

Всё
На
свете
ХИМИЯ

Посвящение

В ХИМИКИ



Приветствие команд

**Команда
№1**



**Команда
№2**



Реклам
Бывает ли д
а
ЫМ
без огня?



Разминка

I команда

105. 79. 42 e 28 105 e 3 e e 83

II команда

42. 83. 3 50 42 50 28 50 51 50 83

Расшифровать
фамилии
известных химиков

Разгадать ребус

I команда



II команда



Реклам ВУЛКАН а БЁТТГЕ РА



Реклам а НИТРАТНЫЙ ЧЕРВЯК



Определить элементы и записать их символы

Sn солдатик

Fe леги

Au лихорадка

Au долина

Pb тучи

Fe дровосек

O коктейль

хозяйка **Ca** ...

Pt

O горы

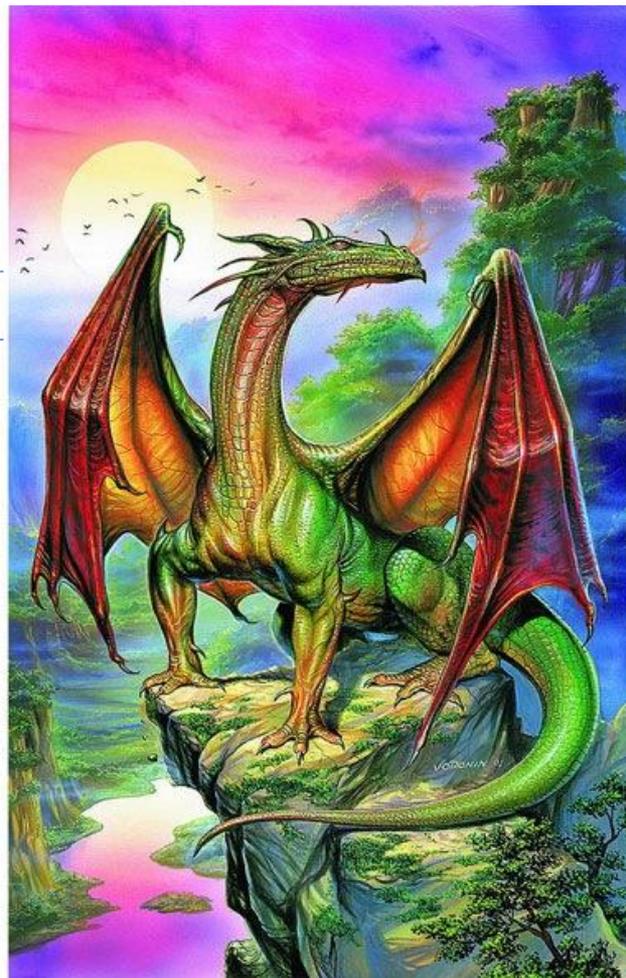
O блондинка

... **Cu** косметика

... голодание

... век

Реклама ЧЕШУЙЧАТЫЙ ДРАКОН



Правила игры:

Участники делятся на две команды.
Каждая команда выбирает тему и
цену вопроса.

Если команда отвечает правильно, то
ей присуждается столько баллов,
сколько она выбрала, а если она
отвечает неправильно, то баллы
вычитаются.

