



8 класс
Классы неорганических
веществ

Учитель химии
Город Москва
ГБОУ СОШ № 880
Гершановская Евгения
Владимировна

Подборка различных заданий и вопросов по данной теме в игровой форме.

Можно их использовать на уроке совершенствования знаний и умений и обобщения по теме, можно на уроке контроля знаний при составлении самостоятельной или контрольной работы.

А можно использовать презентацию полностью в качестве внеклассного мероприятия по предмету

Пусть каждый педагог распорядится применением заданий по своему усмотрению

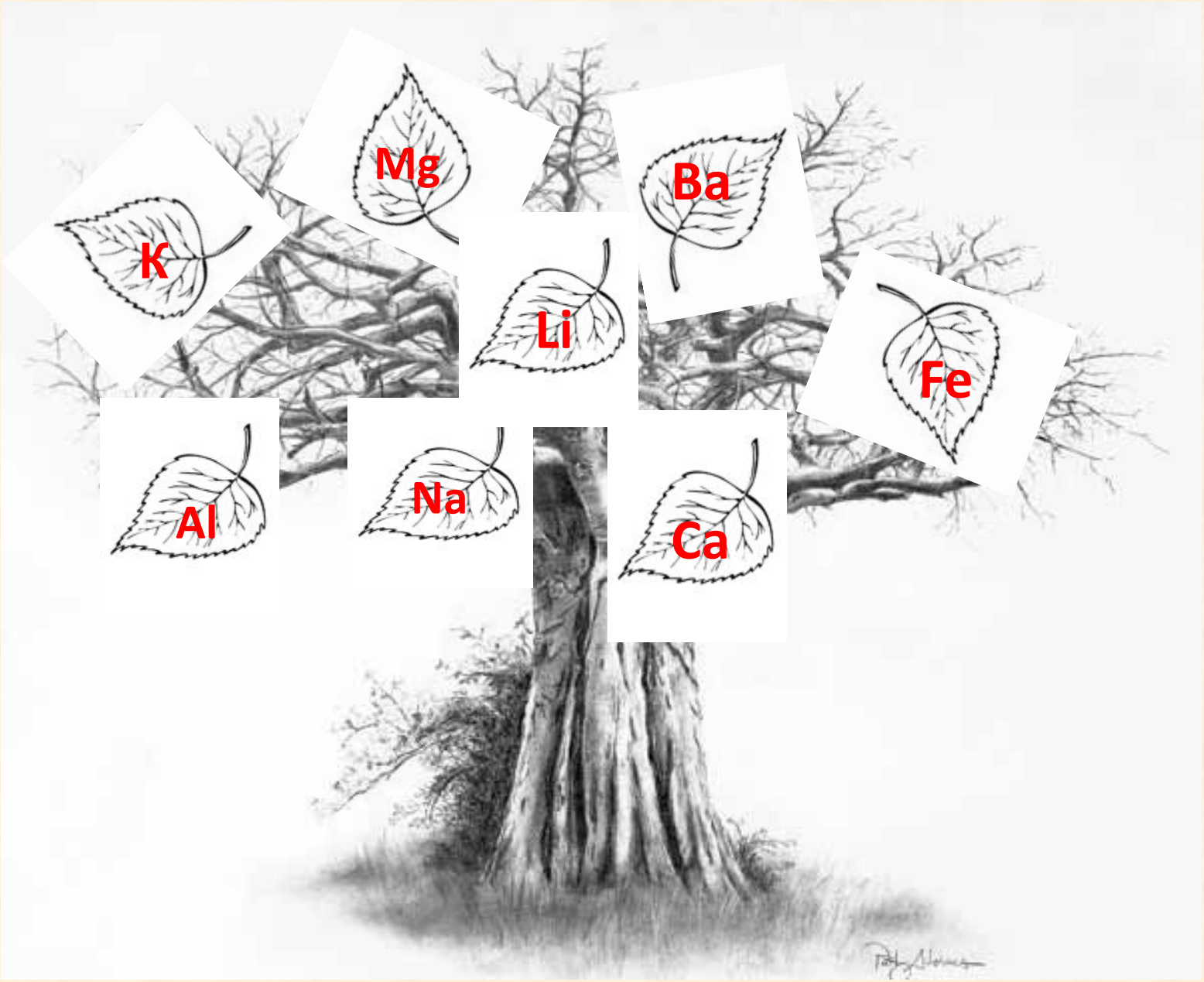
**ВСЕМ
ПРИВЕТ!!!
Предлагаем
вам
вопросы!!!**



Какие из предложенных металлов относятся к самым активным?

Составьте уравнения реакций одного из них с кислородом, а другого с водой и назовите продукты реакций





K

Mg

Ba

Li

Fe

Al

Na

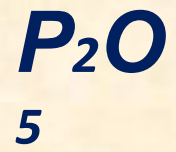
Ca

Patricia...

Какие из предложенных оксидов относятся к кислотным?

Составьте уравнения реакций их с водой и назовите полученные соединения





Какие из предложенных веществ относятся к солям?

