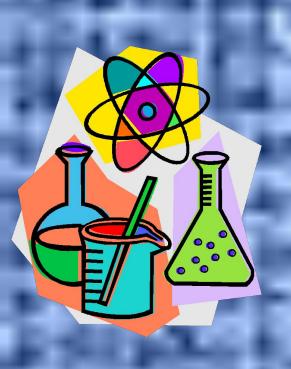
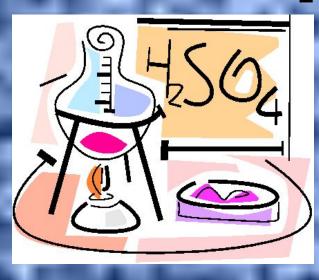
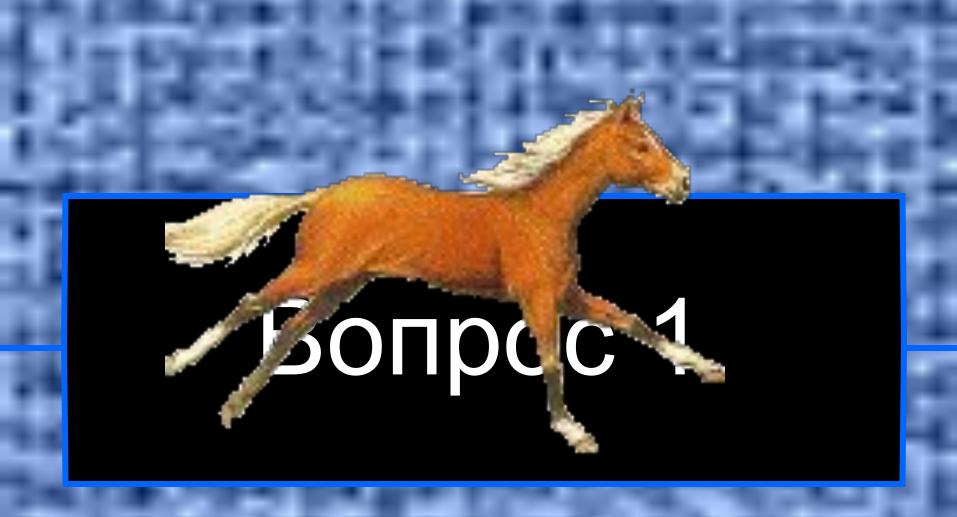
# Кто хочет стать миллионером?





RNMNX





### Найдите простое вещество

- Углекислый газ
  - в вода
- **C** 030H
- серная кислота

### Найдите простое вещество

- **А** углекислый газ
- вода
- <sup>C</sup> 030H
- серная кислота





### Какое явление не является химическим?

- А брожение молока
- в ржавление железа
- с кипение воды
- р горение дров

### Какое явление не является химическим?

- <sup>A</sup> брожение молока
- в ржавление железа
  - с кипение воды
- р горение дров





Какой российский ученый впервые сформулировал закон сохранения массы?

- <sup>A</sup> Менделеев
- В Ломоносов
- с Бутлеров
- **Р** Лебедев

Какой российский ученый впервые сформулировал закон сохранения массы?

- <sup>A</sup> Менделеев
  - ВЛомоносов
- <sup>с</sup> Бутлеров
- <sup>D</sup> Лебедев





# Какой химический элемент произносится «феррум»?

- А Серебро
- в Медь
- с Золото
- **Железо**

# Какой химический элемент произносится «феррум»?

- А Серебро
- в Медь
  - с Золото
  - **В** Железо





### Где указывается относительная атомная масса элемента?

- В таблице растворимости
- В таблице умножения
- В таблице Менделеева
- В таблице Брадиса

### Где указывается относительная атомная масса элемента?

- <sup>A</sup> В таблице растворимости
- в таблице умножения
- В таблице Менделеева

В таблице Брадиса





# Какой ученый создал планетарную модель атома?

- <sup>A</sup> Менделеев
- в Беккерель
- с Бор
  - Резерфорд

### Какой ученый создал планетарную модель атома?

- **Менделеев**
- в Беккерель
- с Бор
- Резерфорд





#### Какую форму имеют s-орбитали?

- **А** сферическую
- в кубическую
- с гантелеобразную
- <sup>D</sup> кто их знает, какую

#### Какую форму имеют s-орбитали?

- **А** сферическую
- в кубическую
- с гантелеобразную
- <sup>D</sup> кто их знает, какую





