

Категория  
Химические  
элементы

Категория  
приборы

Категория  
Периодическ  
ий закон

Категория  
символы

Категория  
Химические  
небылицы

10

10

10

10

10

20

20

20

20

20

30

30

30

30

30

40

40

40

40

40

50

50

50

50

50

# Вопросы категории единицы измерения

Самый распространенный химический элемент на Земле.

ОТВЕТ

кислород



Жидкий металл.

ОТВЕТ

ртуть



Самый распространенный химический элемент во Вселенной.

ОТВЕТ

водород





Уголь, алмаз, графит, фуллерен. Это один химический элемент. Какой?

ОТВЕТ

углерод



Самый тугоплавкий металл, используется при производстве нити накаливания в лампочках.

ОТВЕТ

вольфрам



# Вопросы категории приборы

Назовите прибор



ОТВЕТ

разновесы



Категория 2

10

Назовите прибор





ОТВЕТ

Чашка петри

Назовите прибор



ОТВЕТ

склянка

Назовите прибор

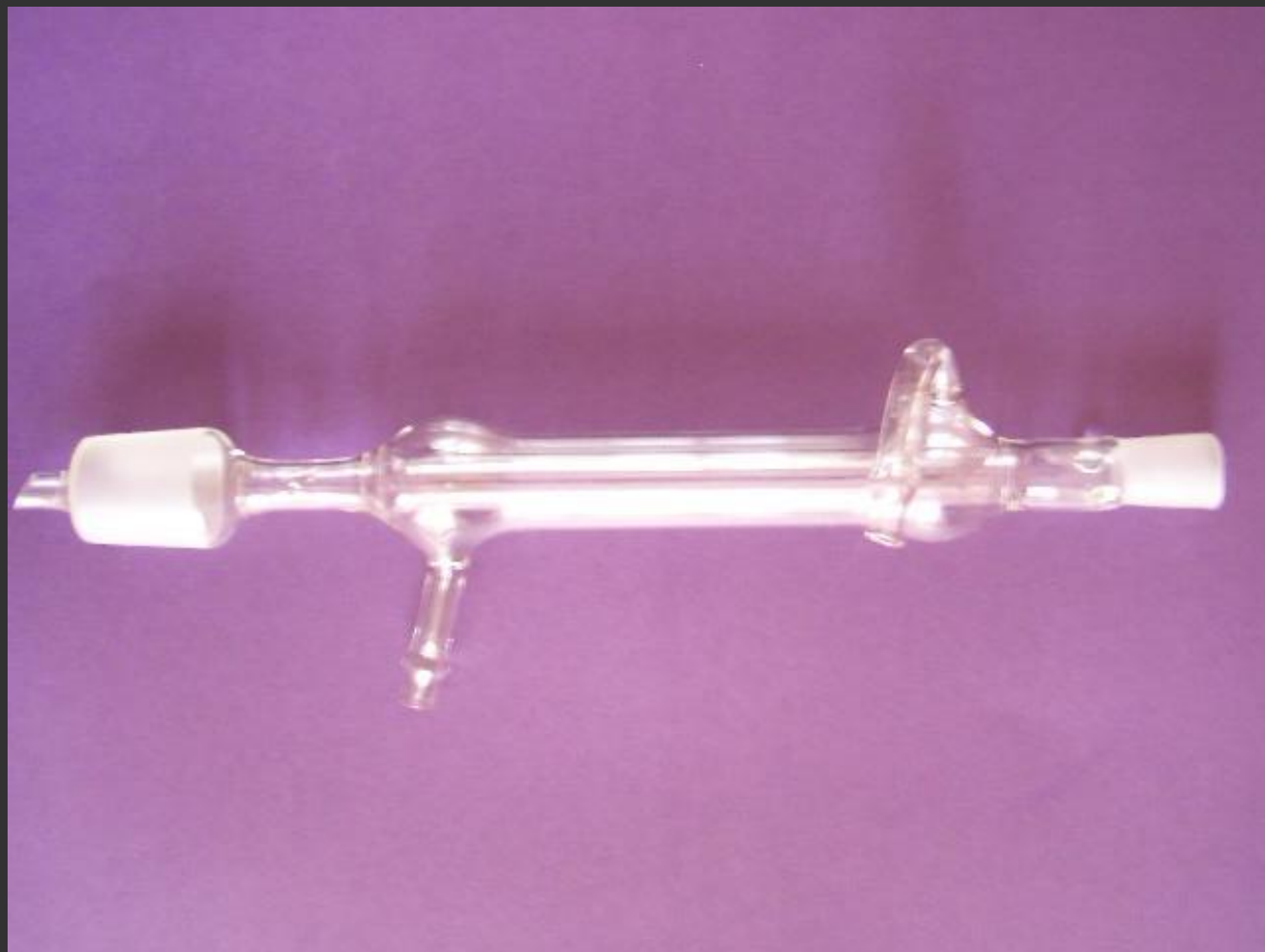


ОТВЕТ

эксикатор



Назовите прибор



ОТВЕТ

## Обратный холодильник



# Вопросы категории периодический закон



Горизонтальный ряд химических элементов.

ОТВЕТ

период



## Вертикальный ряд химических элементов

ОТВЕТ

группа



Название VII A группы химических элементов.

ОТВЕТ

галогены



Что лежит в основе классификации химических элементов.

ОТВЕТ

Атомная масса  
Величина заряда ядра





Какие данные можно найти в ячейке с химическим элементом в таблице.

Номер

Знак

Название

Относительную атомную массу

Распределение электронов по  
слоям

ОТВЕТ

Вопросы категории символы

Что за символ?

e

ОТВЕТ

электрон



Что за символ?

Mr

ОТВЕТ

Относительная атомная масса

Что за символ?



У



ОТВЕТ

Ню

Количество вещества



Что за символ?

0<sub>3</sub>

## Озон, разновидность кислорода

Что за символ?

$-273^{\circ}\text{C}$

ОТВЕТ

Температура абсолютного нуля

# Вопросы категории химические небылицы

Что такое «белое золото»?  
«Черное золото?»

ОТВЕТ

Хлопок  
нефть



Что делали в Америке, на Аляске во время «золотой лихорадки» когда находили золотой самородок?

ОТВЕТ

Стреляли в воздух



Мел, мрамор, известняк. Одна формула и химическое название. Назовите.

Карбонат кальция



В 19 веке в России стояли лютые морозы. В сундуке на складе хранились оловянные пуговицы, но когда весной их собрались пересчитать, от оказалось, что в сундуке серый порошок. Начальника склада судили. Что произошло?

При низкой температуре олово из металлической разновидности переходит в порошкообразную.

Это аллотропные модификации. В средние века в Европе , где была оловянная посуда, такое явление называли « оловянная чума»

Что такое « царская водка »?

ОТВЕТ

Смесь концентрированных соляной и азотной кислот