Составьте уравнение реакции одной из них со щелочью и разберите его в ионном виде



**Карбонат
натрия
Азотная
кислота**



**Нитрид
бария**

**Фосфорная
кислота**

**Хлорид
магния**

**Сульфат
калия**

**Гидроксид
натрия**

**Нитрат
алюминия
Серная
кислота**

**Фосфат
бария**

Какие соли растворимые?

*Дайте им названия и определите от каких кислот
они образованы ?*





*Какая из кислот нерастворима в воде?
Составьте уравнение ее реакции разложения при
нагревании*

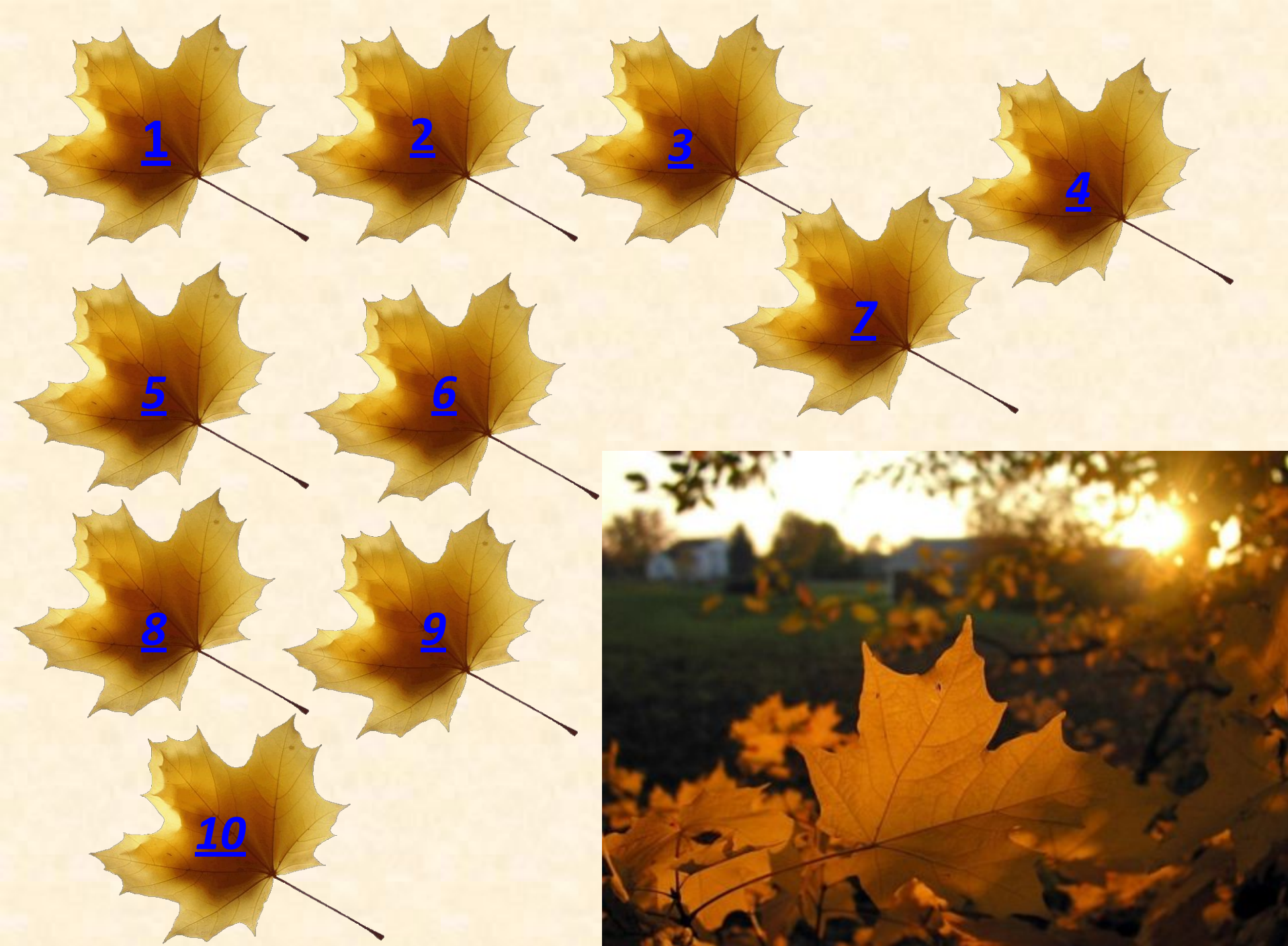


Серна Кремниева Азотна
я я я
кислот кислота кислот
а а а



Исправьте ошибки в утверждениях:





