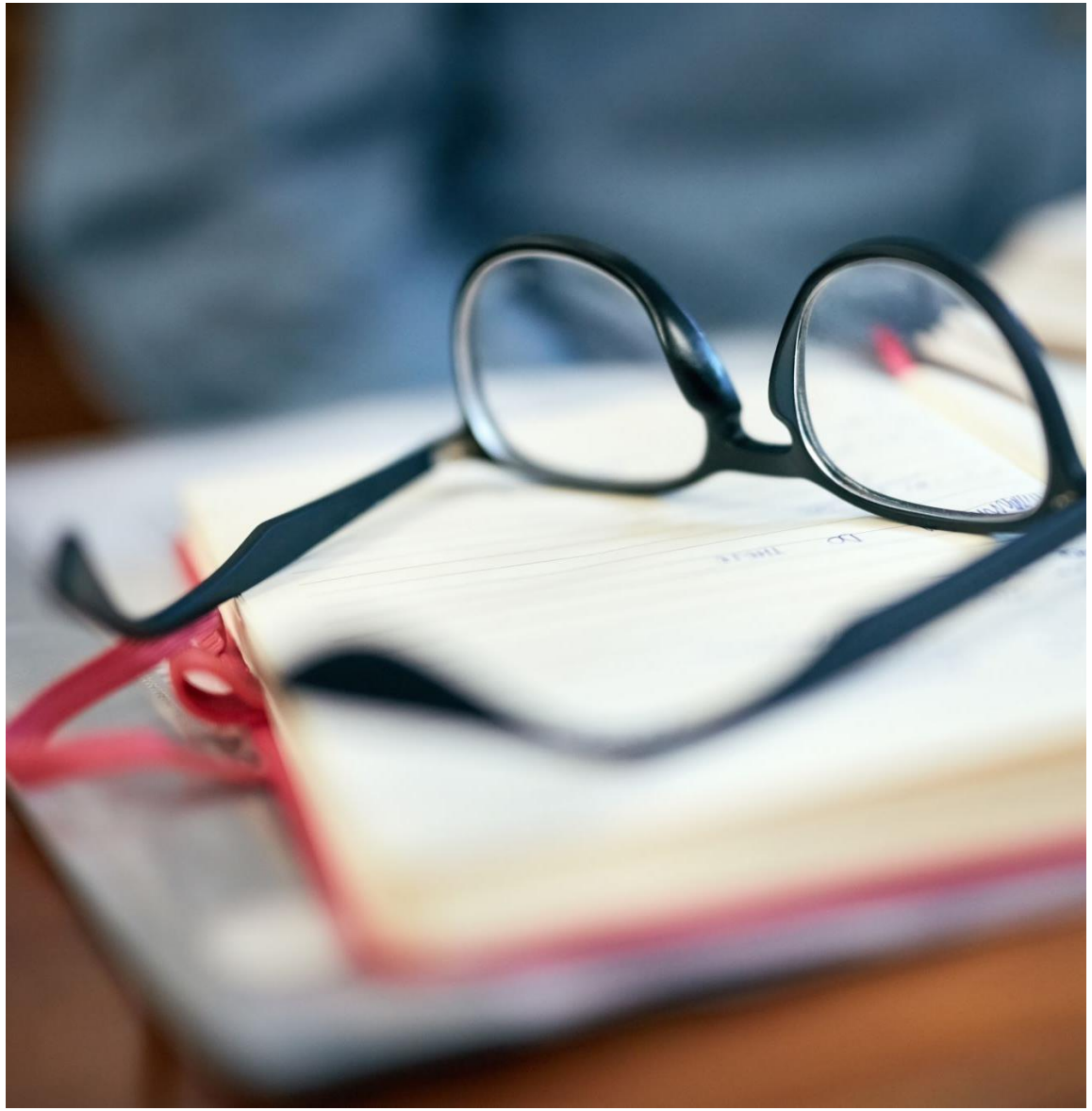
ГКПОУ МО СЕРГИЕВО-ПОСАДСКИЙ СОЦИАЛЬНО-ЭКОНОМИЧЕСКИЙ ТЕХНИКУМ

Преподаватель общеобразовательных дисциплин
Воинова Нина Анатольевна

Применение образовательных платформ в подготовке и проведении учебного занятия с применением электронного обучения и дистанционных образовательных технологий.

Мотивация - необходимая составляющая дистанционного обучения, которая должна поддерживаться на протяжении всего процесса обучения.



Информационная образовательная среда

1. ИНФОРМАЦИОННО-ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ СРЕДА РОССИЙСКАЯ ЭЛЕКТРОННАЯ ШКОЛА

2. ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПЛАТФОРМА ЮРАЙТ

3. ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПЛАТФОРМА ЦИФРОВОЙ КОЛЛЕДЖ ПОДМОСКОВЬЯ

Часть 2.
Степень окисления химических элементов

1) В простых веществах степень окисления атомов химических элементов равна нулю.

