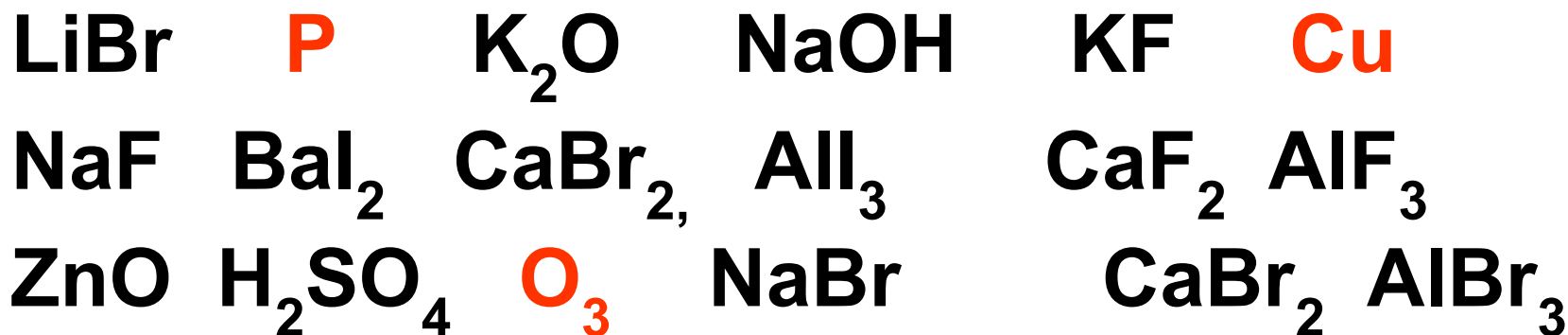


# Бинарные соединения

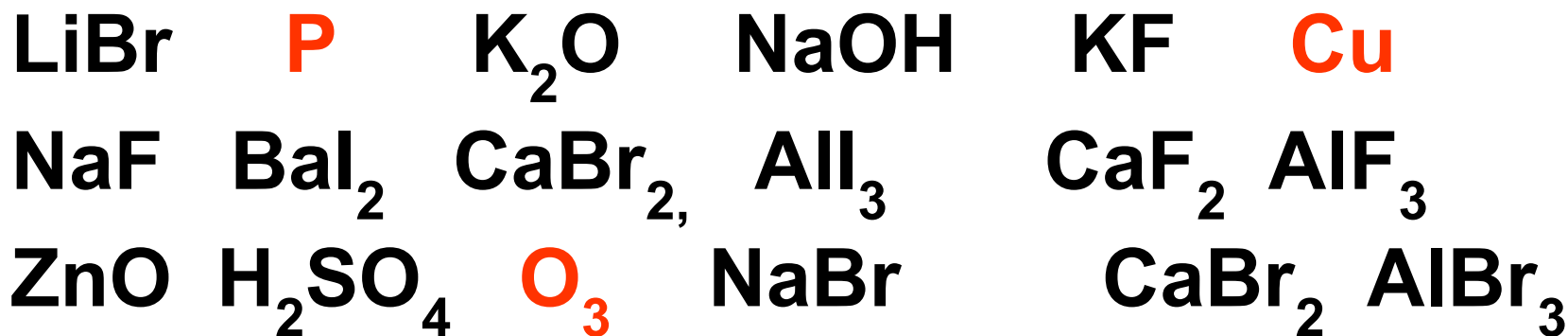
# ПРОСТЫЕ ВЕЩЕСТВА

LiBr    P    K<sub>2</sub>O    NaOH    KF    Cu  
NaF    BaI<sub>2</sub>    CaBr<sub>2</sub>    AlI<sub>3</sub>    CaF<sub>2</sub>    AlF<sub>3</sub>  
ZnO    H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>    O<sub>3</sub>    NaBr    CaBr<sub>2</sub>    AlBr<sub>3</sub>