1

2

3

4

5

6


7

8

9

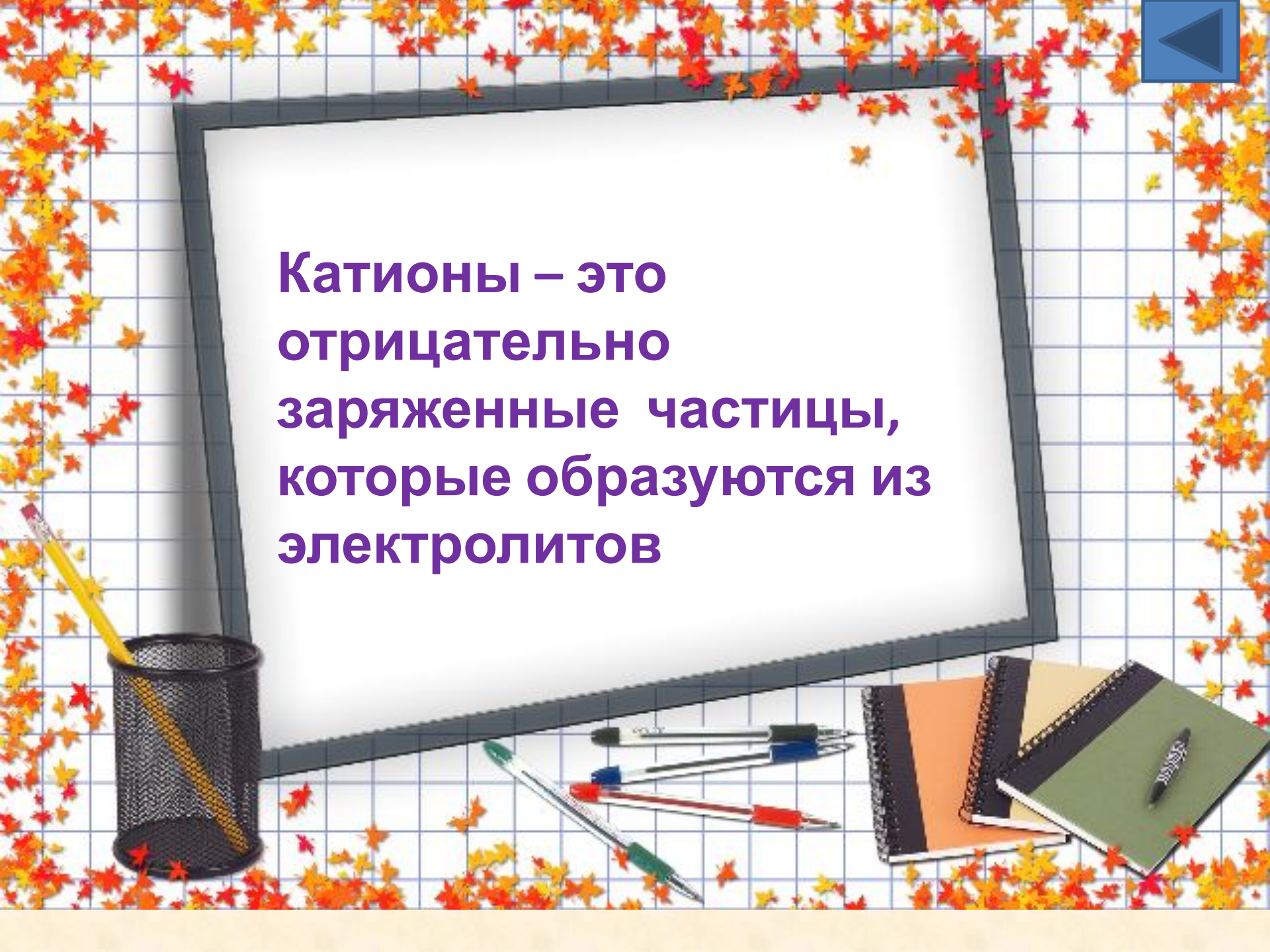
10






**Электролиты – это
вещества, которые в
виде порошков
способны
диссоциировать на
катионы и анионы**


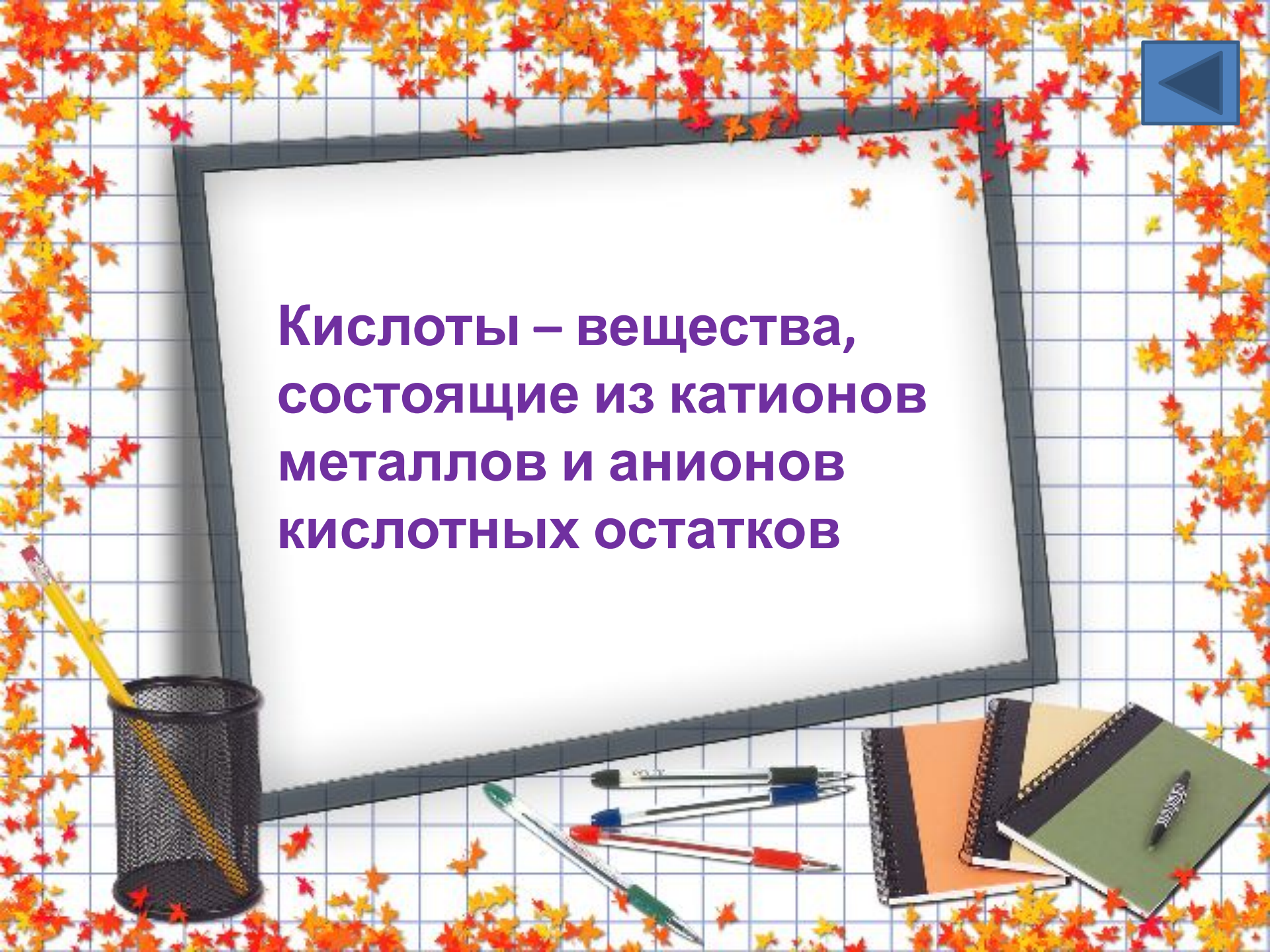