$\overset{0}{Fe}$ $\overset{0}{O_2}$

2) В сложных веществах кислород обычно имеет степень окисления –2 (кроме $O^{+2}F_2$ и пероксидов $H_2O_2^{-1}$).

$H_2\overset{-2}{O}$ $H_2\overset{-2}{SO_4}$ $Fe_2\overset{-2}{O_3}$

3) В сложных веществах водород обычно имеет степень окисления +1 (кроме соединений с металлами, например NaH^{-1}).

$H_2\overset{+1}{O}$ $H_2\overset{+1}{SO_4}$

4) Металлы I-IIIA групп проявляют степень окисления, совпадающую с зарядом их иона в солях.

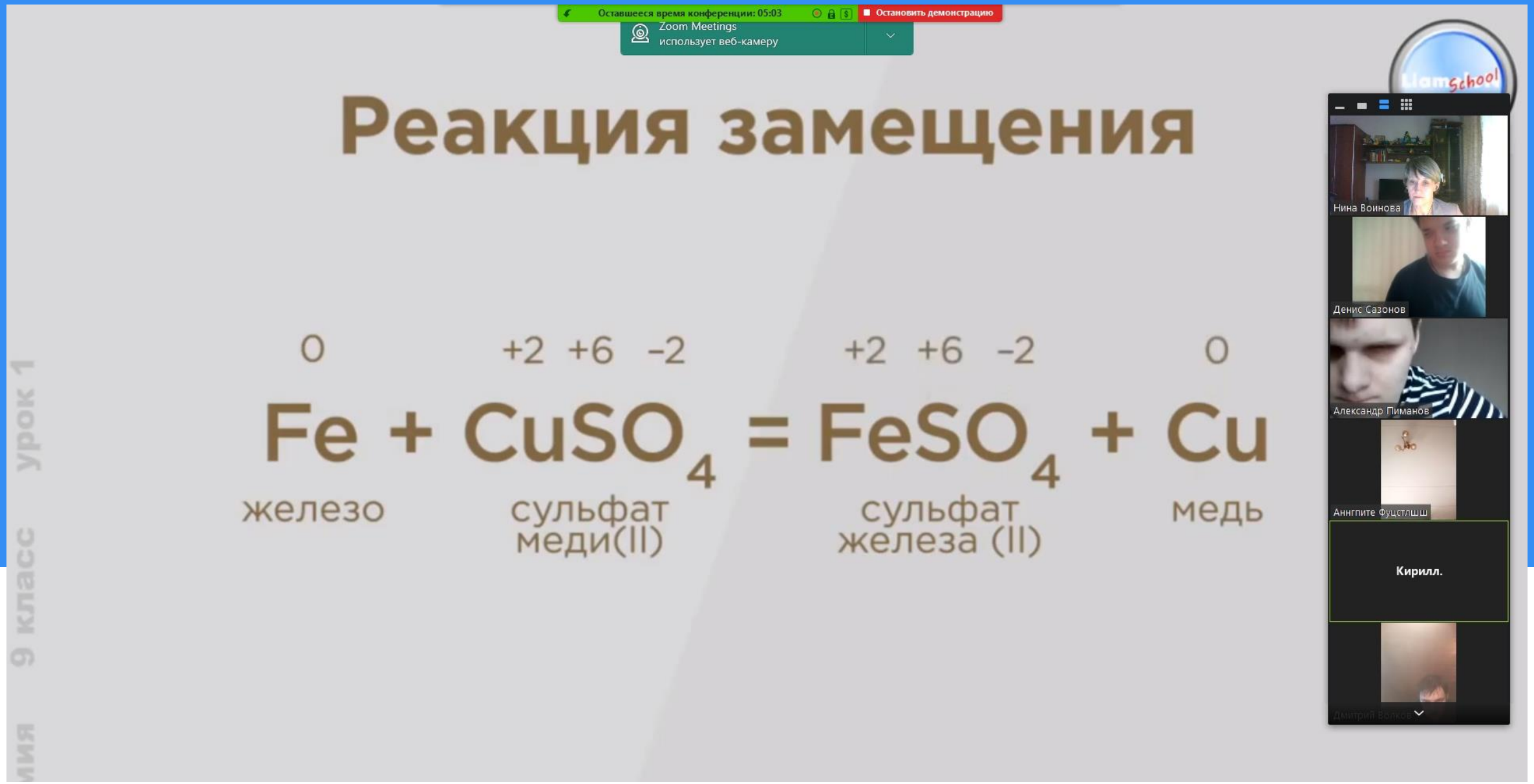
$\overset{+2}{Ca}Cl_2$ $\overset{+1}{Na}NO_3$

5) Сумма степеней окисления всех атомов химических элементов в веществе равна нулю.

