

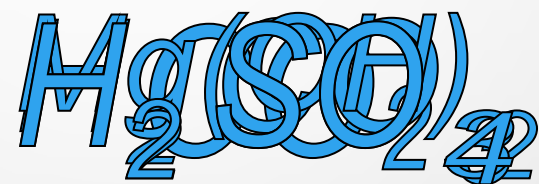


**Соли**  
**как производные**  
**кислот и оснований**

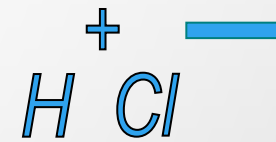


**К какому классу соединений  
относятся вещества,  
дать им названия**

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  
( $\text{CaCO}_3$ )  
СДЕЛАН  
ДВОРЕЦ В  
ИНДИИ



ТАДЖ- МАХАЛ



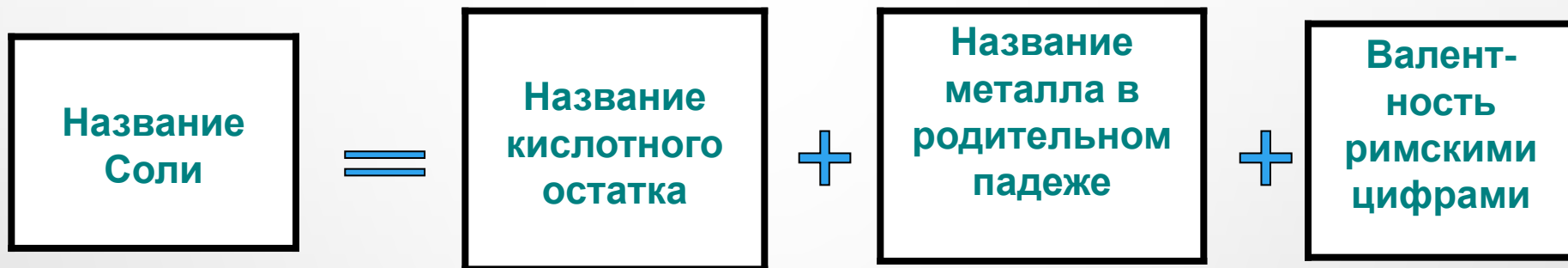
# СОЛИ

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

БЕЗВОДНЫЙ СУЛЬФАТ  
МЕДИ(II)



# НОМЕНКЛАТУРА СОЛЕЙ



## Кислотные остатки

$\text{NO}_2^-$  - нитрит

$\text{NO}_3^-$  - нитрат

$\text{SO}_3^{2-}$  - сульфит

$\text{SO}_4^{2-}$  - сульфат

$\text{CO}_3^{2-}$  - карбонат

$\text{PO}_4^{3-}$  - фосфат

$\text{SiO}_3$  - силикат

S - сульфид

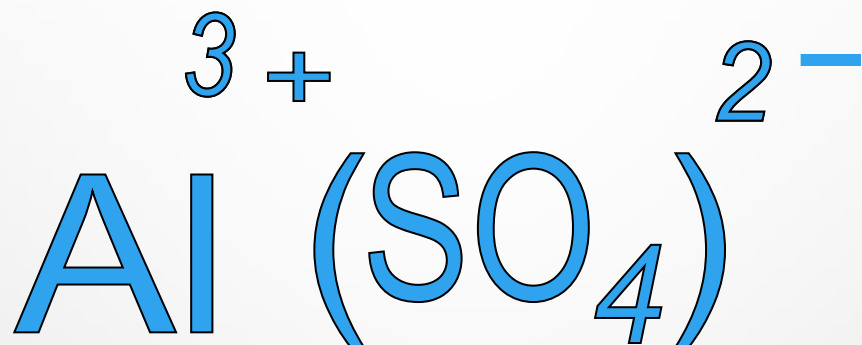
Cl - хлорид

F - фторид

Br - бромид

I - иодид

**СОСТАВИТЬ ФОРМУЛУ СУЛЬФАТА  
АЛЮМИНИЯ:**



# СОСТАВЬТЕ ФОРМУЛЫ:

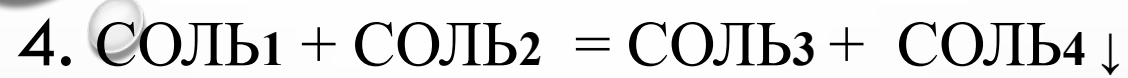
- СУЛЬФАТА НАТРИЯ,
- СУЛЬФАТА КАЛЬЦИЯ,
- СУЛЬФАТА ЖЕЛЕЗА(III).
- НИТРАТА МАГНИЯ
- ХЛОРИДА БАРИЯ
- БРОМИДА ХРОМА (III)

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