Катионы – это отрицательно заряженные частицы, которые образуются из электролитов



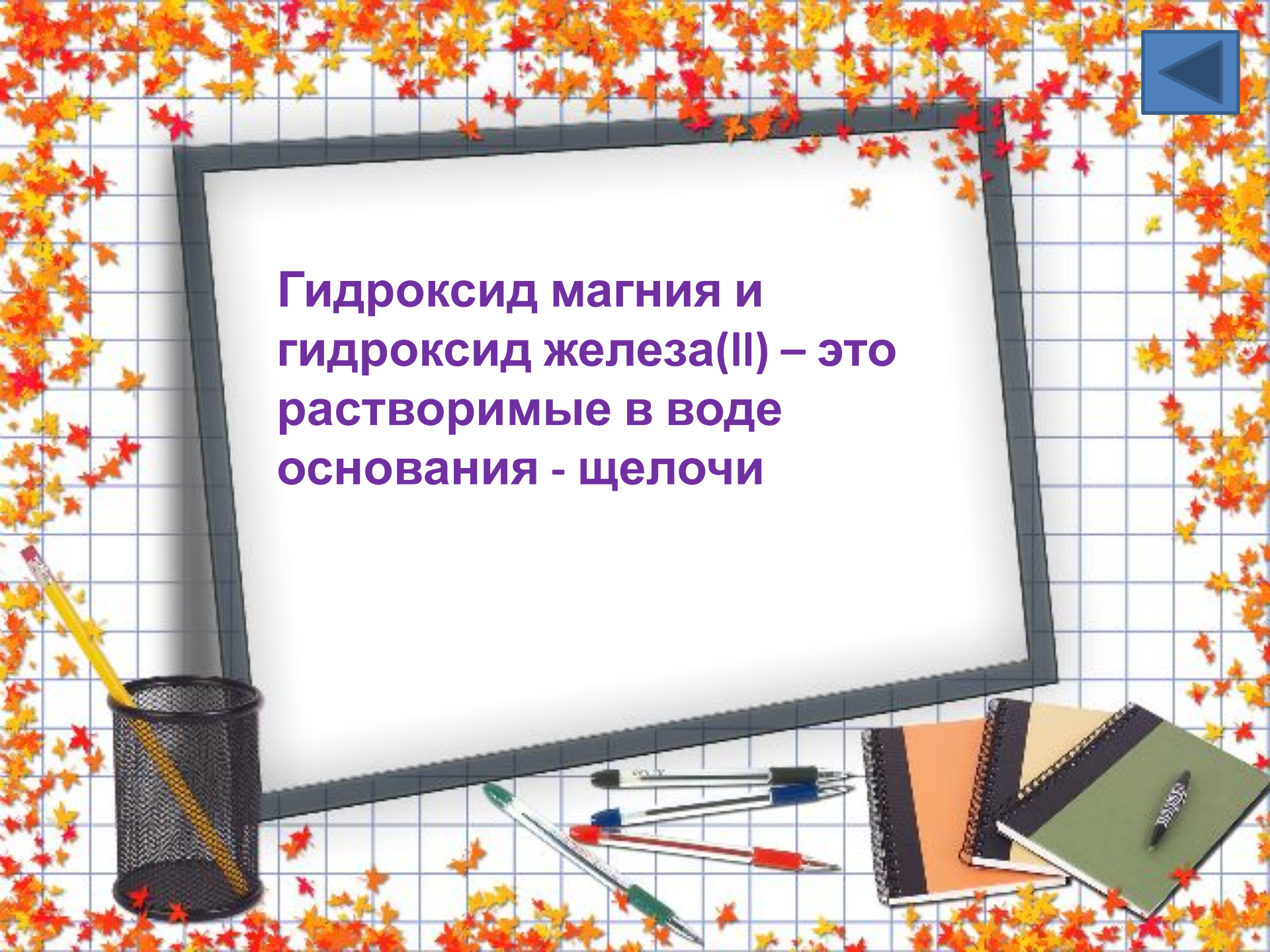
**Кислоты – вещества,
состоящие из катионов
металлов и анионов
кислотных остатков**







