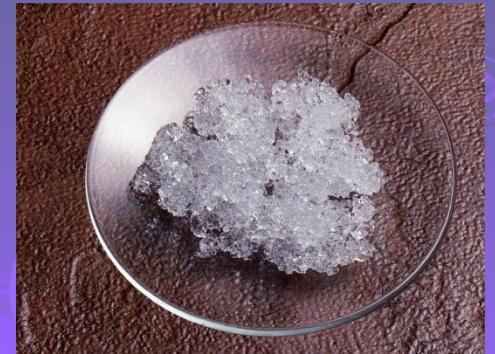


Обобщение знаний по

теме

водород. Кислоты. Соли



Своя игра



<u>Нахождение водорода</u> 5	<u>Физические свойства водорода</u> 10	<u>Химические свойства водорода</u> 15
<u>Кислоты вокруг нас</u> 5	<u>Химические свойства кислот</u> 10	<u>Формулы солей</u> 15
<u>Техника Безопасности!</u> 5	<u>Распознай вещества!</u> 10	<u>Задачи с водородом</u> 15

Нахождение водорода



1. В состав какого вещества не входит атом водорода:

- А) Вода
- Б) Соли
- В) Кислоты
- Г) Основания

3. Водород – это газ, без цвета, без запаха, малорастворим в воде. Его формула...

- А) H_2O
- Б) O_2
- В) H
- Г) H_2

2. Водород самый...

- А) Распространенный элемент во Вселенной
- Б) Редкий элемент на Земле
- В) Ядовитый
- Г) Тяжелый газ

4. Какова молярная масса водорода?

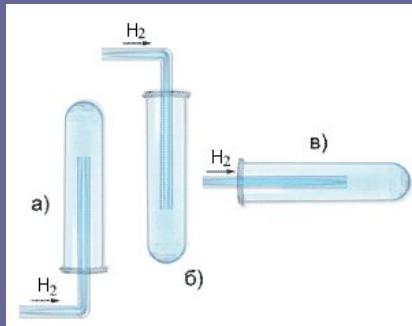
- А) 1
- Б) 1 г/моль
- В) 2
- Г) 2 г/моль





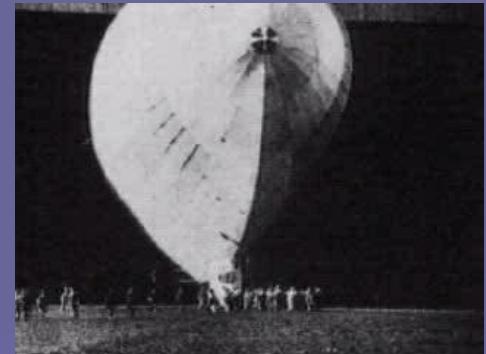
Физические свойства водорода

1. Основываясь на знаниях физических свойств водорода, выберите верный способ собирания водорода

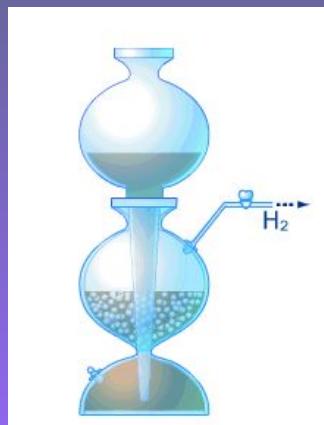


2. Воздушные шары, летательные аппараты раньше заполняли водородом, а в настоящее время – смесью водорода и гелия. Почему?

(щелкните мышью по картинке)



3. Каково назначение аппарата Киппа?



4. Что такое «грешмучая смесь»?
(щелкните мышью по картинке)





Химические свойства водорода

1. О каком свойстве водорода говорит данная реакция? Ответ подтвердите уравнением реакции
(щелкните мышью по картинке)



2. О каком свойстве водорода говорит эта реакция? Ответ подтвердите уравнением реакции (щелкните мышью по картинке)





Кислоты вокруг нас

1. Выберите название кислоты соответствующей следующему описанию: кислородосодержащая, растворимая, трехосновная, нелетучая:

- А) Кремневая Б) Азотная
В) Фосфорная Г) Угольная

2. Назовите несколько кислот, придающих плодам или растениям характерный кислый вкус