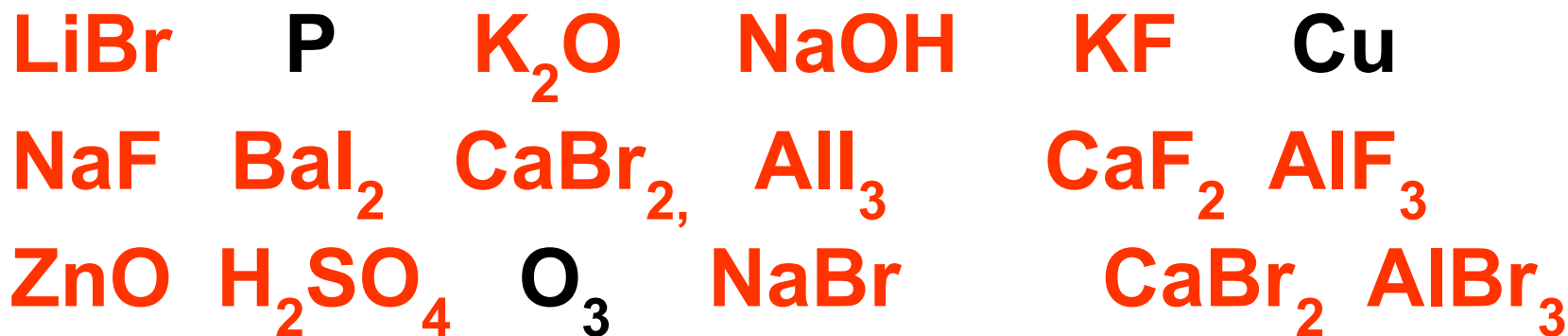
# Простые вещества



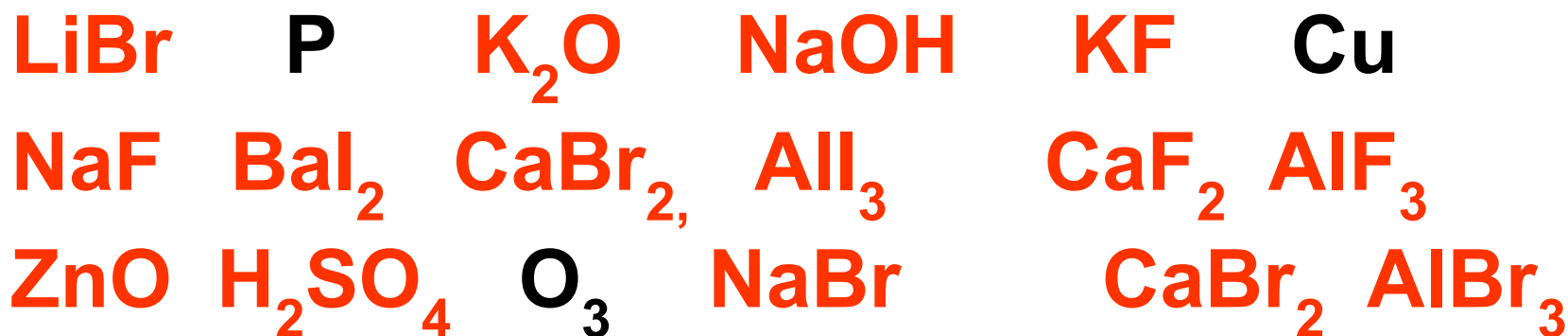
# Сложные вещества



# Сложные вещества

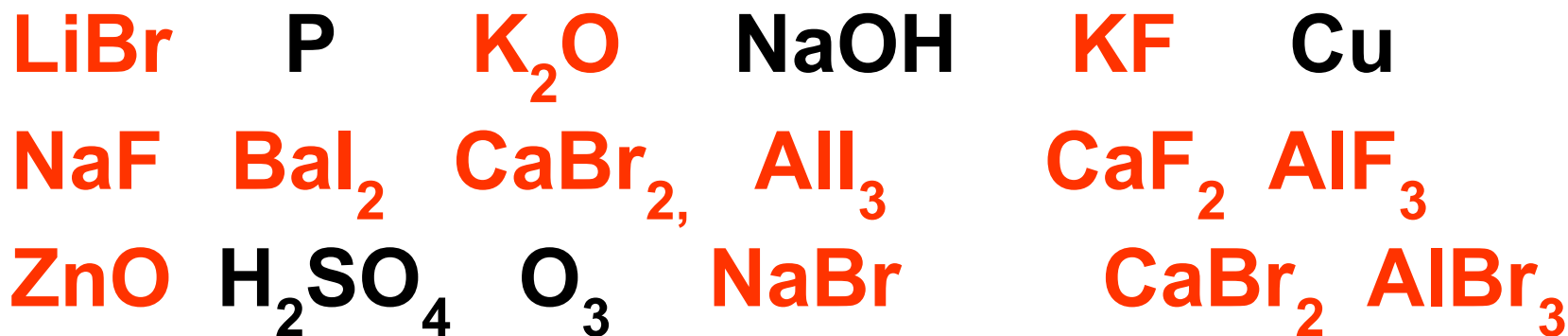


# Сложные (бинарные) вещества



**Бинарные соединения – вещества,  
состоящие из двух элементов.**

# Сложные (бинарные) вещества



Бинарные соединения – это вещества, состоящие из двух элементов, в начале которых записывают элемент с положительной степенью окисления, а потом – с отрицательной.



# Положительная степень окисления

- Положительная степень окисления определяется числом электронов, которые атом отдает  
( высшая положительная степень окисления определяется номером группы).