#### Заряженная частица называется...

- электрон
- В ИОН
- с протон
- **кварк**

#### Заряженная частица называется...

- Аэлектрон
- В ИОН
- с протон
- **в** кварк





# Связь, образованная общей электронной парой, называется....

- **А** электронная
- **в** металлическая
- с ионная
- ковалентная

# Связь, образованная общей электронной парой, называется...

- **А** электронная
- **в** металлическая
- с ионная
- ковалентная





#### Какой из неметаллов самый сильный?

- **А** кислород
- Вфтор
- c cepa
- азот

#### Какой из неметаллов самый сильный?

- **А** кислород
- В фтор
- c cepa
- **a**30T





# Сколько молекул содержится в 1 моле вещества?

 $A6 * 10^{53}$ 

B 6 \* 10<sup>3</sup>

 $c6 * 10^{23}$ 

 $D6 * 10^{33}$ 

# Сколько молекул содержится в 1 моле вещества?

$$A6 * 10^{53}$$

$$6*10^3$$

$$c6 * 10^{23}$$

$$D6 * 10^{33}$$





## Какой объем занимает 1 моль газа?

А 100 л

В 35,5 л

с 22,4 л

о,5 л

## Какой объем занимает 1 моль газа?

- А 100 л
- В 35,5 л
- <sup>с</sup> 22,4 л
- о,5 л





# Какую степень окисления имеет углерод в $AI_4C_3$ ?

A -1

**B** -2

**c** -3

D -4

# Какую степень окисления имеет углерод в $AI_4C_3$ ?

A -1

B -2

**c** -3

D -4





## Цвет фенолфталеина в щелочной среде

- А бесцветный
- в малиновый
- с синий
- в крапинку

## Цвет фенолфталеина в щелочной среде

- Фесцветный
- **В** малиновый
- с синий
- в крапинку





#### $H_2SiO_3$ это

- кремниевая кислота
  - в серная кислота
- с угольная кислота
- фосфорная кислота

#### $H_2SiO_3$ это

- кремниевая кислота
- в серная кислота
- с угольная кислота
- р фосфорная кислота





## Вопрос 16

#### CaCO<sub>3</sub> это

- **А** ГИПС
- в поваренная соль
- с мел
- ода

#### CaCO<sub>3</sub> это

- А ГИПС
- в поваренная соль
- с мел
- о сода





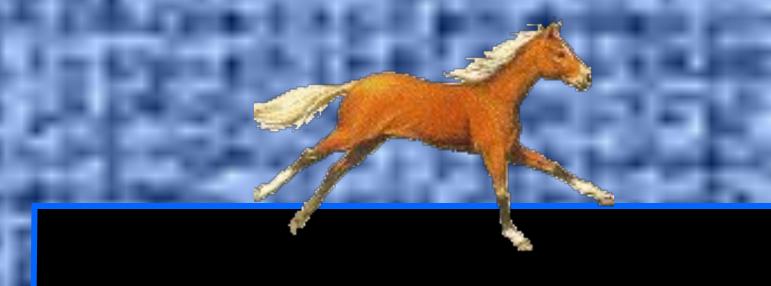
#### Peaкция 2H<sub>2</sub>O=2H<sub>2</sub>+O<sub>2</sub>

- реакция соединения
- в реакция обмена
- с реакция разложения
- реакция замещения

#### Реакция $2H_{2}O=2H_{2}+O_{2}$

- А реакция соединения
- в реакция обмена
- с реакция разложения
- реакция замещения





## Вопрос 18

## AgCI представляет из себя

- **А** желтый осадок
- в белый творожистый осадок
- с раствор синего цвета
- ничего из себя не представляет

#### AgCI представляет из себя

- **А** желтый осадок
- В белый творожистый осадок
- с раствор синего цвета
- ничего из себя не представляет





## Вопрос 19

#### Металлические свойства в группах увеличиваются

- А снизу вверх
- в справа налево
- с сверху вниз
- о диагонали

#### Металлические свойства в группах увеличиваются

- А снизу вверх
- в справа налево
- с сверху вниз
- о диагонали





## Вопрос 20

## Какой ученый считается основателем стекольного производства в России?

- **А** Ломоносов
- **В** Менделеев
- <sup>с</sup> Виноградов
- <sup>р</sup> Зайцев

## Какой ученый считается основателем стекольного производства в России?

- **А** Ломоносов
- <sup>в</sup> Менделеев
- с Виноградов
- <sup>р</sup> Зайцев

