

The background of the slide is a light gray gradient. It is decorated with numerous realistic water droplets of various sizes. Some droplets are large and prominent, while others are small and scattered. They are primarily located in the top-left and bottom-right corners, with a few smaller ones in the center and along the edges. The droplets have a glossy, reflective surface with highlights and shadows, giving them a three-dimensional appearance.

«Соли как производные кислот и оснований»

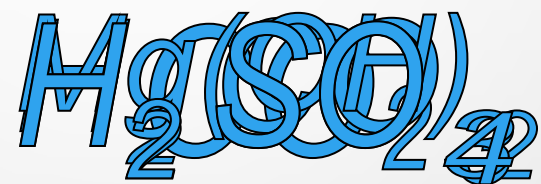
Вопросы

1. Какие классы веществ вы знаете?
2. Что такое оксиды?
3. Что такое основания?
4. Что такое кислоты?
5. Что такое основные оксиды, кислотные оксиды, амфотерные?



К какому классу соединений
относятся вещества,
дать им названия

К какому классу соединений
относятся вещества,
дать им названия



ТЕСТ

1. ОПРЕДЕЛИТЕ РЯД ФОРМУЛ СОСТОЯЩИХ ТОЛЬКО ИЗ:

КИСЛОТНЫХ ОКСИДОВ (I ВАРИАНТ)

ОСНОВНЫХ ОКСИДОВ: (II ВАРИАНТ)

А) Na_2O , N_2O , CuO ;

Б) CO_2 , P_2O_5 , Cl_2O_7 ;

В) MgO , BaO , K_2O ;

Г) Li_2O , CaO , CO .

ТЕСТ

**2. ВЫБЕРИТЕ ИЗ СПИСКА ВЕЩЕСТВ ФОРМУЛЫ:
ТОЛЬКО КИСЛОТ (I ВАРИАНТ),
ФОРМУЛЫ ТОЛЬКО ОСНОВАНИЙ (II ВАРИАНТ):**

А) HCl , AlCl_3 , CO_2 , H_2SO_4

Б) H_2SO_4 , HCl , HNO_3 , HF

В) NaOH , BaCl_2 , CO , Ca(OH)_2

Г) Al(OH)_3 , NaOH , KOH , Ba(OH)_2

ТЕСТ

5. * ВЫБЕРИТЕ ФОРМУЛУ ГИДРОКСИДА
КАЛИЯ –

I ВАРИАНТ

* ВЫБЕРИТЕ ФОРМУЛУ ГИДРОКСИДА
КАЛЬЦИЯ -

II ВАРИАНТ

А) $\text{Ba}(\text{OH})_2$, Б) NaOH , В) KOH , Г) $\text{Ca}(\text{OH})_2$

ОТВЕТЫ К ТЕСТУ

I ВАРИАНТ

1. Б

2. Б

II ВАРИАНТ

1. В

2. Г

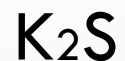
- 
- ВЫБЕРИТЕ ФОРМУЛЫ ВЕЩЕСТВ,
КОТОРЫЕ ВАМ НЕ ИЗВЕСТНЫ:

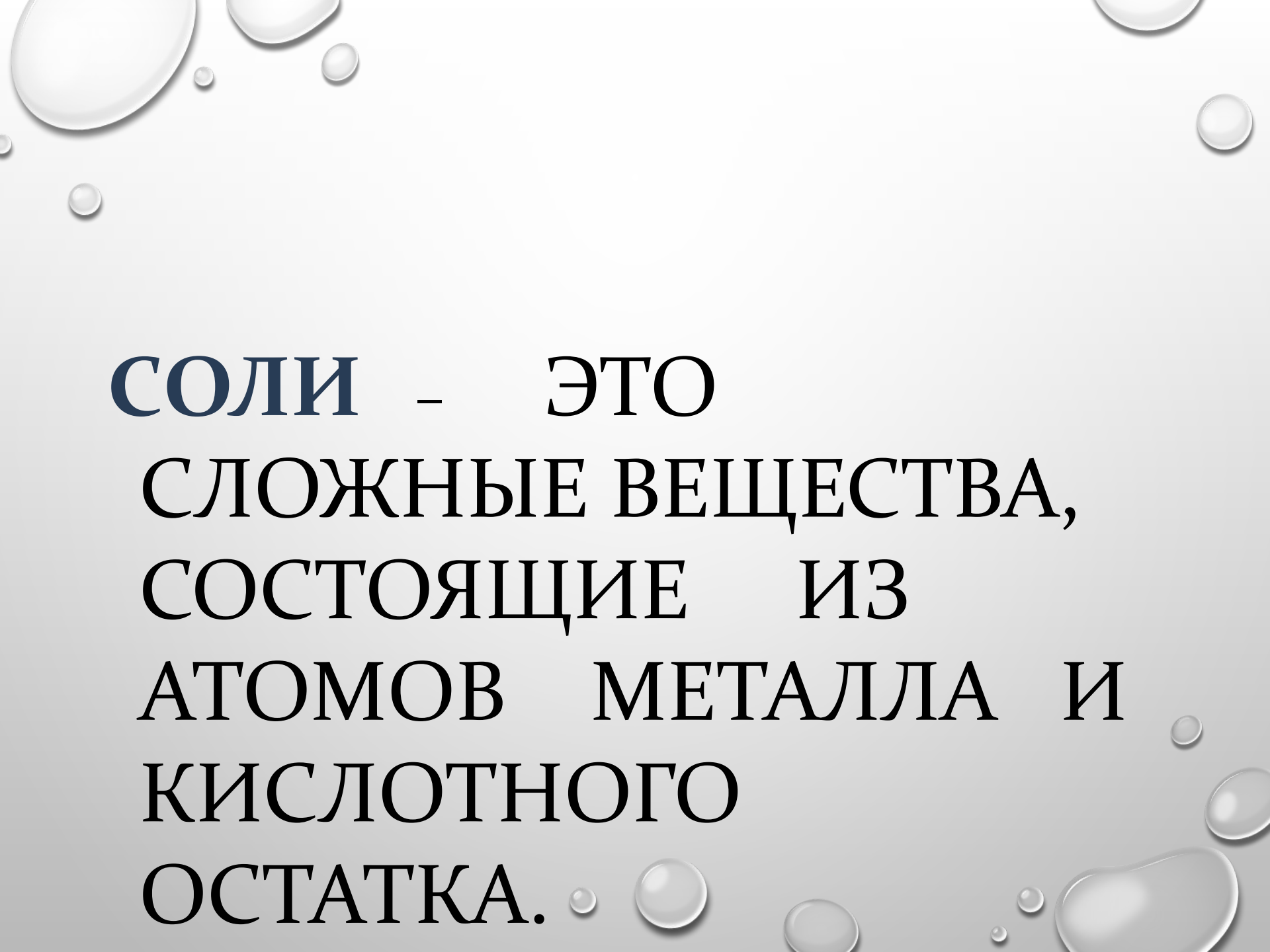


-

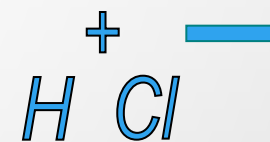


- ЧЕМ ОБЪЕДИНЕНЫ И ЧЕМ ОТЛИЧАЮТСЯ
ПЕРЕЧИСЛЕННЫЕ СОЕДИНЕНИЯ?





СОЛИ – ЭТО
СЛОЖНЫЕ ВЕЩЕСТВА,
СОСТОЯЩИЕ ИЗ
АТОМОВ МЕТАЛЛА И
КИСЛОТНОГО
ОСТАТКА.



