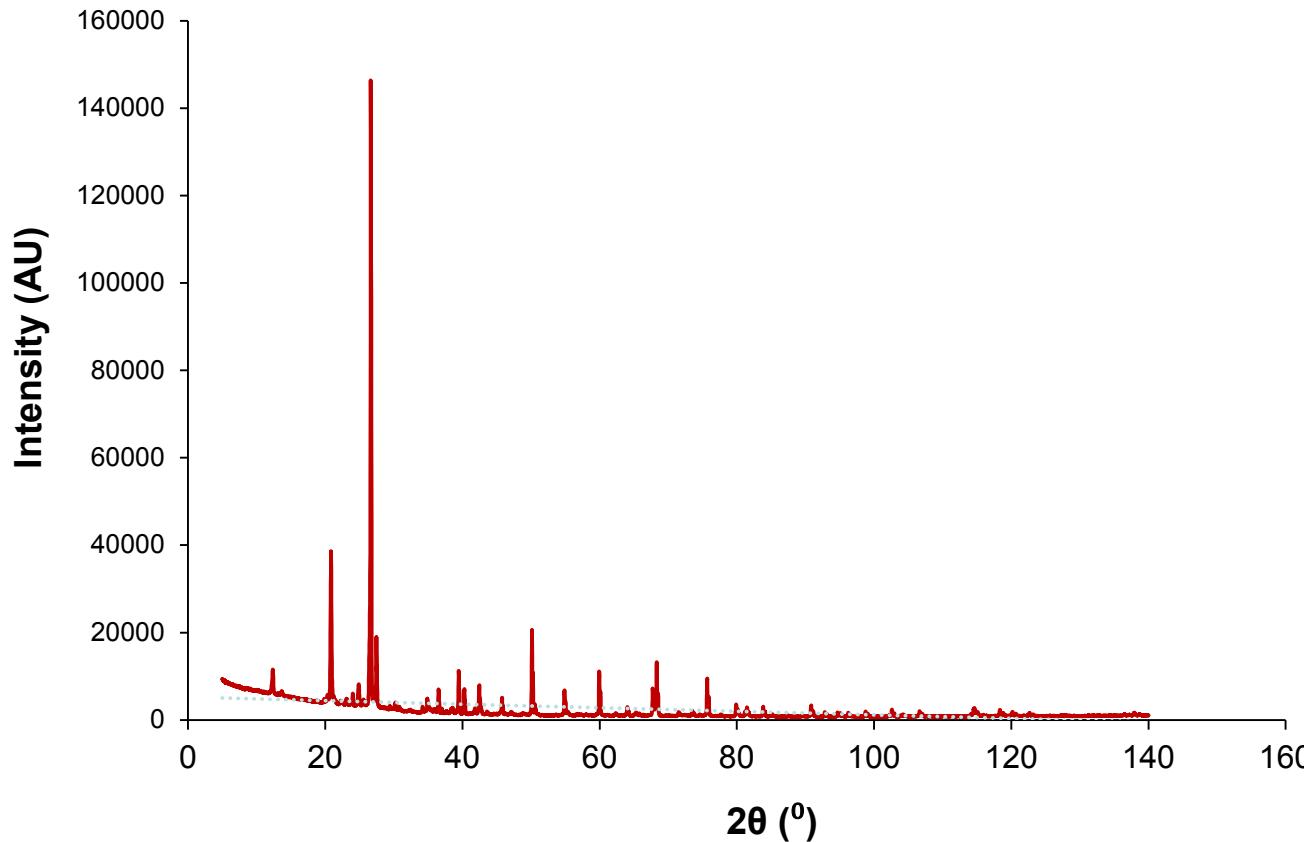
Проба	Параметр	
Источник	U ( $\mu\text{g}/\text{L}$ )	As ( $\mu\text{g}/\text{L}$ )
	163.2	5.7
	135.4	9.6
MCL**	30	10
		pH
		7.4
		3.8
		6.5-8.5



\*ICP-MS = (спектрометрия)

\*\*MCL = стандарт Максимального Допустимого Загрязнения питьевой воды

# Х-рэй Дифракция (XRD)



Полу-колличественный анализ показывает:

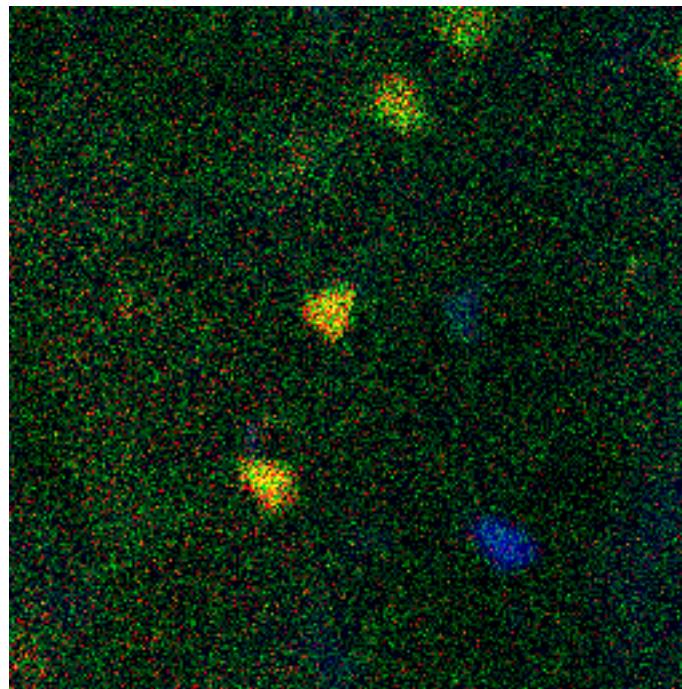
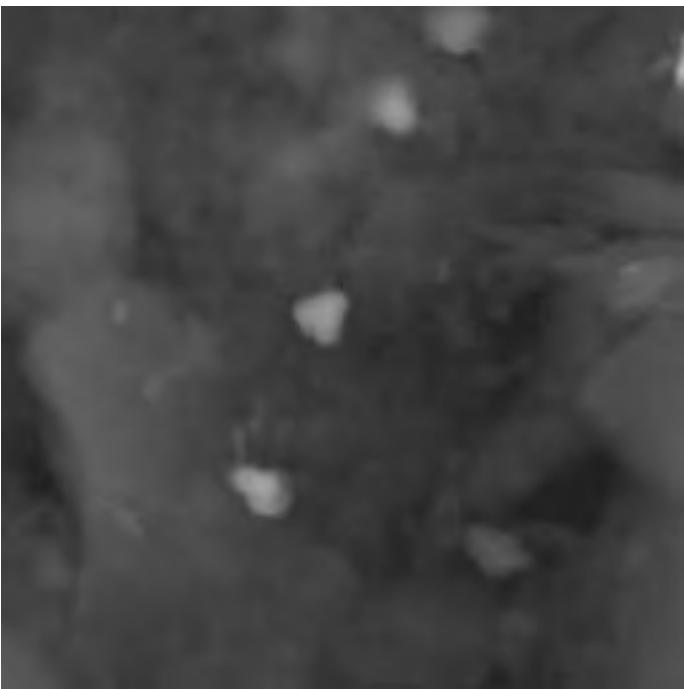
- 59 % кварций
- 34% (potassium feldspar) потассий
- 7% каолинит

# Х-рэй Флуоресценная (XRF) на отходах шахты

	Состав элементов, ug g <sup>-1</sup>							
	Si	S	Al	Fe	Mg	U	V	Ca
Undisturbed Soil	241,950	1,339	52,129	26,739	3,068	BDL*	BDL*	16,441
Mine waste1	235,563	223	69,533	15,259	181	2,248	15,814	855
Mine waste2	243,703	1,834	59,730	3,511	405	6,614	4,328	3,293

- Почвы с отходов урановых шахт были преработаны кислотой ( $\text{HCl} + \text{HF} + \text{HNO}_3$ ) установлено минимальное содержание 20-40  $\text{ug g}^{-1}$  As.
- $\text{ug g}^{-1}$  = частица на миллион