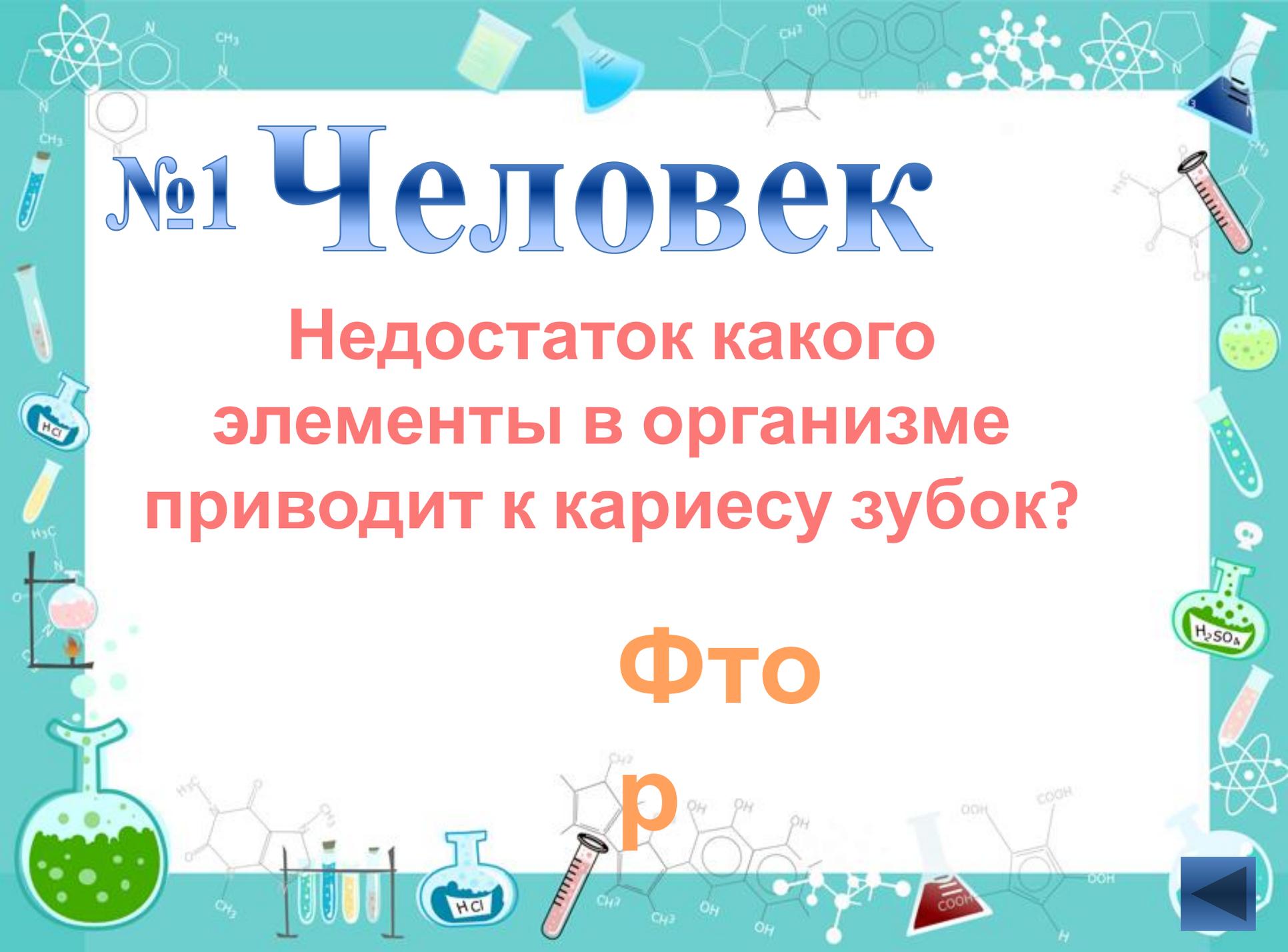
Человек	№1	№2	№3	№4	№5
Неметаллы	№1	№2	№3	№4	№5
Мисс реакция	№1	№2	№3	№4	№5
Металлы	№1	№2	№3	№4	№5
Высший свет	№1	№2	№3	№4	№5
Элементы	№1	№2	№3	№4	№5

№1 Человек

Недостаток какого
элемента в организме
приводит к кариесу зубов?

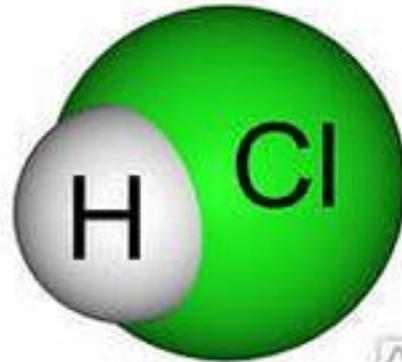
ФТО

р



№2 Человек

Какая кислота входит в состав желудочного сока и способствует пищеварению?



Соляная
кислота

№3 Человек

Какое популярное лекарство
от простуды является
основой акварельных
красок?

Мед



№4 Человек

Какой газ используют для получения газированной воды?