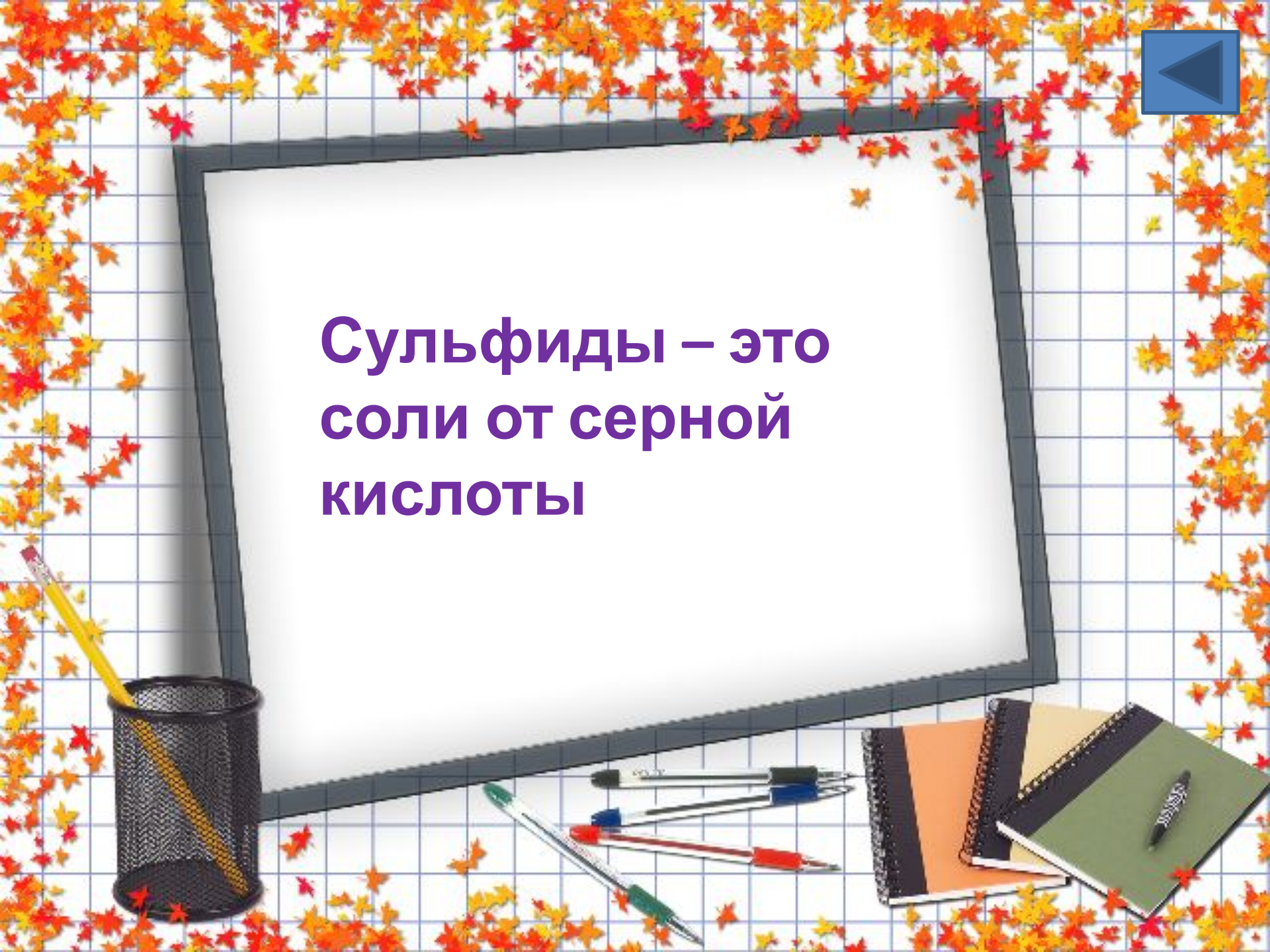
***Амфотерные оксиды
– это оксиды
металлов, которые
обладают основными
свойствами***