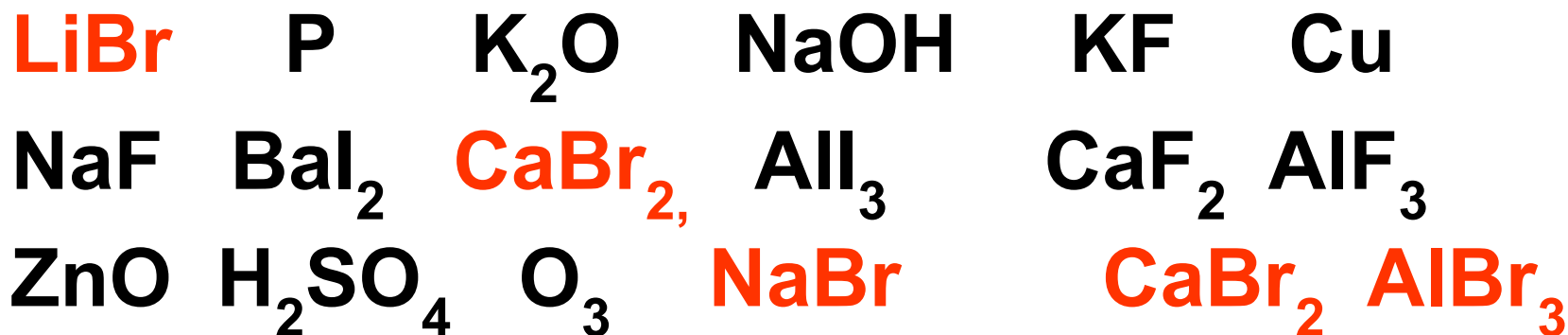
# Отрицательная степень окисления

- Отрицательная степень окисления определяется число электронов, которые атом присоединяет

(определяется 8 - № группы)

Определите отрицательную степень окисления Cl, H, O, S, F, Br, N, P.

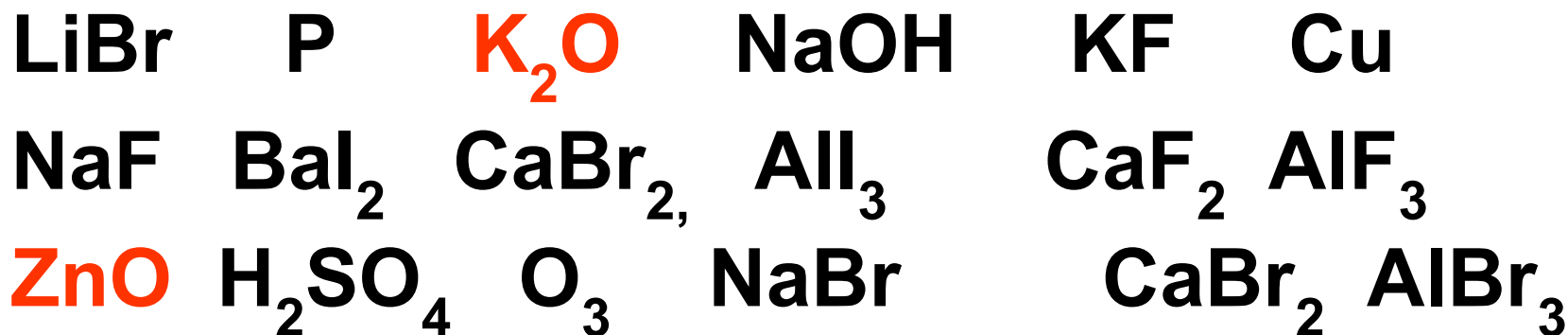
# Бромиды



... - это вещества, состоящие из 2 элементов.

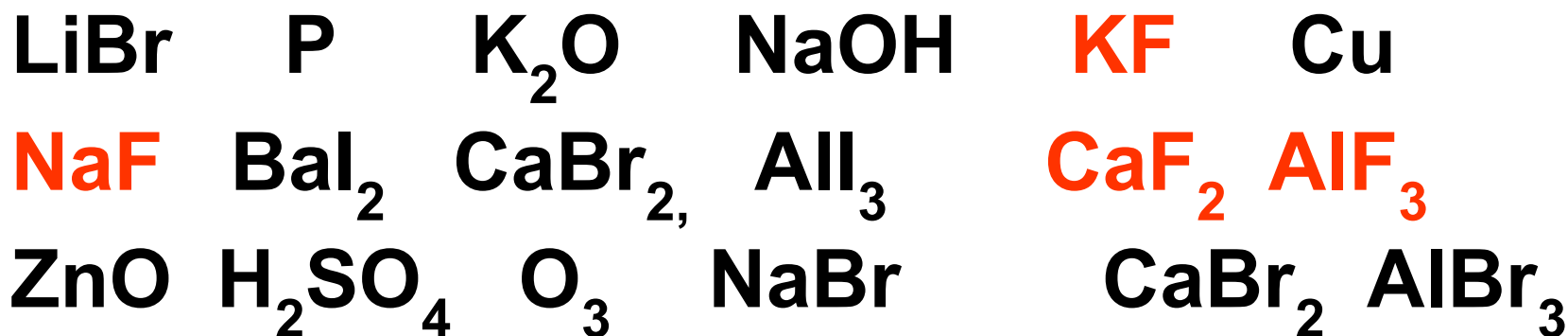
Один из которых ... со степенью окисления ... .