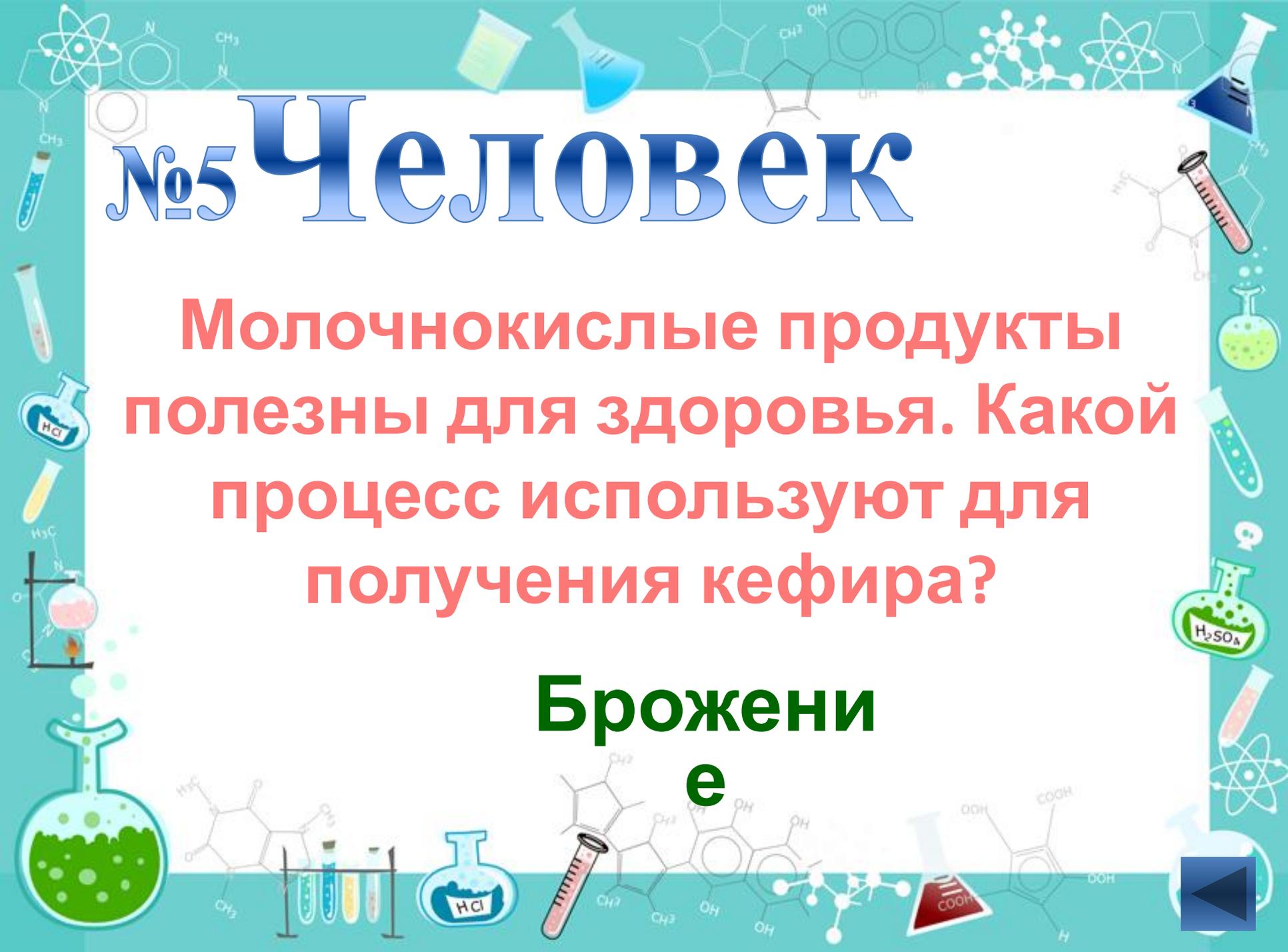
углекислый
газ

№5 Человек

Молочнокислые продукты
полезны для здоровья. Какой
процесс используют для
получения кефира?

Брожени

е



№1 Неметаллы

Ионы какого неметалла
определяют общие
химические свойства
растворов кислот?