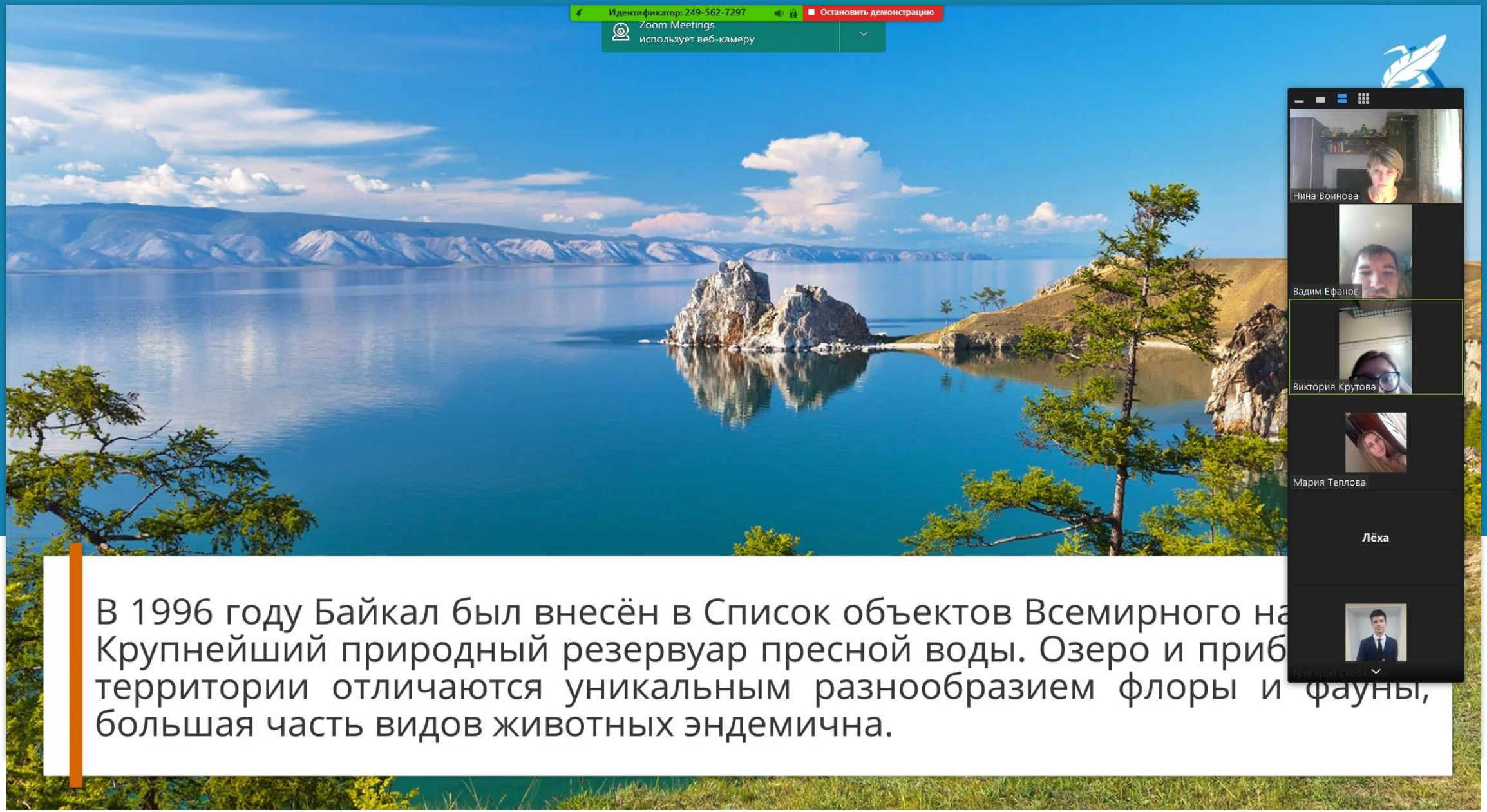
$N\overset{-2}{O}$

2:55 / 3:26

Информационно-образовательная среда Российская электронная школа



Фрагмент видеоматериала. РЭШ



В 1996 году Байкал был внесён в Список объектов Всемирного на
Крупнейший природный резервуар пресной воды. Озеро и приб
территории отличаются уникальным разнообразием флоры и фауны,
большая часть видов животных эндемична.

