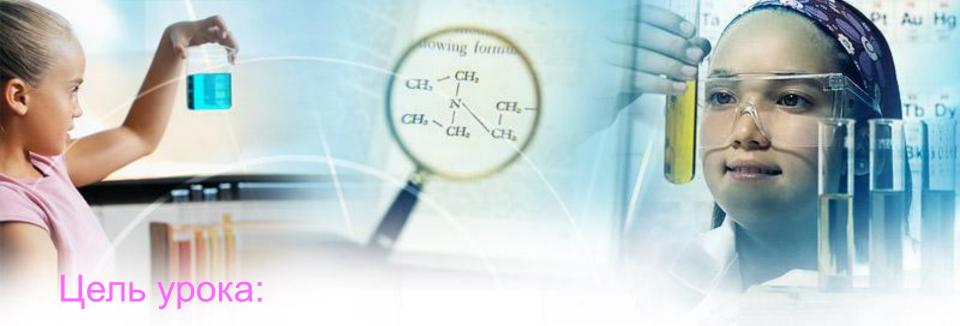
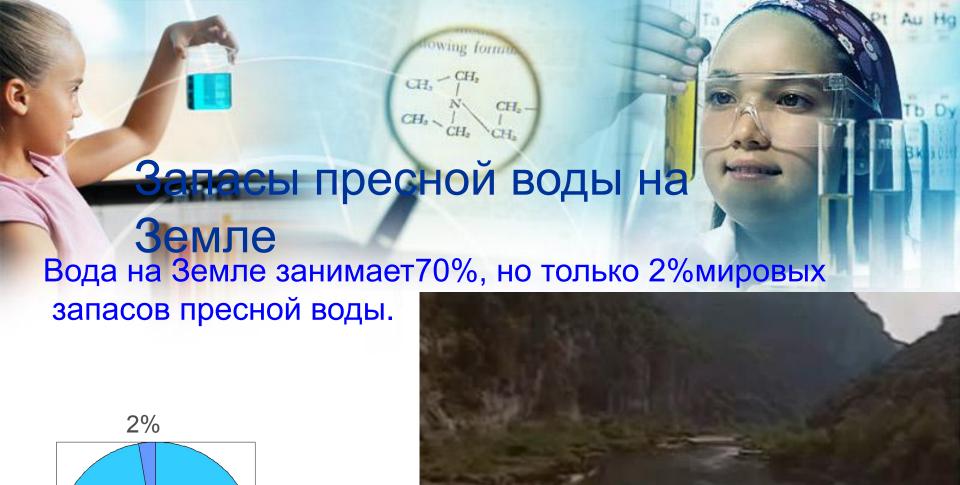
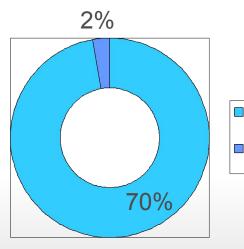


Без химических реакций невозможна жизнь и все многообразие веществ.



изучить новые понятия электролиз, фотолиз, фотосинтез, щелочные и щелочноземельные металлы, гидроксиды, условие взаимодействия оксидов металлов и неметаллов с водой, гидролиз; обобщить знания по теме «Типы химических реакций».