H

+



№2 Неметаллы

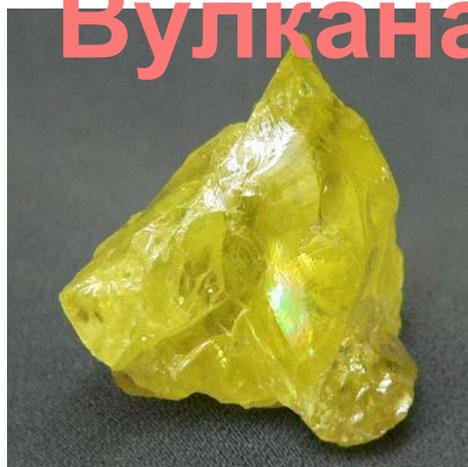
Какой неметалл получил своё название в связи с неприятным запахом его паров?



Br, в пер. с греч. –
зловонный

№3 Неметаллы

Какой неметалл алхимики называли «желчью бога Вулкана»?



ForexAW.com

сер

а



№4 Неметаллы

Какой неметалл считают
вторым по
распространенности на
Земле?



Si



№5 Неметаллы

Какой неметалл ценится дороже золота, и когда платят деньги за то, чтобы от него

избавиться?
Углерод в виде алмаза.

Деньги платят трубочисту, чтобы избавиться от сажи

№2 Мисс реакция

При взаимодействии вещества с
кислородом образуются ...

ОКСИДЫ

№3 Мисс реакция

Определите тип химической
реакции



№4 Мисс реакция

Алюминий в реакции



является...

восстановителе

М



№5 Мисс реакция

Реакции, протекающие между
кислотами и основаниями с
образованием воды и соли
называются...

реакции
нейтрализации

№1 Металлы

Добавьте к названию
цифры
две буквы впереди слова
и
одну букву в конце слова,
и

вы получите название
Три - натрий
мягкого металла



№2 Металлы

К названию музыкальной ноты прибавьте впереди две буквы и в конце слова три буквы, и узнаете название самого блестящего металла

Re -
серебро

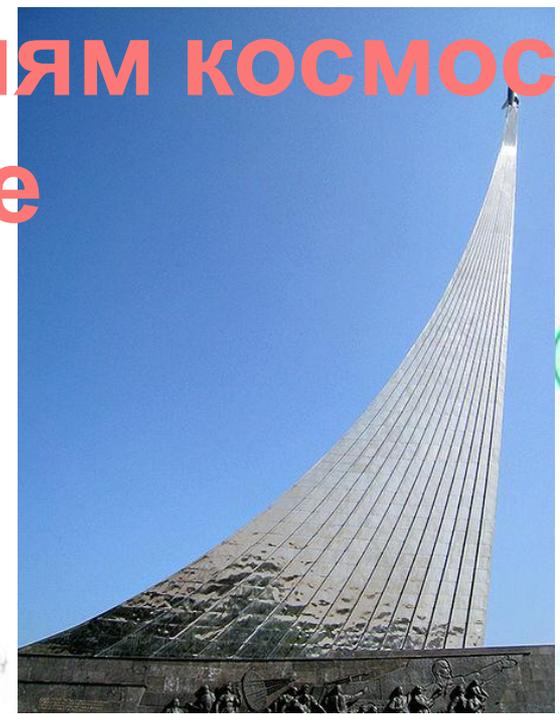


№3 Металлы

Металл, из которого
сконструирован

Памятник покорителям космоса
в Москве

Титан



№4 Металлы

**В каких случаях
золото бывает
разноцветным?
Бывает ли оно белом?**



**В случае сплавления с медью,
серебром или палладием**

№5 Металлы

Во времена похода А.Македонского в Индию офицеры его армии страдали желудочно - кишечными заболеваниями гораздо реже, чем солдаты. Еда и питье у них были одинаковыми, а вот металлическая посуда разная. Из какого чудодейственного металла была изготовлена офицерская посуда?