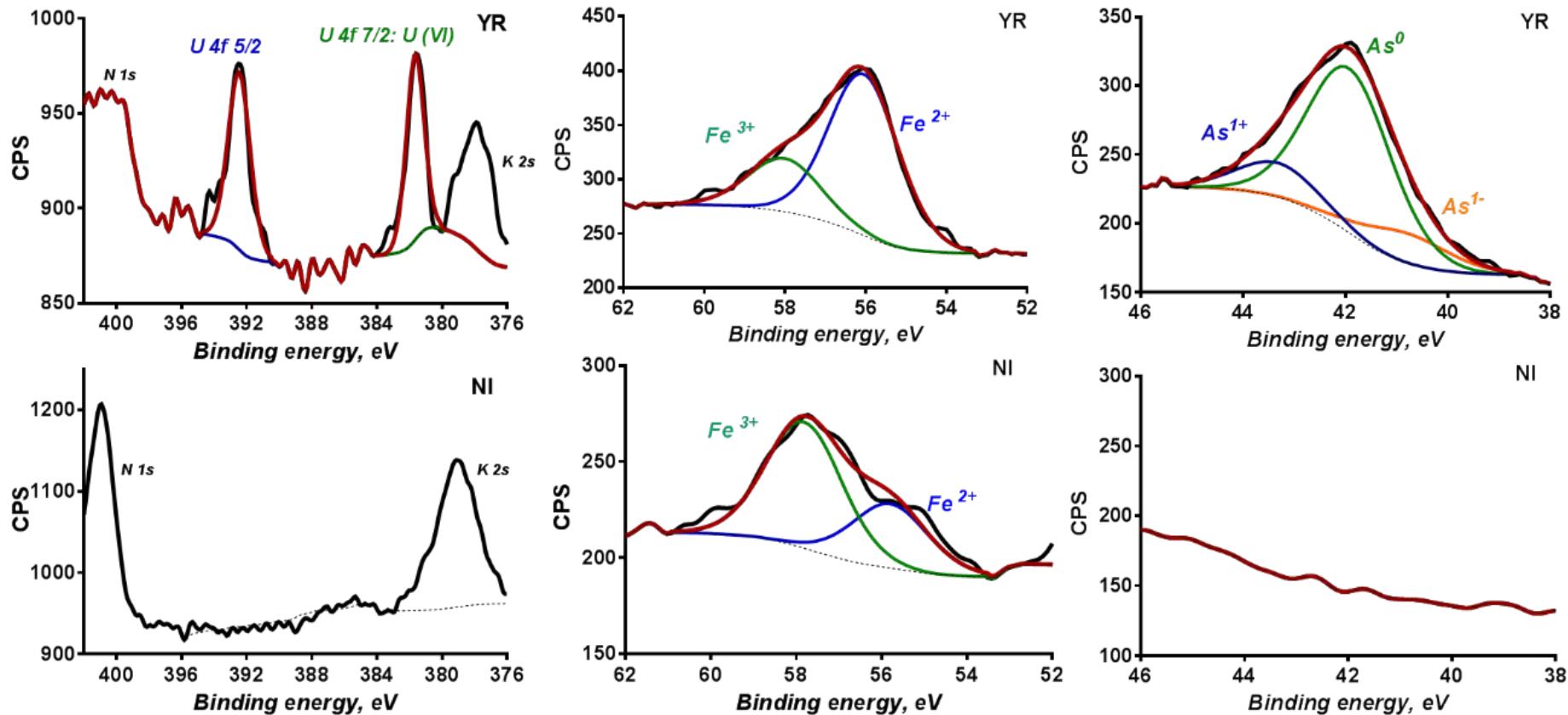
# Сканирующая Электронная Микроскопия (SEM)



a) Back scattered-electron (BSE) SEM image.

b) Уран(красный) – Венадий (Зеленый) – Железо (синий)  
составная карта -ВСЕ. Желтое -- соединение U и V

# Х-рэй Фотоэлектронная Спектроскопия (XPS)



- ~74% Fe(III) и 26% Fe(II) в нетроннных почвах
- ~26% Fe(III) и 74% Fe(II) когда присутствуют U(VI), V(V), и As (0,I) .

# Эксперименты по общей химической экстракции

## Water Quality Data

Sample	Parameter		
	U ( $\mu\text{g/L}$ )	As ( $\mu\text{g/L}$ )	pH
Spring	163.2	5.7	7.4
Seep	135.4	9.6	3.8

В 50 mL пластмассовой проборке наполненной 1g отложений:

- 10mM  $\text{HCO}_3^-$  (~pH 8.3)
- 10 mM ascorbic кислота,  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  (~pH 3.8).

