

Игра «Кто лишний»

А). Mg, H₂O, NaCl, ZnO;

Б). Al₂O₃, CaCO₃, H₂, Ag₂O;

В). BaSO₄, I₂, Ca, N₂;

Г). Fe, S, Br₂, C;

Д). Au, Ag, Cu, P.

A decorative graphic on the left side of the slide features three balloons in light green, light blue, and light purple, each with a yellow string and a yellow triangle. The title text is positioned to the right of these elements.

КЛАССИФИКАЦИЯ НЕОРГАНИЧЕСКИХ ВЕЩЕСТВ

Задачи:

- **определить основной принцип классификация сложных веществ;**
- **научиться выявлять вещества каждого изученного класса из общей массы представленных формул.**

НЕОРГАНИЧЕСКИЕ ВЕЩЕСТВА

ПРОСТЫЕ

МЕТАЛЛЫ

НЕМЕТАЛЛ
Ы

СЛОЖНЫЕ

ОКСИДЫ

K_2O
 MgO
 Cl_2O_7
 CO_2
 SO_3

КИСЛОТ
Ы

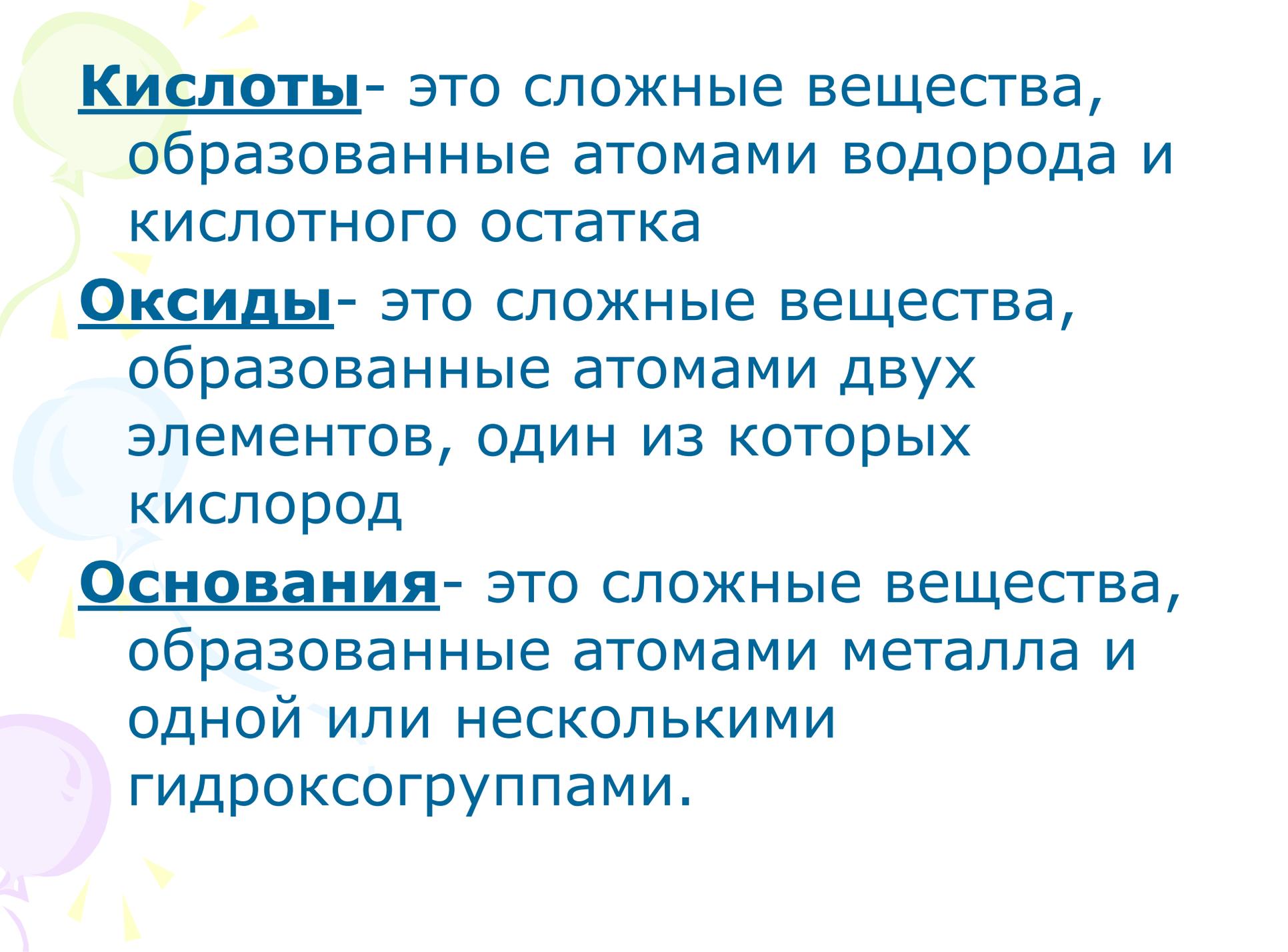
HCl
 HNO_3
 H_2S
 H_2SiO_3
 HI

ОСНОВАН
ИЯ

$NaOH$
 KOH
 $LiOH$
 $Ca(OH)_2$
 $Fe(OH)_3$

СОЛИ

$NaCl$
 $BaSO_4$
 K_2CO_3
 Na_3PO_4
 Al_2S_3



Кислоты- это сложные вещества, образованные атомами водорода и кислотного остатка

Оксиды- это сложные вещества, образованные атомами двух элементов, один из которых кислород

Основания- это сложные вещества, образованные атомами металла и одной или несколькими гидроксогруппами.



ОКСИДЫ

Na_2O , CO_2 , MnO , Al_2O_3 , SO_2 , B_2O_3 ,
 MgO , MnO_2 , Li_2O , BaO , Cl_2O_7 .

- Основные оксиды- образованы атомами металлов и кислорода;
- Кислотные оксиды- образованы атомами неметаллов и кислорода...



- **ОСНОВНЫЕ**

Na_2O

MnO

Al_2O_3

MgO

Li_2O

BaO

- **КИСЛОТНЫЕ**

CO_2

SO_2

B_2O_3

MnO_2

Cl_2O_7 .

КИСЛОТЫ

HCl, H₂SO₄, HNO₃, H₂S, H₃PO₄, HF

- Кислородсодержащие:

H₂SO₄, HNO₃, H₃PO₄

- Бескислородные:

HCl, H₂S, HF

- Одноосновные:

HCl, HNO₃, HF

- Двухосновные:

H₂SO₄, H₂S,

- Трёхосновные:

H₃PO₄

Распределите вещества из приведённого перечня в соответствующие колонки таблицы

ОКСИДЫ	КИСЛОТЫ	ОСНОВАНИЯ	СОЛИ

HCl, Fe₂O₃, CO, H₂SO₄, KBr, HNO₃, H₂S, Mg(OH)₂, NO, H₃PO₄, AgNO₃, Pb(OH)₂, HF, CaO, LiOH, CaCO₃, Cu(OH)₂, B₂O₃