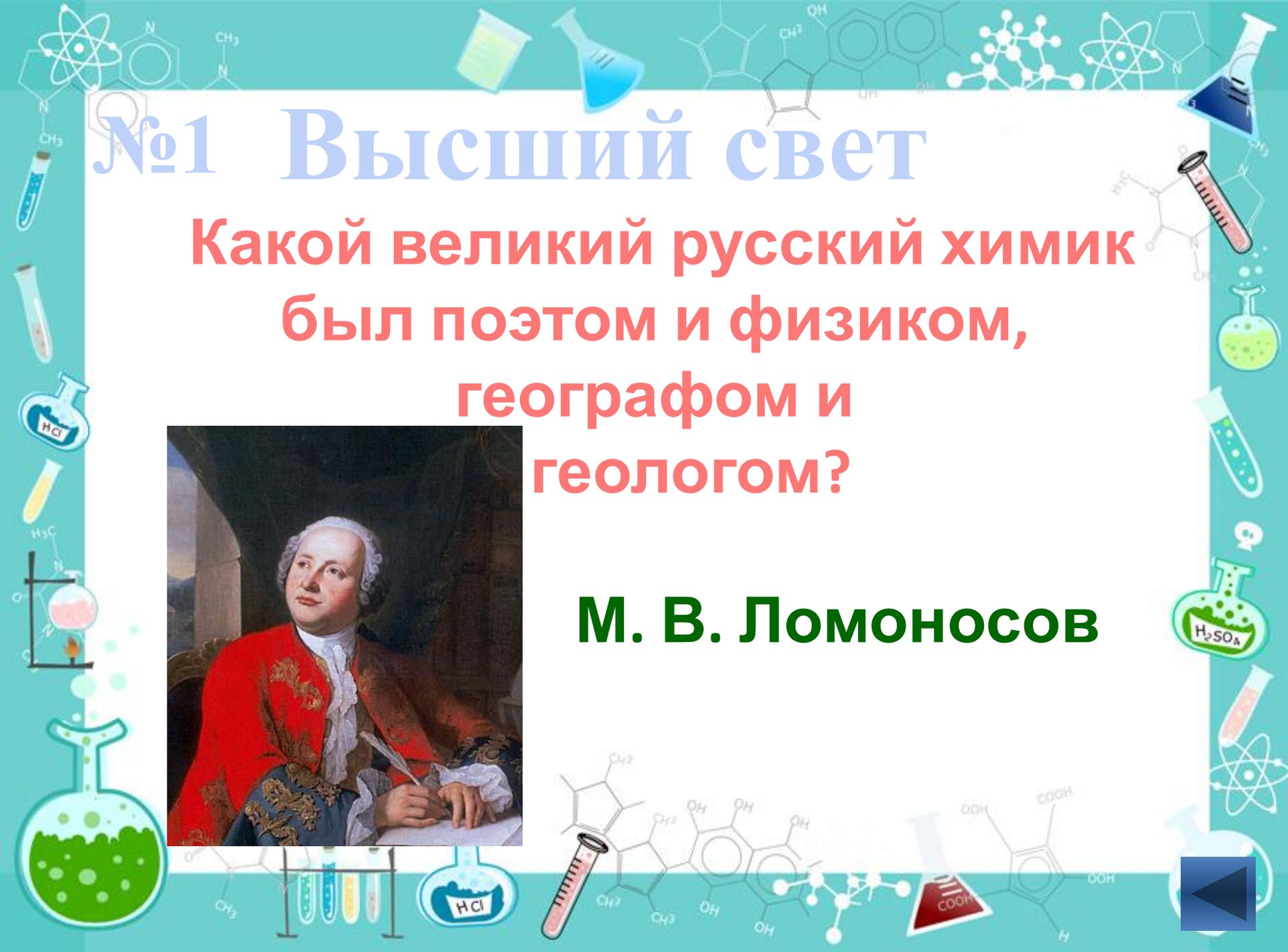


№1 Высший свет

Какой великий русский химик
был поэтом и физиком,
географом и
геологом?



М. В. Ломоносов



№2 Высший свет

Известно, что Менделеев
очень любил своих детей.
Сколько их было?



*Анна Ивановна
Менделеева
(1860-1942)*



*Владимир
Дмитриевич
Менделеев
(1865-1898)*



*Ольга
Дмитриевна
Менделеева
(1868-1950)*



*Иван
Дмитриевич
Менделеев
(1883-1936)*



*Василий
Дмитриевич
Менделеев
(1886-1922)*



*Менделеева Любовь
Дмитриевна (1881-1939)
и Блок Александр
Александрович (1880-1921)*

№3

Высший свет

СКОЛЬКО ХИМИЧЕСКИХ
ЭЛЕМЕНТОВ БЫЛО ИЗВЕСТНО, КО
ВРЕМЕНИ ОТКРЫТИЯ
периодического закона?