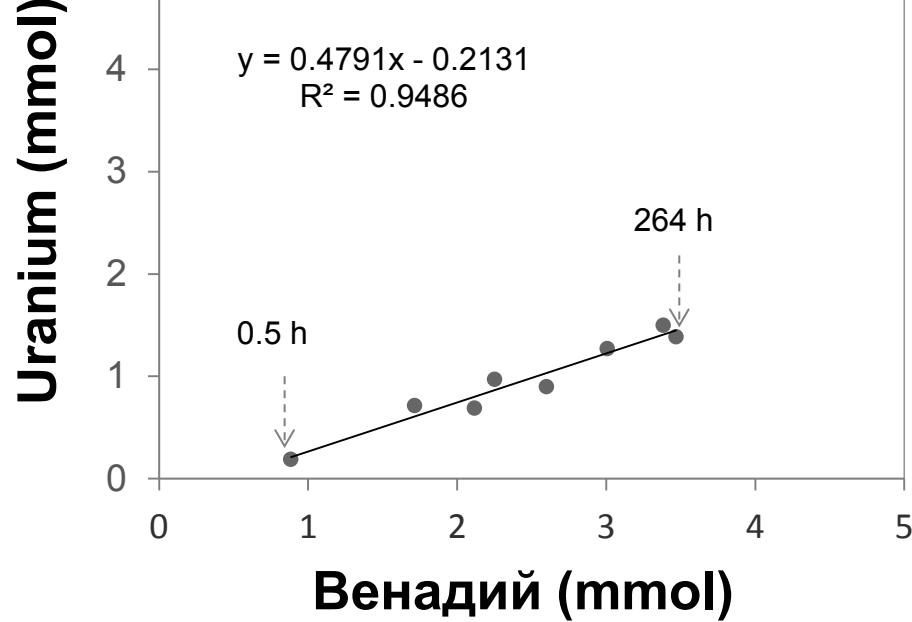
Общее время реакции= 264 часа. Пробы собраны в:  
0.5, 1, 1.5, 2, 6, 24, 48, 96, 264 часов.

Пропущены через 0.22  $\mu\text{m}$  фольговую мембрану,  
окисленность(2%  $\text{HNO}_3$ ).

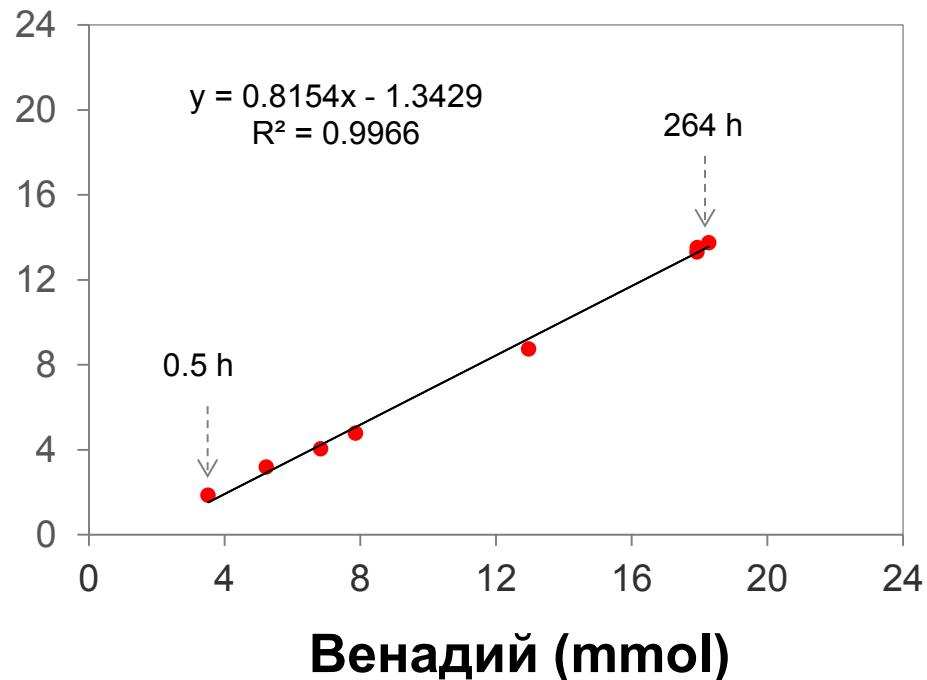
Измерения водных концентраций с ICP-MS.

# Эксперименты: U vs. V

10 mM  $\text{HCO}_3^-$  (~pH 8.3)



10 mM  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  (~pH 3.8)



Выброс урана ~ в 10 раз меньше с  $\text{HCO}_3^-$  чем с  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ .

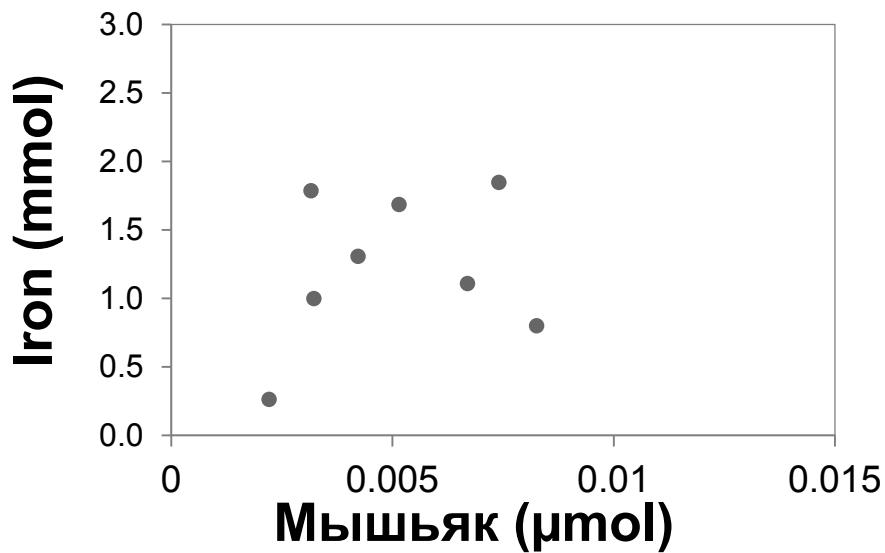
- Выброс венадия был ~ в 5 раз ниже с  $\text{HCO}_3^-$  ниже с  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$ .
- Прямое соотношение между U и V выделениями.

Сноска:

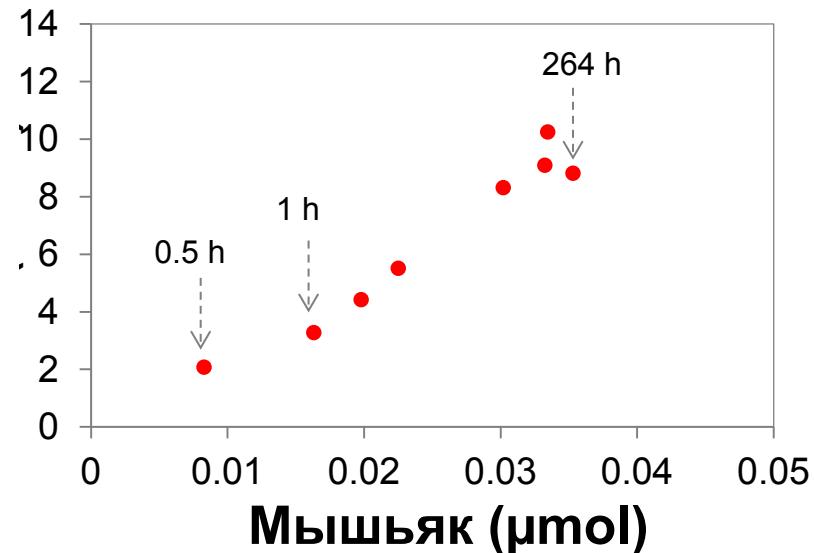
Карнотит  $[\text{K}_2(\text{UO}_2)_2\text{V}_2\text{O}_8]$

# Эксперименты: As или Fe

10 mM  $\text{HCO}_3^-$  (~pH 8.3)



10 mM  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  (~pH 3.8)



- ~ 25% As выходит с pH 8.3 (нет прямой ассоциации с Fe).
- ~ 46% of As выходит с pH 3.8 за один час.
- Наблюдаются некоторые взаимосвязи между As и Fe выходом после 1 часа реакций с отброса шахты с 10 mM  $\text{C}_6\text{H}_8\text{O}_6$  (pH 3.8).

## Выводы

- U-V Фаза присутствует в отходах заброшенных шахт.
- U и As в отходах шахт могут быть under environmentally relevant conditions. Под условиями природы
- Выплеск U – в 10 раз выше pH 3.8 по сравнению с 7.4.

# Благодарность

## Сотрудники

- Sumant Avasarala, Johanna Blake, Mehdi Ali, Kateryna, Artyushkova, Adrian Brearley (UNM)
- Christopher Hirani (UNM), Fernando Echeverria, Ernesto Echeverria (FIU)
- Christopher Shuey and Paul Robinson (SRIC)
- Sadie Bill and Christopher Nez (Tachee Uranium Concerns Committee)
- Juan Lezama-Pacheco (Stanford University)
- Mike Spilde (UNM)

# Вопросы?



E-H<sub>2</sub>O Research Group

