



Соли
как производные
кислот и оснований

The background of the slide is a light gray gradient, decorated with numerous realistic water droplets of various sizes. The droplets are rendered with soft shadows and highlights, giving them a three-dimensional appearance. They are scattered across the page, with a higher concentration in the top-left and bottom-right corners.

**К какому классу соединений
относятся вещества,
дать им названия**

К какому классу соединений
относятся вещества,
дать им названия



**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)



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

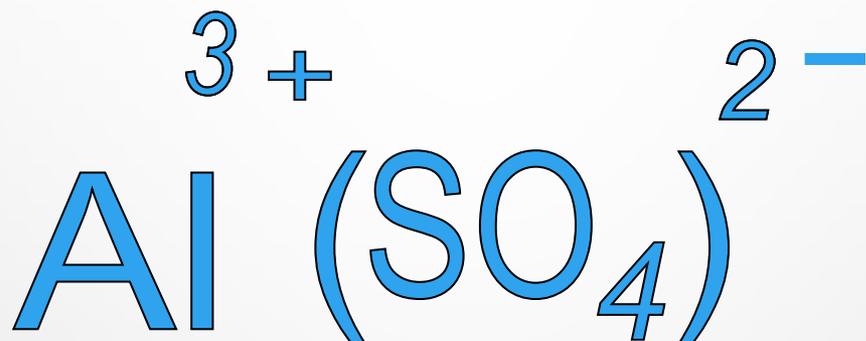
Cl - хлорид

F - фторид

Br - бромид

I - иодид

**СОСТАВИТЬ ФОРМУЛУ СУЛЬФАТА
АЛЮМИНИЯ:**



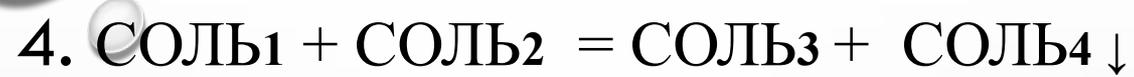
СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ:

- СУЛЬФАТА НАТРИЯ,
- СУЛЬФАТА КАЛЬЦИЯ,
- СУЛЬФАТА ЖЕЛЕЗА(III).
- НИТРАТА МАГНИЯ
- ХЛОРИДА БАРИЯ
- БРОМИДА ХРОМА (III)

1. СОЛЬ (РАСТВОР) + МЕТАЛЛ = НОВАЯ СОЛЬ + НОВЫЙ
МЕТАЛЛ

2. СОЛЬ + КИСЛОТА = НОВАЯ СОЛЬ + НОВАЯ КИСЛОТА
ОСНОВАНИЕ

3. СОЛЬ + ЩЁЛОЧЬ = НОВАЯ СОЛЬ + НОВОЕ ОСНОВАНИЕ



5. НЕ РАСТВОРИМЫЕ КАРБОНАТЫ ПРИ НАГРЕВАНИИ
РАЗЛАГАЮТСЯ НА ОКСИД МЕТАЛЛА И УГЛЕКИСЛЫЙ ГАЗ

ДОМАШНЕЕ ЗАДАНИЕ

- §26, УПР. 4-6