ОБЪЕМ ПЕРИОДИЧЕСКОГО ЗАКОНА,
ОСНОВАННОЙ НА ИХЪ АТОМНОМЪ ВѢСѢ И ХИМИЧЕСКОМЪ СВОЙСТВѢ.

		Tl=50	Zr= 90	?=190.	
		V=51	Nb= 94	Ta=182.	
		Cr=52	Mo= 96	W=186.	
		Mn=55	Rh=104,4	Pt=197,4	
		Fe=56	Ru=104,4	Ir=198.	
		Ni=Co=59	Pt=106,4	Os=198.	
		Cu=63,4	Ag=108	Hg=200.	
H=1		Be= 9, Mg=24	Zn=65,2	Cd=112	
		B=11	Al=27,4	?=68	U=116 Au=197?
		C=12	Si=28	?=70	Sn=118
		N=14	P=31	As=75	Sb=122 Bi=210?
		O=16	S=32	Se=79,4	Te=128?
		F=19	Cl=35,5	Br=80	I=127
Li=7	Na=23	K=39	Rb=85,4	Cs=133	Tl=204.
		Ca=40	Sr=87,4	Ba=137	Pb=207.
		?=45	Ce=92		
		?Er=56	La=94		
		?Yt=60	Di=96		
		?In=75,4	Th=118?		

63

Д. Менделѣевъ



№4 Высший свет

Назовите любимый балет
Д. И. Менделеева?



«Лебединое
озеро»

П. И.
Чайковского



№1 Химические элементы

Самый распространенный на Земле элемент?

кислород



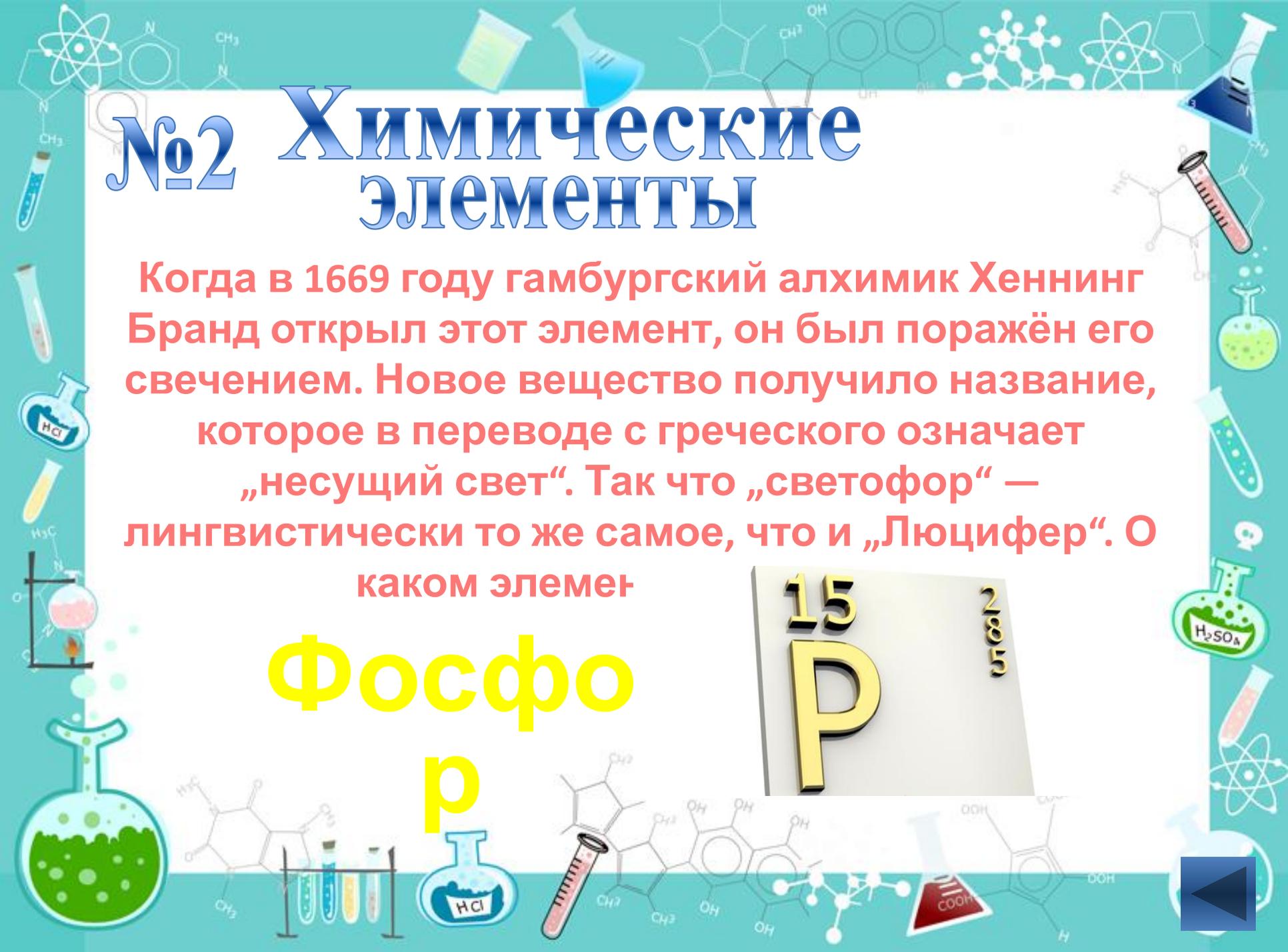
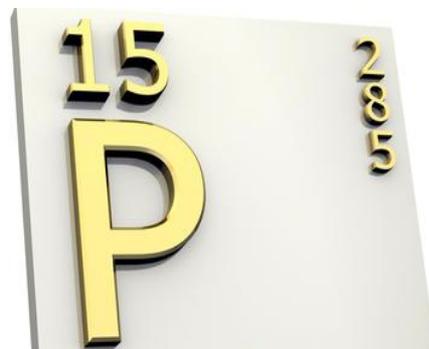
8 26
OXY GEN

