

ПЕРВОНАЧАЛЬНЫЕ ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ

Создано Учителем:
Черных ЛП

Категория1 Исторические названия	Категория 2 индикатор ы	Категория3 химические свойства	Категория 4 Вспомни формулы	Категория 5 вещества
<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>	<u>100</u>
<u>200</u>	<u>200</u>	<u>200</u>	<u>200</u>	<u>200</u>
<u>300</u>	<u>300</u>	<u>300</u>	<u>300</u>	<u>300</u>
<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400</u>	<u>400</u>
<u>500</u>	<u>500</u>	<u>500</u>	<u>500</u>	<u>500</u>

НАЗОВИТЕ ФОРМУЛУ ЕДКОГО КАЛИ

Категория1 за 100

КОН



НАЗОВИТЕ ФОРМУЛУ ПОВАРЕННОЙ СОЛИ

Категория 1 за
200

NaCl





назови

Категория 1 за
300

Сульфат калия



Что такое сухой лед

**Категория 1 за
400**

Углекислый газ в твердом виде



Что такое угарный газ?

Категория 1 за
500

CO



**Как определить в какой
пробирке кислота,
а в какой щелочь?**

**Категория 2 за
100**

С помощью индикатора



Какие вам известны индикаторы

**Категория 2 за
200**

**Фенолфталеин,
фиолетовый лакмус,
Метилловый -оранжевый**



Назовите цвет фиолетового лакмуса в различных средах

**Категория 2 за
300**

**В кислоте -розовый,
в щелочи- синий,
в воде -фиолетовый**



**Какой индикатор меняет
Окраску в щелочной среде и
не меняет в кислой**

**Категория2 за
400**

фенолфталеин



**Роберт Бойль приготовил настойку лишайника,
пропитал ею бумагу, а затем высушил ее.
Кислоты изменяли ее цвет на красный,
щелочи на синий.
Так была создана первая....**

**Категория2 за
500**

Бумага -индикатор



Чему равна плотность воды

Категория 3 за
100

1 г/мл



**Тяжелая маслянистая
жидкость в 2 раза тяжелее воды,
Обугливает органические вещества.**

**Как называется
вещество? Как правильно**

его растворять в воде?

Категория 3 за

200

**Серная кислота.
Кислоту необходимо
наливать в воду.**



Самое твердое вещество по Шкале твердости

Категория 3 за
300

алмаз



Среди неметаллов только
Бром, а среди металлов...

Категория 3 за
400

ртуть



**Предложите 2 способа
разделения смеси железных
опилок и серы**

**Категория 3 за
500**

**1. Магнит
2. вода**



Что можно найти по этой формуле
 $N = N_a n$

Категория 4 за
100

Число частиц



Что можно найти по этой формуле
 $n = m/M$

Категория 4 за
200

Количество вещества



Что можно найти по этой формуле
 $\rho = m/V$

Категория 4 за
300

ПЛОТНОСТЬ



Что можно найти по этой формуле

$$=V_m n$$

Категория 4 за
400

объем



Какой объем займет 2 г водорода?

Категория 4 за
500

22,4 л



Самое распространенное в природе вещество

Категория 5 за
100

вода



Простое вещество, основной компонент воздуха

Категория 5 за
200

азот



Выберите лишнее



Категория 5 за
300



**Что такое известковая вода?
Для чего она служит?**

**Категория 5 за
400**

**$\text{Ca}(\text{OH})_2$
служит для обнаружения
углекислого газа**



Назовите два металла
Металл, вызывающий «лихорадку»
Металл «делает святую воду»

Категория 5 за
500

Золото
серебро