Задание 1. Определите степень окисления железа в соединениях:

а) $Fe_3(PO_4)_2$; б) K_2FeO_4; в) Fe(OH)3; г) FeP04; д) Fe_3O_4.

Задание 2. **Распределите схемы изменения степеней окисления в зависимости от процесса.**

1) $S^{+4} \rightarrow S^{-2}$
2) $S^{+4} \rightarrow S^{+6}$
3) $Fe^{0} \rightarrow Fe^{+3}$
4) $Mn^{+2} \rightarrow Mn^{+4}$
5) $Fe^{+3} \rightarrow Fe^{+2}$
6) $Mn^{+7} \rightarrow Mn^{+2}$

Восстановление	Окисление

Задание 3. Заполните пропуски.

1) Химический элемент или вещество, атомы которого_____ электроны, называют окислителем.
2) Химический элемент или вещество, атомы которого _____ электроны, называют восстановителем.
3) В процессе окислительно-восстановительной реакции _____ восстанавливается.
4) В процессе окислительно-восстановительной реакции _____ окисляется.

а) принимают б) отдают в) окислитель г) восстановитель

Задание 4. **Расположите вещества в порядке увеличения степени окисления хлора.**

$NaCl$

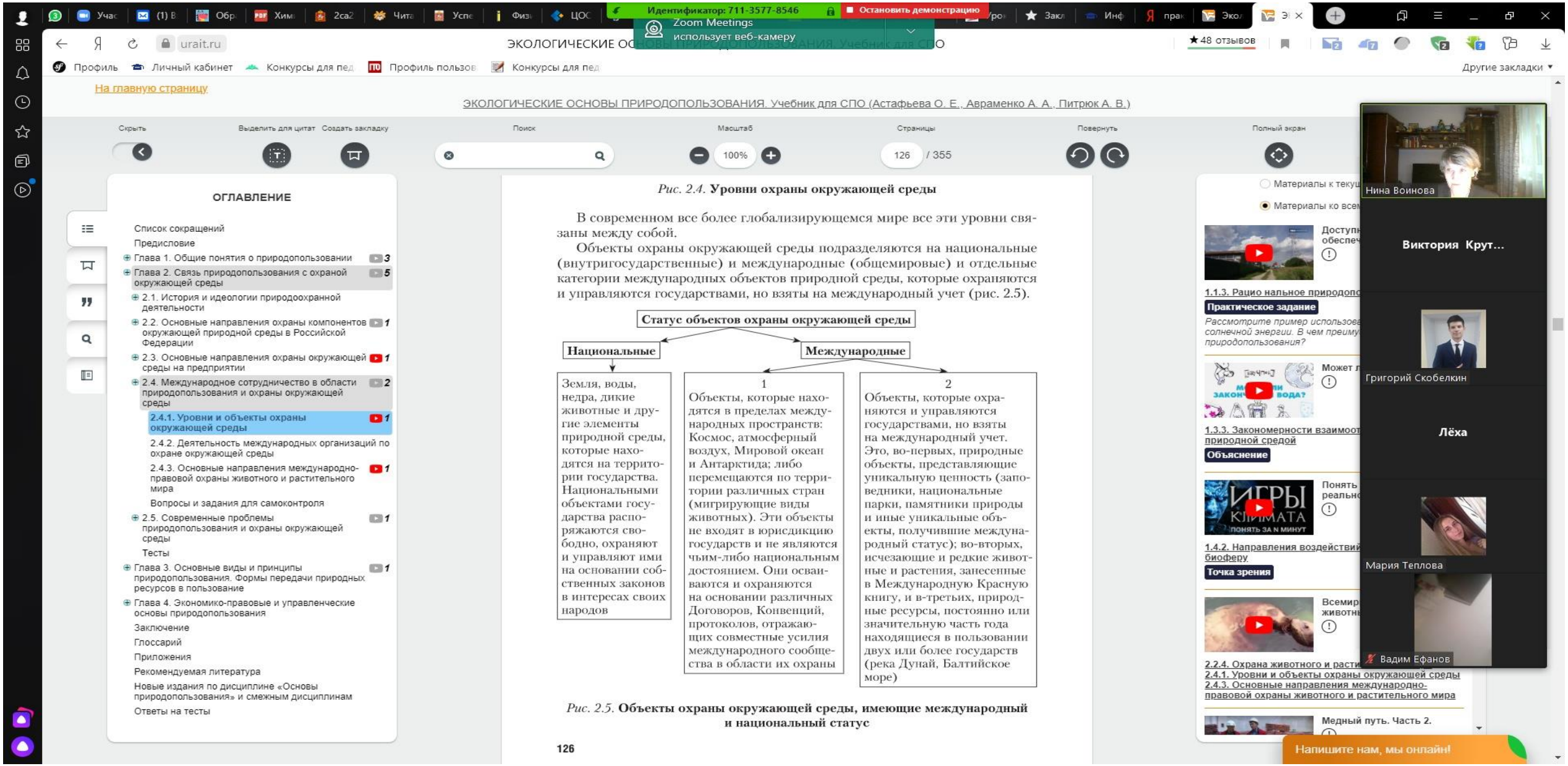
Cl_2O_5

Cl_2O_7

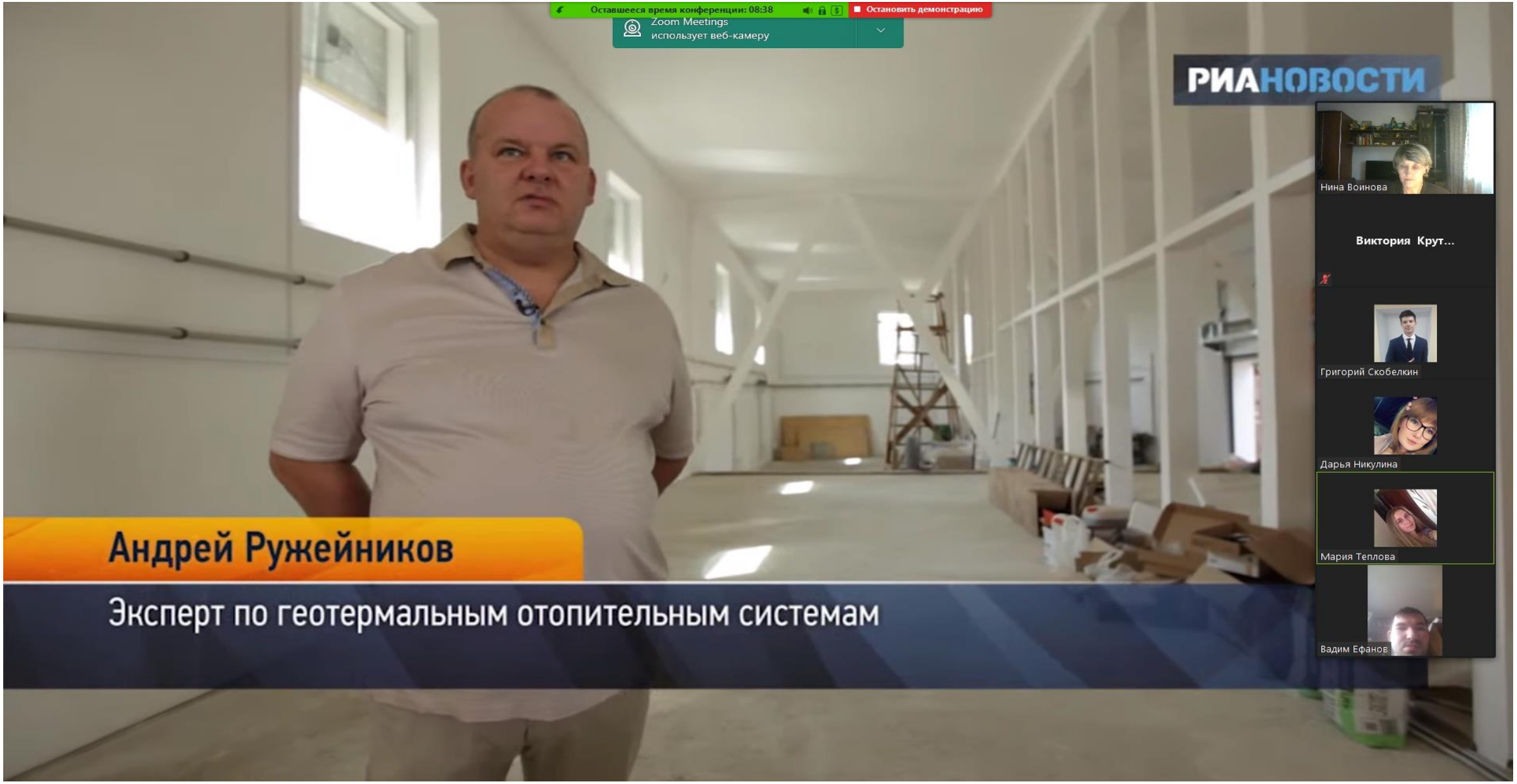
$NaClO_3$

Cl_2

$HClO$



Образовательная платформа ЮРАЙТ



Видеоматериал

events.webinar.ru

Академический маркетинг: как мотивировать студентов - платформа Webinar.ru

★ 26 отзывов

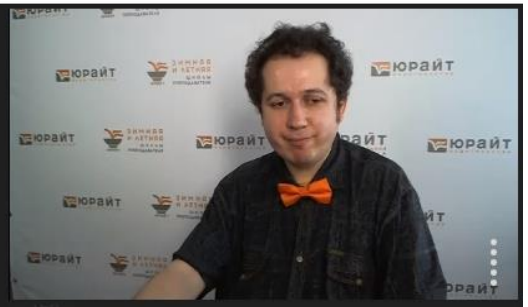
Профиль | Личный кабинет | Конкурсы для пед | Профиль пользов | Конкурсы для пед | Другие закладки