**Гидроксид магния и
гидроксид железа(II) – это
растворимые в воде
основания - щелочи**

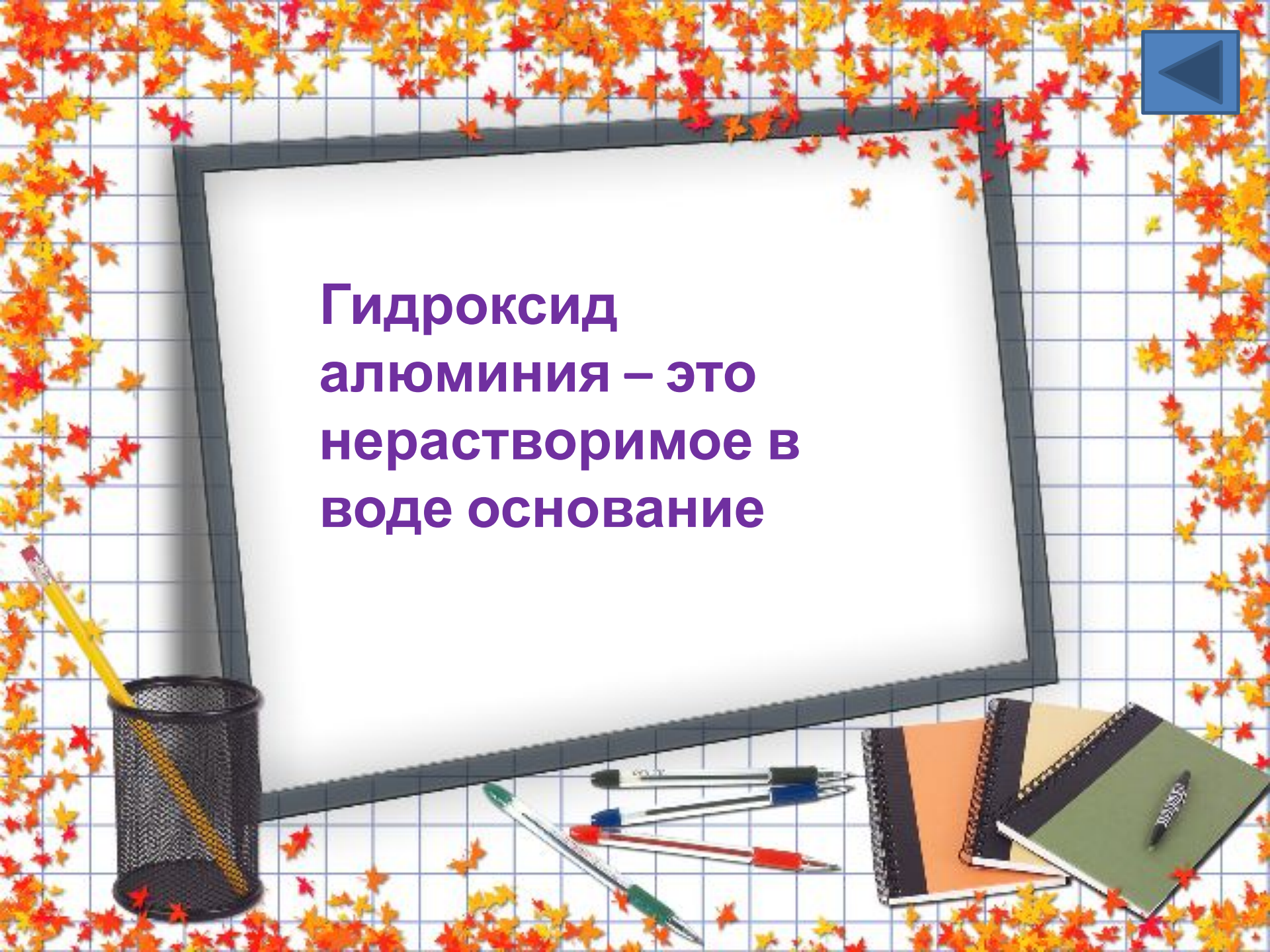




**Сульфиды – это
соли от серной
кислоты**

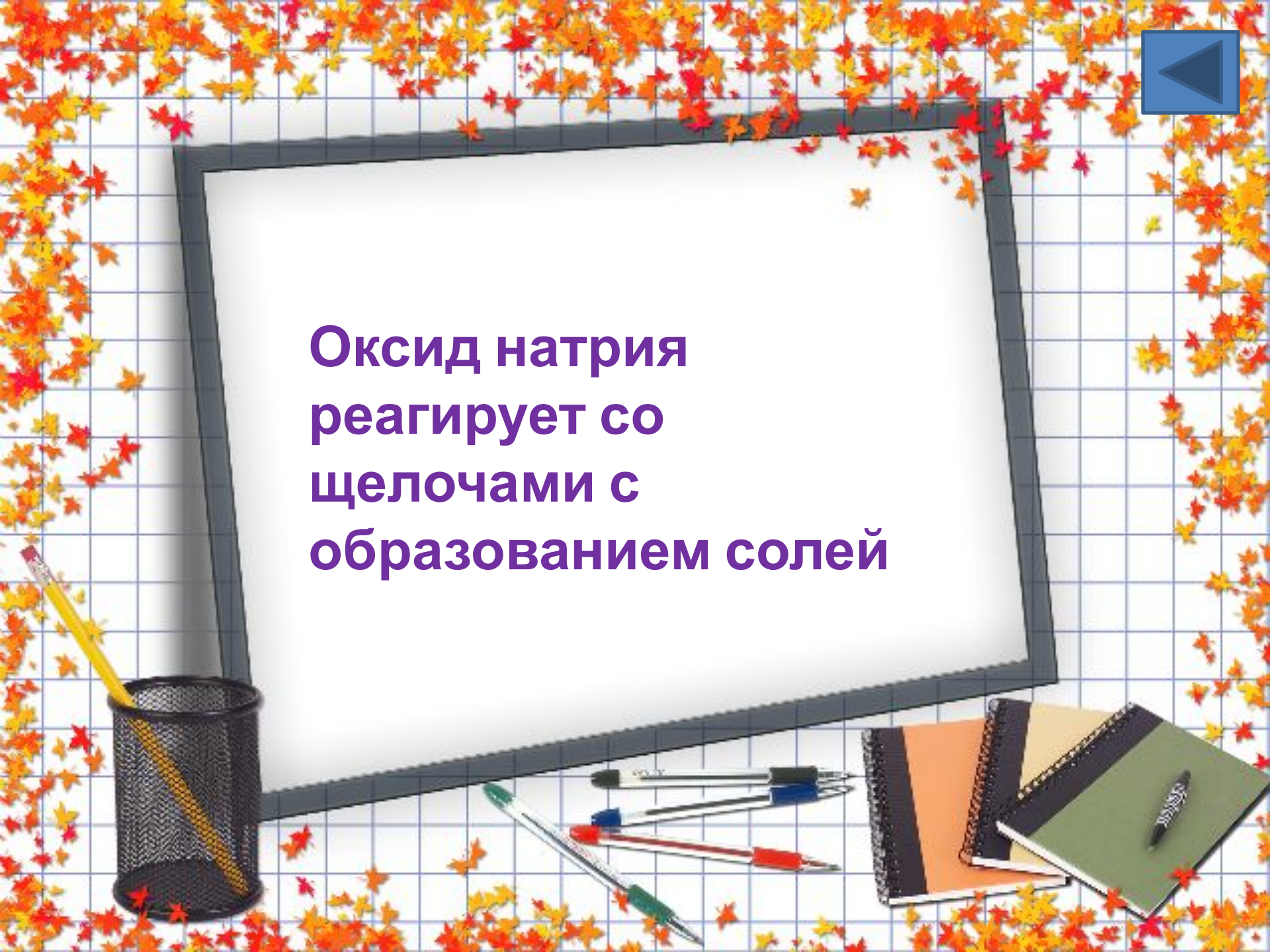
The image shows a presentation slide with a whiteboard in the center. The whiteboard has a dark grey border and contains the text "Нитриды – это соли от азотной кислоты" in purple. The background is a light blue grid pattern with scattered autumn leaves in shades of orange, yellow, and red. In the bottom left corner, there is a black mesh pencil holder containing a yellow pencil. In the bottom right corner, there are several notebooks and pens. A blue square button with a white left-pointing arrow is located in the top right corner.