# ОКСИДЫ



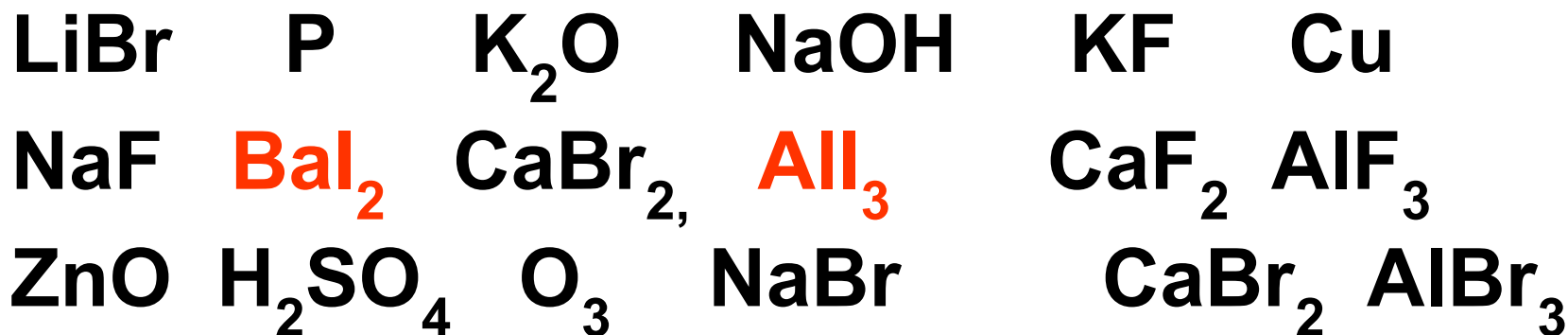
... - это вещества, состоящие из 2 элементов. Один из которых ... со степенью окисления ... .

# Фториды



... - это вещества, состоящие из 2 элементов. Один из которых ... со степенью окисления ... .

# Иодиды



... - это вещества, состоящие из 2 элементов. Один из которых ... со степенью окисления ... .

# Дайте определение бинарных соединений и назовите их

Сульфиды



Хлориды



Нитриды



Фосфиды



Карбиды



Силициды



1.  $\text{Na}_2^{+1}\text{O}^{-2}$ - оксид натрия (степень окисления натрия +1, степень окисления кислорода -2).

$$2. \text{Mr}(\text{Na}_2\text{O}) = 2\text{Ar}(\text{Na}) + \text{Ar}(\text{O}) = 2 \cdot 23 + 16 = 62$$

	<b>26</b>	<b>78</b>	<b>100</b>	<b>111</b>	<b>184</b>	<b>267</b>
<b>LiF</b>	<b>А</b>	<b>Р</b>	<b>О</b>	<b>П</b>	<b>Х</b>	<b>У</b>
<b>Na<sub>2</sub>S</b>	<b>О</b>	<b>М</b>	<b>А</b>	<b>Т</b>	<b>Е</b>	<b>П</b>
<b>AlBr<sub>3</sub></b>	<b>И</b>	<b>Ю</b>	<b>Л</b>	<b>К</b>	<b>Н</b>	<b>М</b>
<b>CaCl<sub>2</sub></b>	<b>О</b>	<b>И</b>	<b>Ь</b>	<b>И</b>	<b>Ю</b>	<b>Я</b>
<b>Mg<sub>3</sub>N<sub>2</sub></b>	<b>Ф</b>	<b>Ч</b>	<b>А</b>	<b>Д</b>	<b>С</b>	<b>Г</b>
<b>K<sub>4</sub>Si</b>	<b>В</b>	<b>Е</b>	<b>И</b>	<b>Л</b>	<b>К</b>	<b>Н</b>



Составьте формулы веществ, определите  
степень окисления

Фторид

Li

Хлорид

Иодид

Бромид

Fe(II)

Оксид

Сульфид

Селенид

Al

Карбид

Силицид

Фосфид

Нитрид

Гидрид