ЮРАЙТ ОБРАЗОВАТЕЛЬНАЯ ПЛАТФОРМА

4.3.1. Три группы студентов

АКАДЕМИЧЕСКИЙ МАРКЕТИНГ: КАК МОТИВИРОВАТЬ СТУДЕНТОВ

17



Наталья Жилина

Елена Вертягина

Да, слайды мотивируют)

Ольга Поддубная

Olga A. Gurova особо заочники и вечерка)))

Лидия Головина

учит - учитель в школе а преподаватель - преподает!!!

Анатолий Горелик 11:54

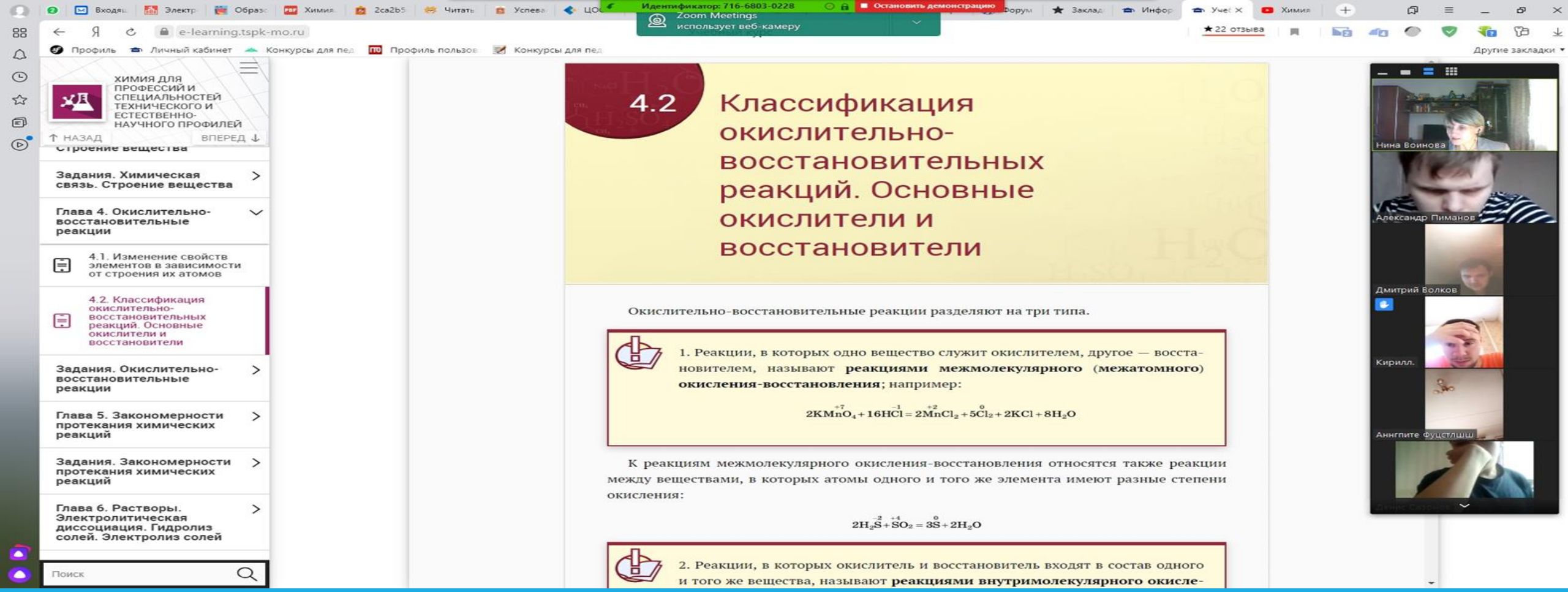
Когда образование стало услугой - конец образованию Образование это промысел Божий!!!