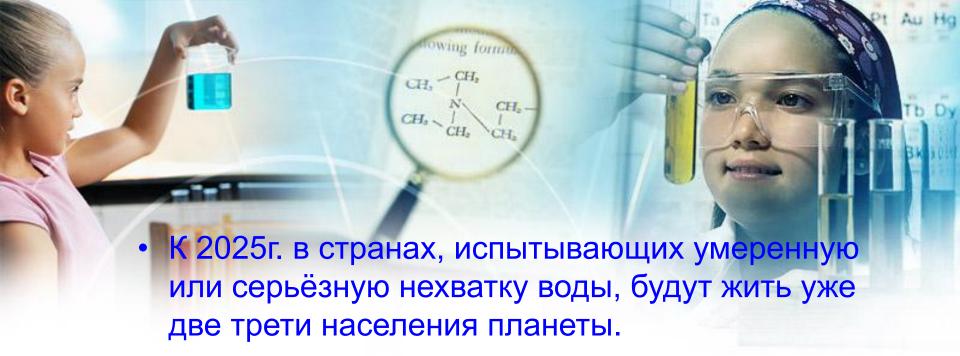




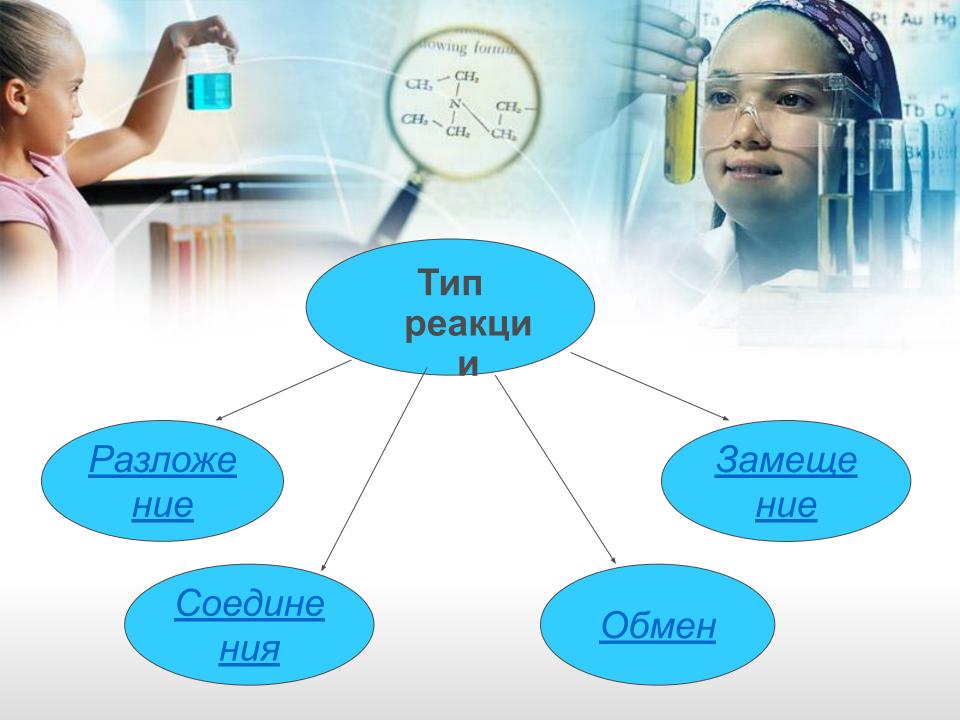
■ Мировой океан■ Запас пресной воды





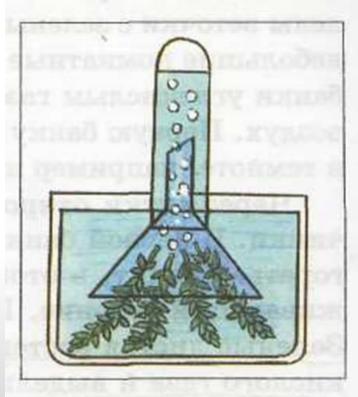


• И хотя в России, кроме рек, сосредоточено также более 26 тыс.км³ пресных вод в озёрах и существует 2000 водохранилищ, объем которых более 1млн.м³ каждое, проблема загрязнения водоёмов и нехватки питьевой воды является одной из актуальных.



