



**Заполни
вместительную
корзину химическими
понятиями**

кислородсодержащ

основание двухосновн

амфотерн кислот

одноосновн основн

кислоты бескислородн

оксид растворим

двойны трёхосновные

кислотн сол

нерастворимы средни

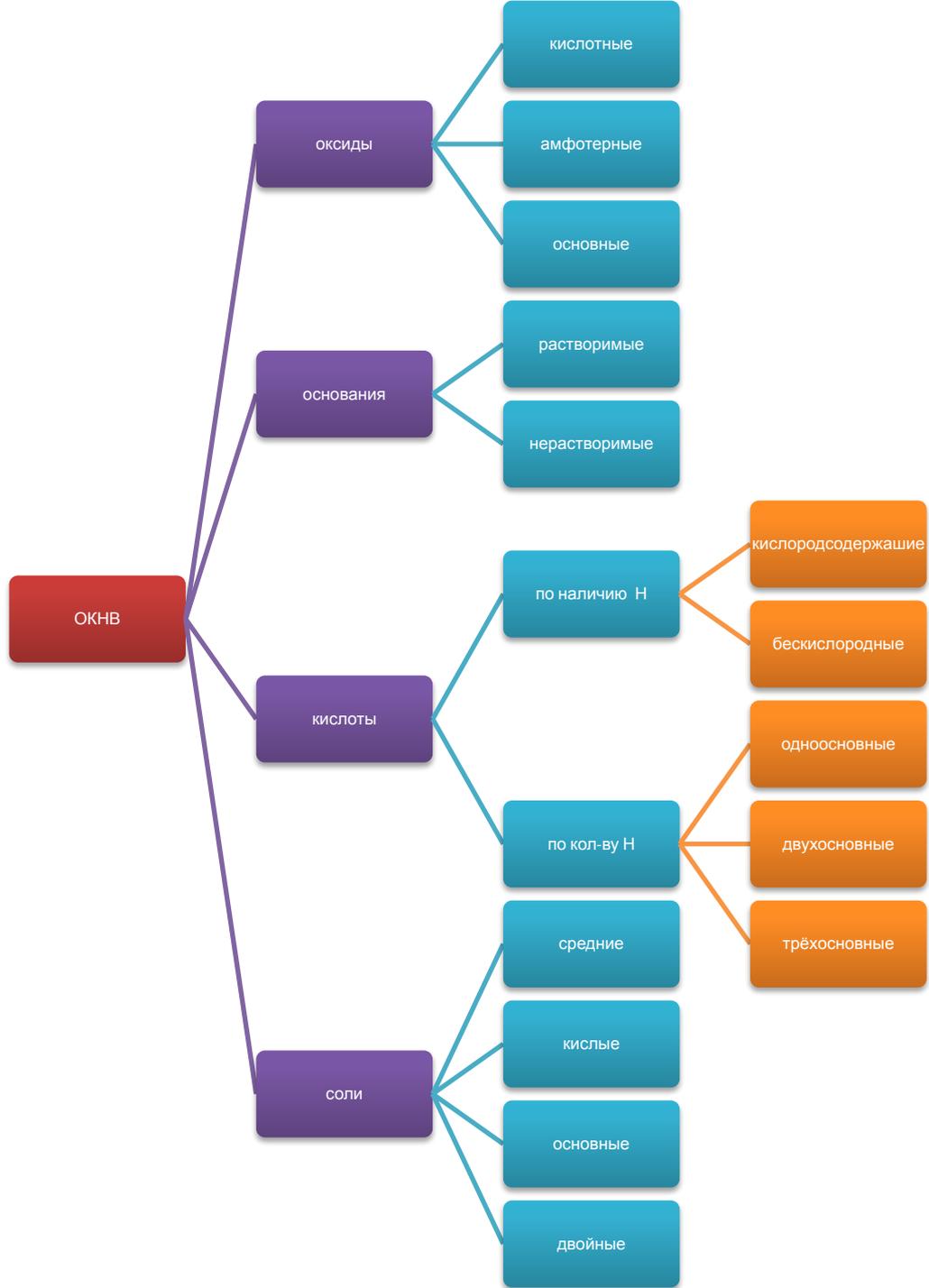


Основные классы неорганических веществ.

Цель

Обобщить и систематизировать знания
по теме
основные классы неорганических веществ





О какой группе веществ идёт речь?

- 1) Вещество - 2 элемента,
кислород там двухвалентный

(оксид)

- 2) Металл и группа гидроксид,
бывает в скобочках стоит

(основание)

- 3) На первом месте водород, металлам
уступает место,
с кислотным он остаточком идёт, а что же
это интересно?

(кислота)

Алгоритм определения принадлежности к классу.