№2 Химические элементы

Когда в 1669 году гамбургский алхимик Хеннинг Бранд открыл этот элемент, он был поражён его свечением. Новое вещество получило название, которое в переводе с греческого означает „несущий свет“. Так что „светофор“ — лингвистически то же самое, что и „Люцифер“. О каком элементе

Фосфо

р



№4 Химические элементы

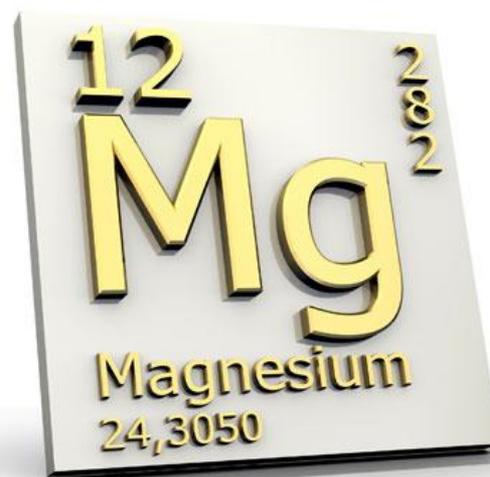
Название какого
элемента произошло от
названия полуострова?

Скандий
(Скандинавский
полуостров)

№4 Химические элементы

Какой металл используют
юные пиротехники?

магний



Клятва



Клянусь быть химиком приличным,
Учиться только на "отлично".
Буду послушным, не строптивым,
Ронять не буду реактивы.
В уме и памяти клянусь
Не пробовать их все на вкус!
Клянусь не буду я взрывать
Машину папину, кровать.
Клянусь не подливать кислоты
Всем в суп, в котлеты и компоты!
Клянусь оставить целой школу,
Не смешивать спирт с Кока-Колой!
Клянусь я химию любить!
Алхимиком хорошим быть
И формулы открою сам,
Что приведет нас к чудесам!!

Цели: формирование общеучебных умений и навыков, применяя игровые формы обучения.

Задачи:

- **Образовательные:** выявить и закрепить знания учащихся об основных классах неорганических веществ, о первоначальных химических понятиях...
- **Воспитательные:** формировать чувство сопричастности общему делу, умение работать коллективно, работать с дополнительной литературой.
- **Познавательные:** развивать интерес к предмету, смекалку, эрудицию и высказывать свои мысли, логически рассуждать, применяя свои знания на практике.