Ирина Гофман

Лидия Головина лоргично

2

Платформа Webinar.ru



Образовательная платформа Цифровой колледж Подмосковья

Оставшееся время конференции: 08:17
Остановить демонстрацию
Zoom Meetings использует веб-камеру

e-learning.tspk-mo.ru

Профиль | Личный кабинет | Конкурсы для пед | Профиль пользов | Конкурсы для пед | Другие закладки

БЕЗОПАСНОСТЬ ЖИЗНЕДЕЯТЕЛЬНОСТИ

↑ НАЗАД | ВПЕРЕД ↓

Задания. Первая помощь при наружных кровотечениях

- Классификация кровотечений
- Остановка кровотечений. Задание 1
- Остановка кровотечений. Задание 2
- Наложение жгута на конечность
- Ошибки при наложении жгута
- Наложение жгута-закрутки
- Помощь при носовом кровотечении
- Оценка вида кровотечения и оказание первой помощи

Задания. Первая помощь при попадании инородных тел в верхние дыхательные пути

Задания. Первая помощь при травмах различных областей тела

Поиск

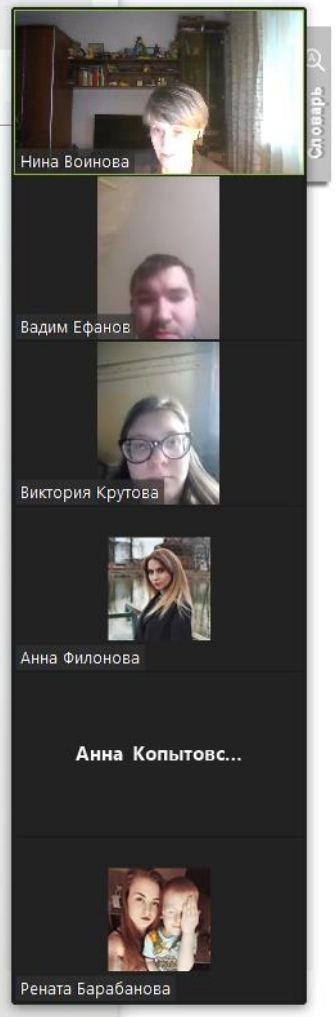
Классификация кровотечений

Установите соответствие между видами кровотечений и их признаками.

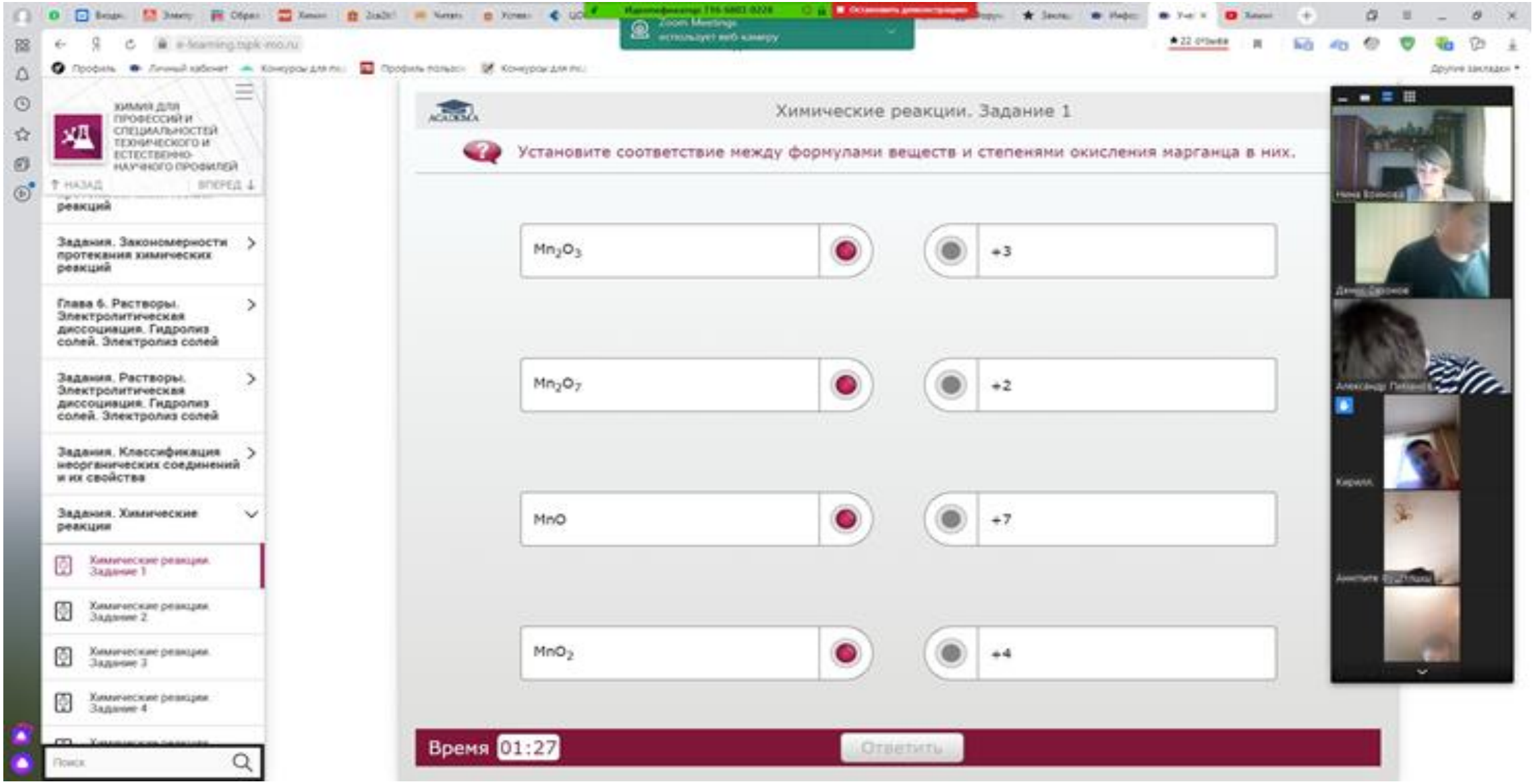
Артериальное кровотечение	Определяется по алому, ярко-красному цвету крови, ...Далее
Кровотечение из внутренних органов	Резкая бледность лица, слабость, частый пульс, одышка, ...Далее
Капиллярное кровотечение	Определяется по темно-красному, вишневому цвету крови, ...Далее
Венозное кровотечение	Кровь сочится по всей поверхности раны, как из губки