1. Вещество состоит из 2 элементов, один из которых O



ОКСИД

2. Вещество состоит из атомов металла и -ОН гидроксогрупп



ОСНОВАНИЕ

3. Вещество состоит из атомов H (на первом месте) и кислотных остатков



КИСЛОТА

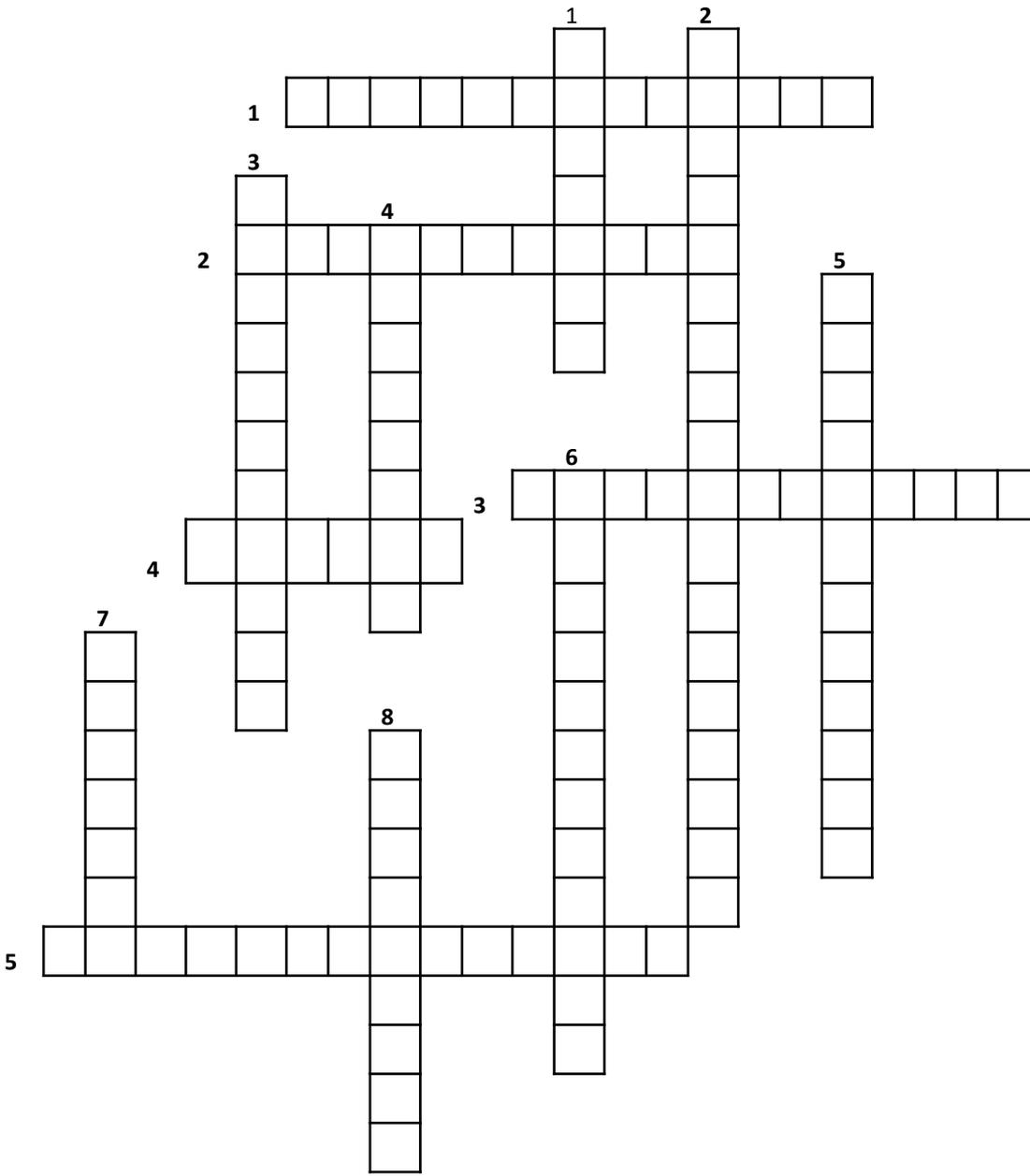
4. **СОЛЬ.**

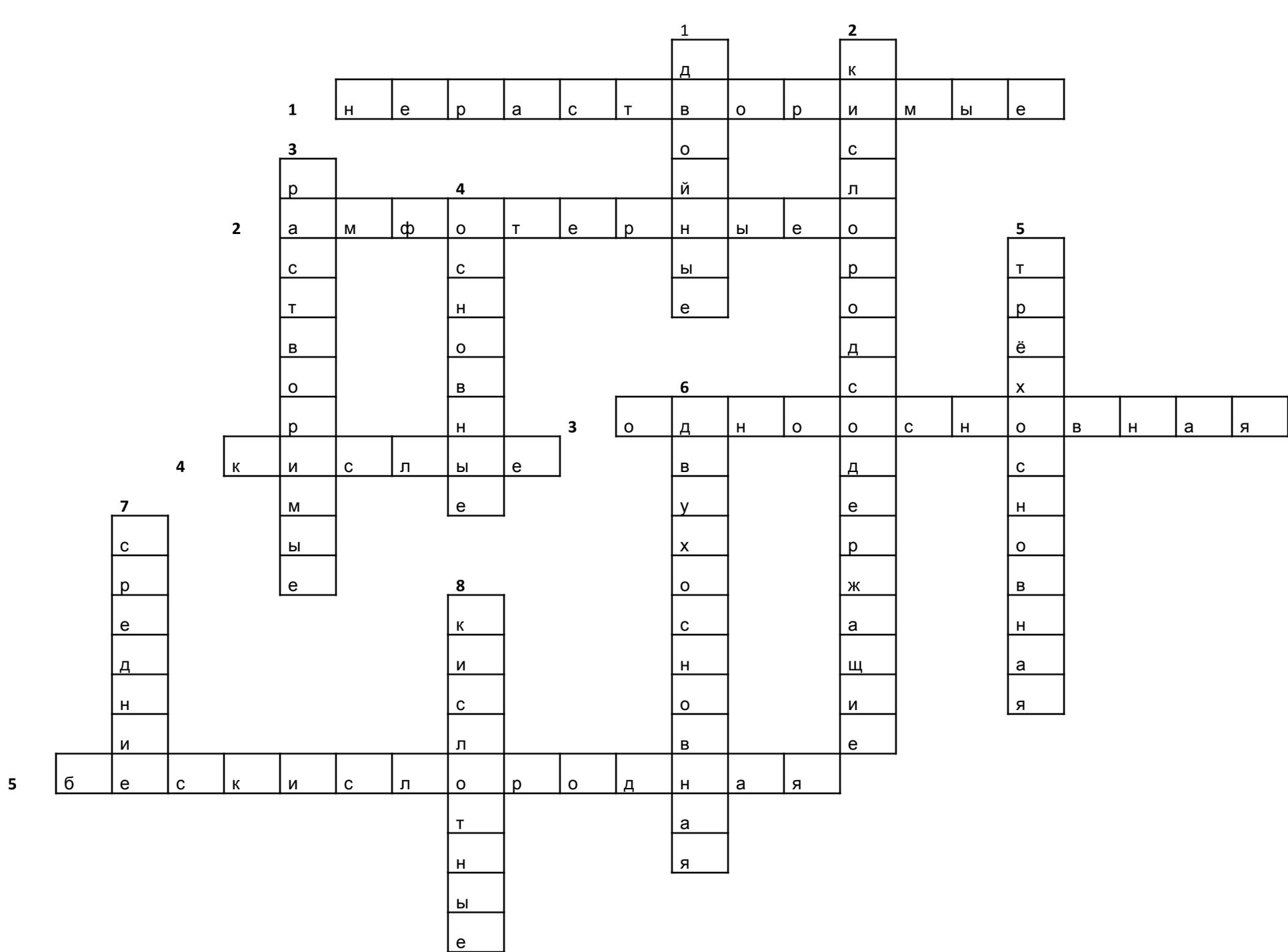
Вопросы по горизонтали:

- 1) Основания в осадке.
- 2) Оксиды двойственной природы.
- 3) Кислоты с одним атомом водорода
- 4) Группа солей, содержащих кроме атомов металла и кислотных остатков **ВОДОРОД**.
- 5) Кислоты соляная, сероводородная, плавиковая относятся к этой группе.

Вопросы по вертикали:

- 1) Соли содержащие два вида атомов металла.
- 2) Кислоты, имеющие в кислотном остатке атомы кислорода.
- 3) Щелочи – это основания в воде...
- 4) Бывают оксиды, состоящие из атомов металла и кислорода, бывают соли.
- 5) В таких кислотах три атома водорода.
- 6) серная, сернистая, угольная – это кислоты ...
- 7) Самые обычные соли.
- 8) Оксиды, содержащие атомы неметалла и кислород.





Классифицировать вещества и дать им названия

1 вариант	2 вариант	3 вариант
NO_2	H_3PO_4	CuSO_4
GeO_2	$\text{Fe}(\text{OH})_2$	FeO
LiOH	KHCO_3	$\text{Ca}(\text{OH})_2$
$\text{Mg}(\text{OH})\text{Cl}$	HNO_2	NaH_2PO_4
HBr	$\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$	SiO_2
4 вариант	5 вариант	6 вариант
MgO	RbOH	H_2S
KH_2PO_4	FeSO_4	PbS
$\text{Al}(\text{OH})_3$	SO_3	ZnO
H_2CO_3	HI	$\text{Zn}(\text{OH})_2$
KHSO_3	Li_2O	KMnO_4