**Нитриды – это соли
от азотной кислоты**




**Гидроксид
алюминия – это
нерастворимое в
воде основание**



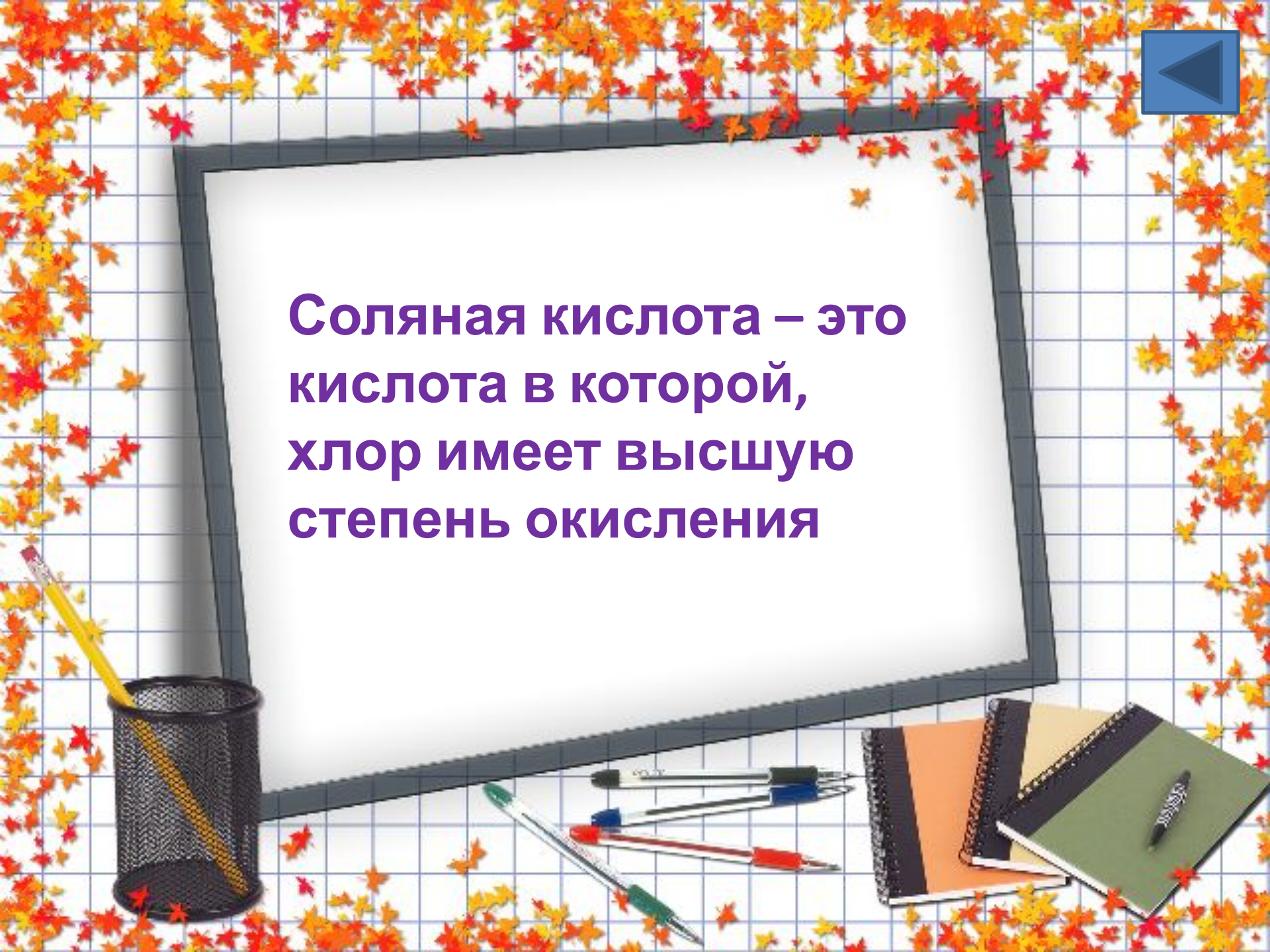


Оксид натрия
реагирует со
щелочами с
образованием солей



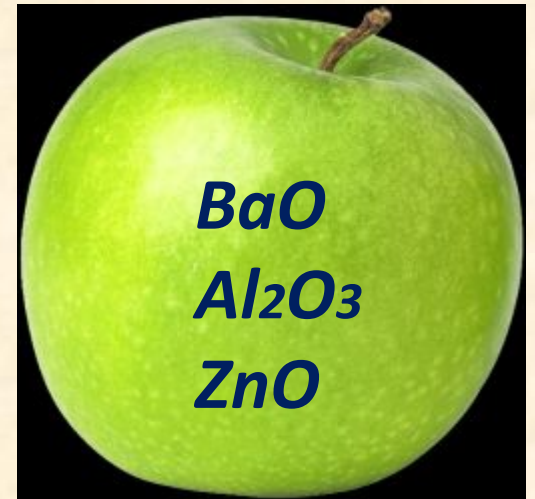


**Соляная кислота – это
кислота в которой,
хлор имеет высшую
степень окисления**



Найдите то яблоко, которое показывает формулы трех основных оксидов





Запомните:

**Знание классов
неорганических
веществ –
это знание химии!!!**



Ссылки на источники

изображений:
http://img1.liveinternet.ru/images/foto/b/3/611/2808611/f_15767907.jpg

http://images.tiu.ru/611484_w640_h640_vluxkrasnoederev_o113433192.jpg

<http://stat18.privet.ru/lr/0a23cecd9157fa723ea9cfb9c4aa1f19>

<http://s42.radikal.ru/i098/1008/ef/326814b9eb8d.png>

http://duran.ru/wp-content/uploads/2012/08/0_77053_800cfbad_orig.png