Время 01:16

Ответить



Словарь


Химические реакции. Задание 1
Установите соответствие между формулами веществ и степенями окисления марганца в них.
Mn_2O_3
+3
Mn_2O_7
+2
MnO
+7
MnO_2
+4
Время 01:27
Ответить
Химия для профессий и специальностей технического и естественно-научного профилей
Задания. Закономерности протекания химических реакций
Глава 6. Растворы. Электролитическая диссоциация. Гидролиз солей. Электролиз солей
Задания. Растворы. Электролитическая диссоциация. Гидролиз солей. Электролиз солей
Задания. Классификация неорганических соединений и их свойства
Задания. Химические реакции
Химические реакции. Задание 1
Химические реакции. Задание 2
Химические реакции. Задание 3
Химические реакции. Задание 4

Идентификатор: 765-3449-0051
Остановить демонстрацию
Zoom Meetings
использует веб-камеру

ХИМИЯ ДЛЯ ПРОФЕССИЙ И СПЕЦИАЛЬНОСТЕЙ ТЕХНИЧЕСКОГО И ЕСТЕСТВЕННО-НАУЧНОГО ПРОФИЛЕЙ

↑ НАЗАД ВПЕРЕД ↓

элементов Д.И. Менделеева и строение атома

Глава 3. Химическая связь. Строение вещества

Задания. Химическая связь. Строение вещества

Глава 4. Окислительно-восстановительные реакции

Задания. Окислительно-восстановительные реакции

- Окислительно-восстановительные реакции. Задание 1
- Окислительно-восстановительные реакции. Задание 2
- Окислительно-восстановительные реакции. Задание 3
- Окислительно-восстановительные реакции. Задание 4

Глава 5. Закономерности протекания химических реакций

Поиск

ACADEMA

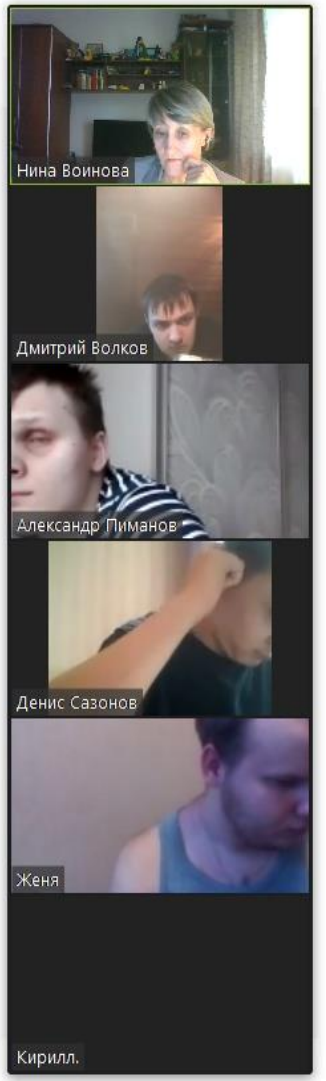
Окислительно-восстановительные реакции. Задание 2

Укажите, какими процессами сопровождаются окислительно-восстановительные реакции.

- Изменением степени окисления химических элементов
- Восстановлением и окислением химических элементов
- Переходом электрона от одной частицы к другой
- Только восстановлением химических элементов

Ваш результат

Вернитесь к меню и выберите следующее задание



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