

Обобщение знаний

основных классов

неорганических соединений

- Игра: «Найти родственников.»
- Распределите вещества по классам
- CO_2 ; $\text{Ba}(\text{OH})_2$; NaCl ; $\text{Fe}(\text{OH})_3$; HNO_3 ; K_3PO_4 ;
- Fe_2O_3 ; HCl ; MgSO_4 ; H_2SO_4 ; NaOH ; H_2O .

- Проверка

- | | | | |
|----------------------------------|--------------------------------|---------------------|--------------------------------|
| ■ CO ₂ | HNO ₃ | Ba(OH) ₂ | NaCl |
| ■ Fe ₂ O ₃ | HCl | Fe(OH) ₃ | K ₃ PO ₄ |
| ■ H ₂ O | H ₂ SO ₄ | NaOH | MgSO ₄ |







- Игра: «Третий лишний.»
- I. NaOH; KOH; Cu(OH)₂.
- II. LiOH; H₂SO₄; Ca(OH)₂.
- III. Na₂SO₄; Mg(OH)₂; KNO₃

- Едкими щелочами называются хорошо растворимые в воде гидроксиды. Важнейшие из них NaOH и KOH.
- Гидроксид натрия и гидроксид калия
 - белые, непрозрачные, твердые кристаллические вещества. В воде хорошо растворяются с выделением большого количества теплоты. В водных растворах практически нацело диссоциированы и являются сильными щелочами. Проявляют все свойства оснований.
- Твердые гидроксиды натрия и калия и их водные растворы поглощают оксид углерода (IV):
 - $\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{NaHCO}_3$
 - $2\text{NaOH} + \text{CO}_2 = \text{Na}_2\text{CO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
- В твердом состоянии на воздухе NaOH и KOH поглощают влагу, благодаря чему используются как осушители газов.
- В промышленности гидроксид натрия и гидроксид калия получают электролизом концентрированных растворов соответственно NaCl и KCl. При этом одновременно получают хлор и водород. Катодом служит железная сетка, анодом
 - графит.



www.siriust.ru

СОДА *Natrii hydroxidum*
КАУСТИЧЕСКАЯ
(Едкий натр)
NaOH
Масса нетто 250г
Срок годности не ограничен
Дата изготовления: 17 ИЮН 2008

ТУ 401-1306-85
г. Москва, М.П.И.
г. Москва, Л. 10
г. Москва, г. Москва, г. Москва

**МАСТЕР
БЛЕСК**

**ОЧИСТИТЕЛЬ
ДЛЯ
КУХНИ**



**УДАЛЯЕТ
ЖИР
КОПОТЬ
НАГАР**

500 мл

- Игра: «Кто быстрее ответит.»
- Где получится хлорид натрия?
- $\text{Na} + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{Na}_2\text{O} + \text{HCl} \longrightarrow$
- $\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \longrightarrow$
- $\text{NaOH} + \text{HCl} \longrightarrow$

- Презентация









- Часть А.

- Вариант I

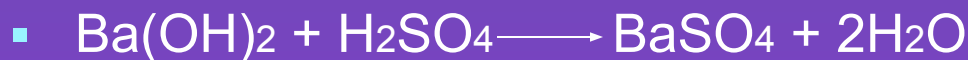


- Вариант II

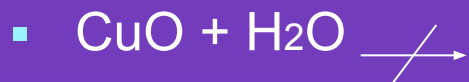


■ Часть В.

■ Вариант I



■ Вариант II



Пословицы и поговорки

Пословицы и поговорки

- Человека лень не кормит, а здоровье только портит.
- Кто встал до дня, тот днем здоров.
- Где здоровье, там и красота.
- В здоровом теле - здоровый дух.
- Береги платье снову, а здоровье смолоду.