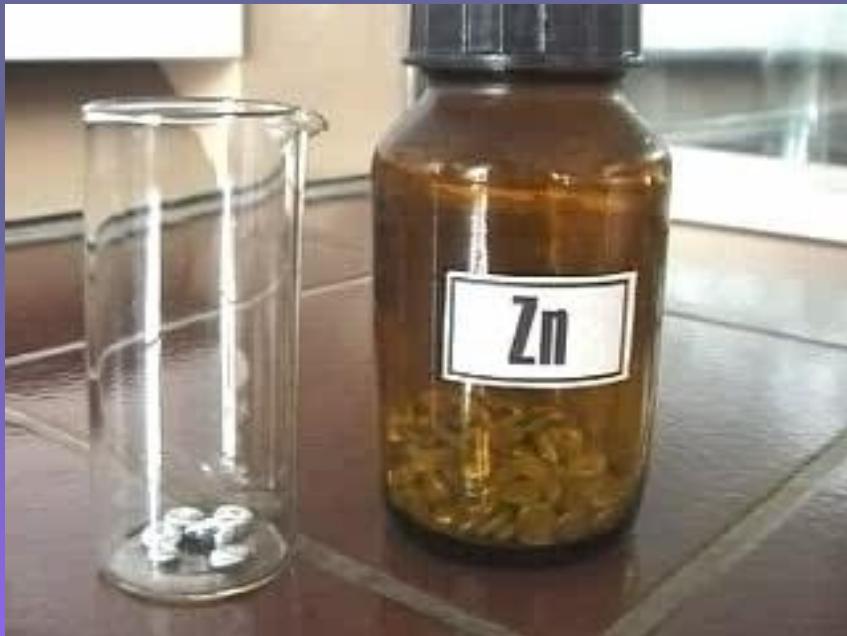


3. Назовите несколько кислот, которые используются в быту, технике, медицине

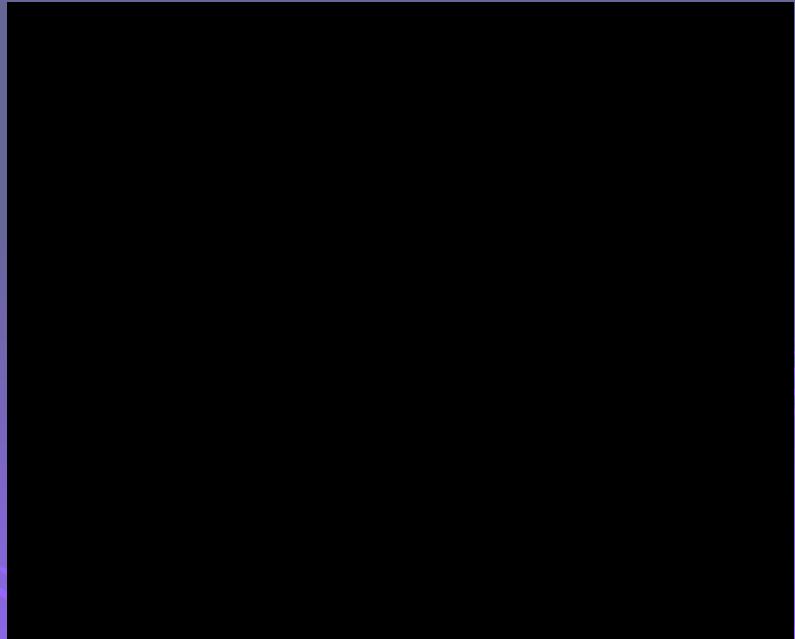


Химические свойства кислот

1. О каком свойстве кислоты говорит данная реакция?
Ответ подтвердите уравнением реакции
(щелкните мышью по картинке)



2. О каком свойстве кислоты говорит эта реакция? Ответ подтвердите уравнением реакции
(щелкните мышью по картинке)



Формула солей

1. Запишите соответствие между названием вещества и его формулой

- Хлорид цинка А) Na_2SiO_3
- Сульфат алюминия Б) ZnCl_2
- Сульфид кальция В) KCl
- Силикат натрия Г) $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$
- Карбонат калия Д) CaS
- Е) K_2CO_3

2. Напишите формулы для следующих солей:
Хлорид меди (II)



Сульфат меди



Хлорид натрия



Сульфат магния





Техника безопасности!

1. Можно ли зажигать водород, выходящий из прибора по газоотводной трубке:
 - A) Можно, предварительно испытав на чистоту
 - B) Пламя может засасываться внутрь прибора и произойдет взрыв
 - C) При горении водорода может расплавиться трубка
 - D) Водород просто не зажжется

2. Что должен сделать ученик при попадании на кожу кислоты:

- A) Промыть под струей воды и обработать содой
- B) Обработать раствором соды
- C) обработать раствором щелочи
- D) Дождаться конца урока и спросить совет у учителя

3. Как правильно приготовить раствор кислоты



Распознай вещества!

1. Что такое индикатор?

Выберите примеры индикаторов

А) Восстановитель

Б) Определитель вещества

В) Метилоранж, лакмус

Г) Ляпис, перекись водорода

2. Предполагается, что в склянке без этикетки находится раствор кислоты. Выберите способ подтвердить это.
Добавить...

А) Воду

Б) Метилоранж

В) Фенолфталеин Г) Щелочь



3. В трех колбах находятся бесцветные газы: водород, кислород, углекислый газ. Где находится водород?



Задачи с водородом



1. Какая масса водорода выделится при взаимодействии 2,4 г магния с раствором серной кислоты. Дайте название полученной соли



2. Какое количество водорода выделится в результате реакции взаимодействия 4 г кальция с соляной кислотой. Дайте название полученной соли