СОЛИ

ОДНО ХИМИЧЕСКОЕ СОЕДИНЕНИЕ В ДОВОЛЬНО ЧИСТОМ ВИДЕ ИМЕЕТСЯ В КАЖДОМ ДОМЕ, В КАЖДОЙ СЕМЬЕ. ЭТО – ПОВАРЕННАЯ СОЛЬ ИЛИ КАК ЕЕ НАЗЫВАЮТ ХИМИКИ –



СОЛИ

- ГИПС –
КРИСТАЛЛОГИДРАТ
СУЛЬФАТА КАЛЬЦИЯ
- $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$



СОЛИ

- ИЗ МРАМОРА
(CaCO_3)
СДЕЛАН
ДВОРЕЦ В
ИНДИИ



ТАДЖ- МАХАЛ

СОЛИ

- КРИСТАЛЛОГИДРАТ
СУЛЬФАТА МЕДИ (II)
- $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$

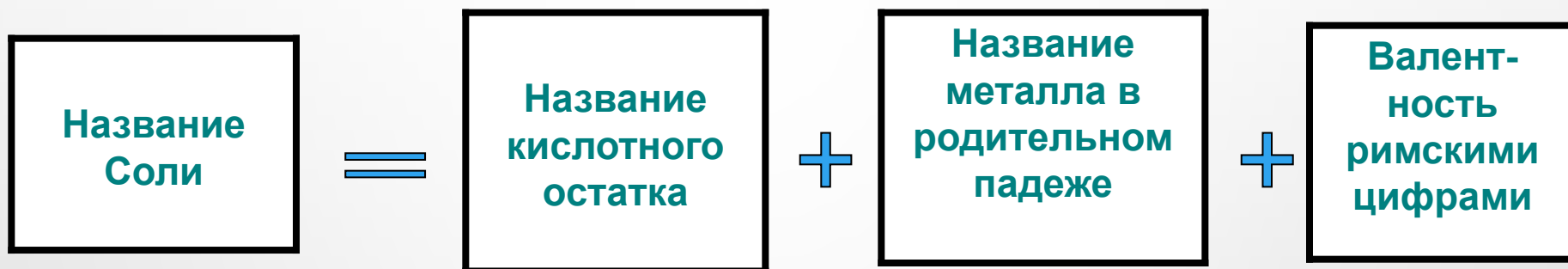
БЕЗВОДНЫЙ СУЛЬФАТ
МЕДИ(II)



ЛАБОРАТОРНАЯ РАБОТА «ЗНАКОМСТВО С ОБРАЗЦАМИ СОЛЕЙ»

НАЗВАНИЕ ВЕЩЕСТВА	АГРЕГАТНОЕ СОСТОЯНИЕ	ЦВЕТ	ЗАПАХ	ФОРМУЛА	РАСТВО- РИМ. В ВОДЕ

НОМЕНКЛАТУРА СОЛЕЙ

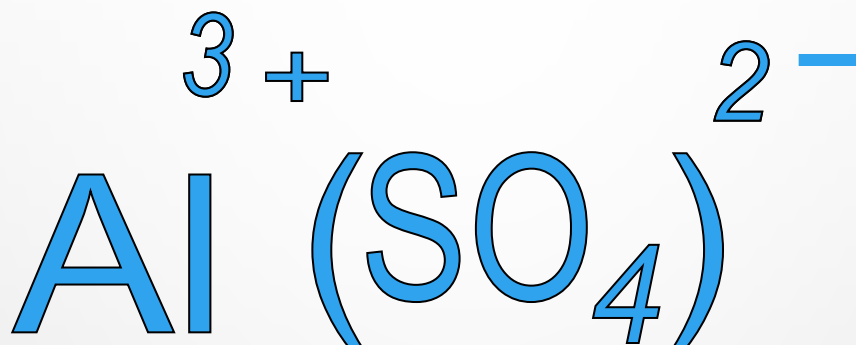


Кислотные остатки

NO_2^- - нитрит
 NO_3^- - нитрат
 SO_3^{2-} - сульфит
 SO_4^{2-} - сульфат
 CO_3^{2-} - карбонат
 PO_4^{3-} - фосфат