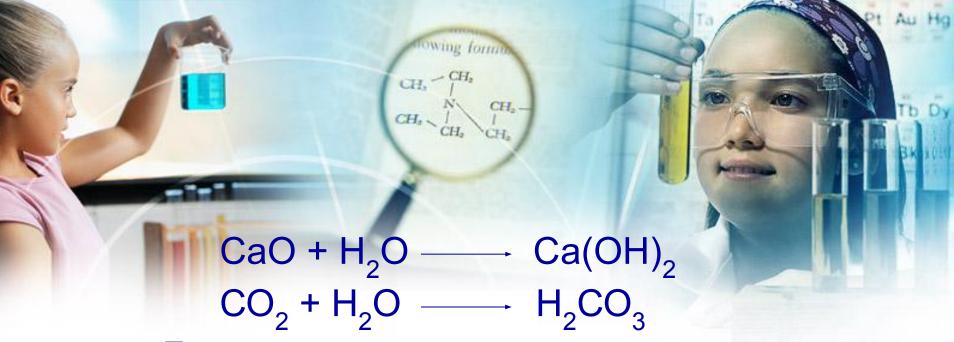




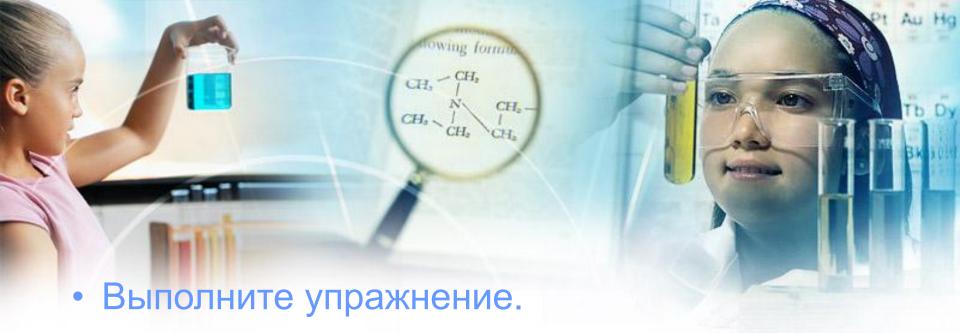




$$6 CO_2 + 6H_2O = C_6H_{12}O_6 + 6 O_2$$



- Гидроксидами называют кислородсодержащие кислоты и основания.
- Вода реагирует с оксидом, если образуется растворимый гидроксид (щелочь или кислородсодержащая кислота)



• Закончите уравнения возможных реакций.

$$K_{2}O + H_{2}O = 2KOH$$

 $SiO_{2} + H_{2}O \neq SO_{3} + H_{2}O = H_{2}SO_{4}$
 $ZnO + H_{2}O \neq SO_{4}$



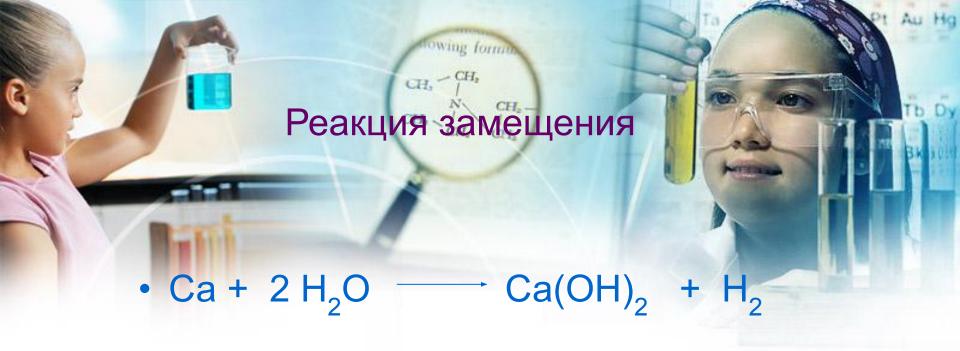
Обменное взаимодействие вещества с водой, приводящее к их разложению, называют **гидролизом.** .



• Al
$$_{2}\dot{S}_{3}$$
 + 6 HOH = 2Al(OH) $_{3}$ + 3H $_{2}S$

• Уравнение лабораторного опыта:

•
$$CaC_2 + 2HOH = C_2H_2 + Ca(OH)_2$$



Вывод: вода – не только самое важное вещество на Земле, но это и многоликое соединение, обладающее разнообразными химическими свойствами.

CH, CH, Проверочная работа ВАРИАНТ

$$SO_2 + H_2O = H_2SO_3$$

$$K_2O + H_2O = 2KOH$$

$$Ba + 2H_2O = Ba(OH)_2 + H_2$$

$$ZrC +_2 H_2O = Zr(OH)_2 + C_2H_2$$

II BAPUAHT $SO_3 + H_2O = H_2SO_4$

$$Na_2O + H_2O = 2NaOH$$

$$2K + _{2}H_{2}O = 2KOH + H_{2}$$

$$BaC_{2} + H_{2}O = Ba(OH)_{2} + C_{2}H_{2}$$



Проверочная работа Критерий оценок

- «5» 8-7 баллов
- «4» 6-5 баллов
- «3» 4 балла
- Менее 4 баллов «2»

