

Обобщение знаний

основных классов

неорганических соединений

- Игра: «Найти родственников.»
- Распределите вещества по классам
- $\text{CO}_2$ ;  $\text{Ba}(\text{OH})_2$ ;  $\text{NaCl}$ ;  $\text{Fe}(\text{OH})_3$ ;  $\text{HNO}_3$ ;  $\text{K}_3\text{PO}_4$ ;
- $\text{Fe}_2\text{O}_3$ ;  $\text{HCl}$ ;  $\text{MgSO}_4$ ;  $\text{H}_2\text{SO}_4$ ;  $\text{NaOH}$ ;  $\text{H}_2\text{O}$ .

- Проверка

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







- Игра: «Третий лишний.»
- I. NaOH; KOH; Cu(OH)<sub>2</sub>.
- II. LiOH; H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; Ca(OH)<sub>2</sub>.
- III. Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>; Mg(OH)<sub>2</sub>; KNO<sub>3</sub>

- 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.