SiO_3 - силикат
S - сульфид
Cl - хлорид
F - фторид
Br - бромид
I - иодид

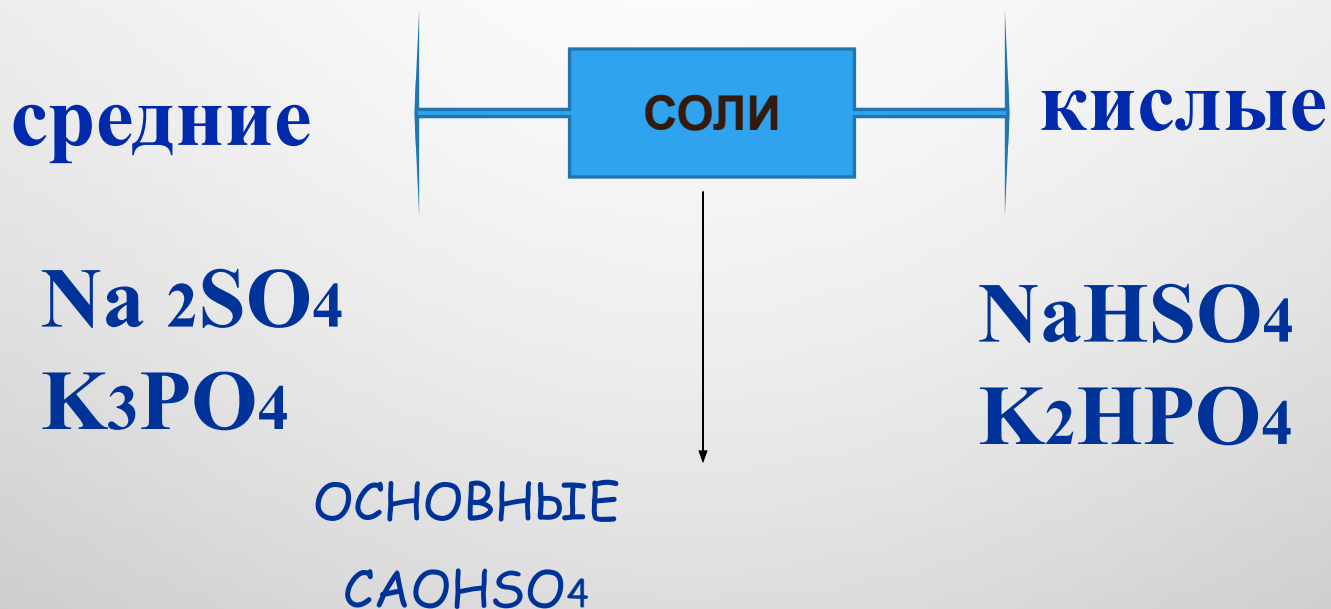
СОСТАВИТЬ ФОРМУЛУ СУЛЬФАТА АЛЮМИНИЯ:



- СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ:
- СУЛЬФАТА НАТРИЯ,
- СУЛЬФАТА КАЛЬЦИЯ,
- СУЛЬФАТА ЖЕЛЕЗА(III).

