



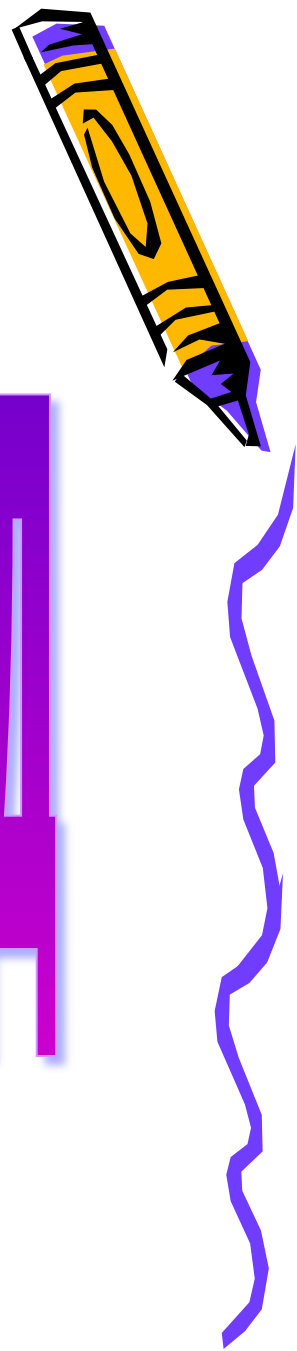
Химическое многоборье

Обобщение знаний по теме:
«Электролитическая диссоциация»



Учитель химии МОУ «СОШ №23»
Журавлева И.Е.

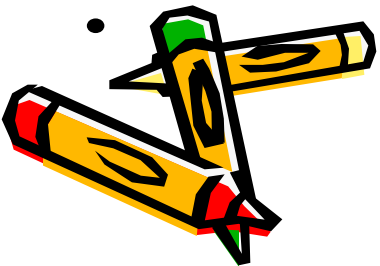
Представление команд



Разминка



- Я - газ легчайший и бесцветный,
- Неядовитый и безвредный,
- Соединяясь с кислородом,
- Я для питья даю вам воду!



Разминка

- Он всюду и везде:
- В камне, в воздухе, в воде;
- Он и в утренней росе,
- И в небес голубизне.



Разминка



- В минеральной воде я бурлю,
- В топочном газе летаю,
- Растениям пользу несу,
- Пожар затухать заставляю.



Разминка



- Чаще черный я по цвету,
- Быть могу прозрачным
- Мною пишут и рисуют,
- Бываю я и мрачным.



ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ



- 1. Электролитическая диссоциация - это... .
- 2. Неэлектролиты- это
- 3. Электролиты - это
- 4. Анионы - это
- 5. Катионы - это
- 6. Гидратация - это



ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ



- 1. Щелочи - это
- 2. Кислоты - это
- 3. Соли - это
- 4. Генетическая связь -



ХИМИЧЕСКИЕ ПОНЯТИЯ



• 2. Можно ли назвать

• 1. Можно ли
гидроксид хрома

называть?
щелочью?

гидроксид

бария

щелочью?

• 2. Можно ли

назвать

гидроксид

хрома

щелочью?

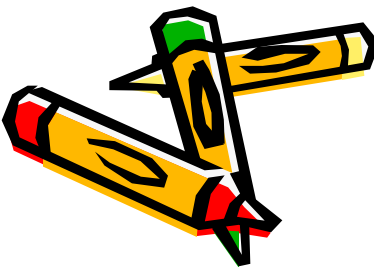


Электролиты



- CaO , HCl , $\text{Mg}(\text{NO}_3)_2$,
- BaCO_3 , K_2CO_3 , H_2O ,
- N_2O_5 , AlCl_3 , ZnBr_2 ,
- FeSO_3 , NaNO_2 , LiOH ,
- Ag_3PO_4 , Li_2SO_3 , K_2S ,
- Li_2SiO_3 .

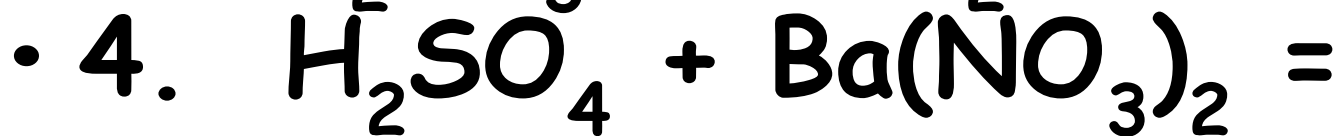
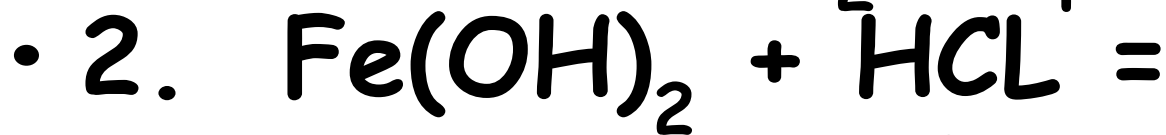
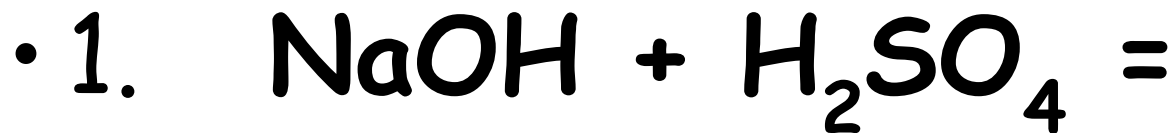
- $\text{Fe}(\text{OH})_3$, ZnCl_2 ,
- K_3PO_4 , CuSO_4 ,
- CaSiO_3 , HNO_3 , P_2O_3 ,
- $\text{Hg}(\text{NO}_3)_2$, H_2SiO_3 ,
- MgSO_4 , $\text{Cu}(\text{OH})_2$,
- K_2SiO_3 , H_3PO_4 ,
- $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$, BaO .



Ионные уравнения реакций



• Задания для капитанов у доски:



- Кроссворд на тему:
«Окислительно-
восстановительные
реакции»



Решение задач

- Время выполнения работы 5 минут.



Ответы на задачи:

- Задача № 1

- Задача № 2





Подведение итогов

Спасибо за участие!