КЛАССИФИКАЦИЯ

- 1. ПО СОСТАВУ КИСЛОТНОГО ОСТАТКА



КЛАССИФИКАЦИЯ

2. ПО РАСТВОРИМОСТИ

РАСТВОРИМЫЕ
В ВОДЕ

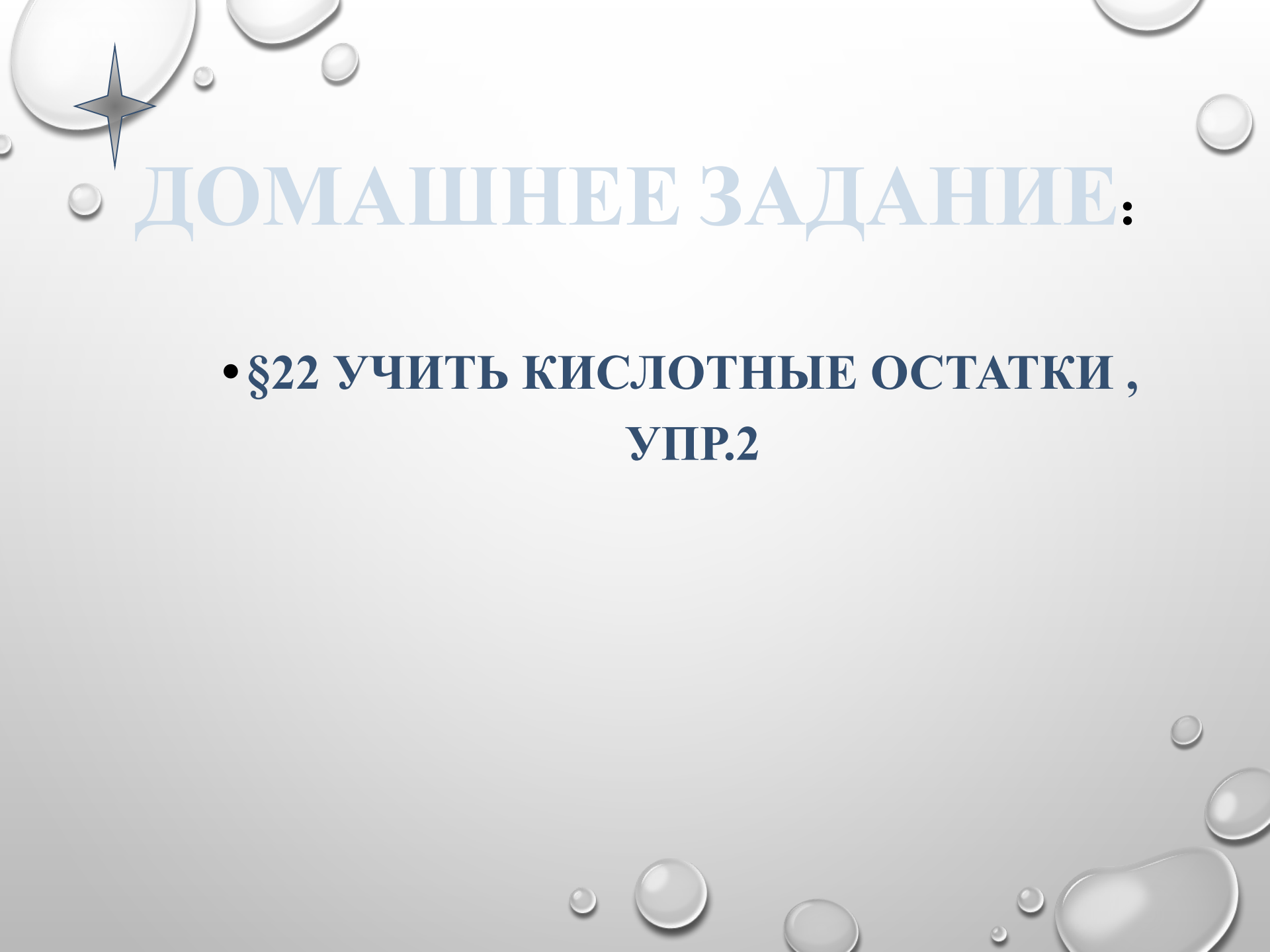


НЕРАСТВОРИМЫЕ
В ВОДЕ



ЗАКРЕПЛЕНИЕ

3.2 Составьте формулы солей: $\text{Ca}(\text{NO}_3)_2$, K_2SO_4 ,
 Li_2CO_3 , CaSO_4 . Определите растворимость
этих веществ.



ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ:

- §22 УЧИТЬ КИСЛОТНЫЕ ОСТАТКИ ,
УПР.2