

Электролиты - это вещества, называемые веществами, которые растворяют электрод или жидкости. Электролиты включают водорастворимые кислоты, щелочи и соли.

Смеси или жидкости называются неэлектролитами.

- 2) Шестая группа периодической химической системы (кислородная группа) содержит элементы кислорода, серы, селена, теллура и полония. Во внешней энергетической фазе элементов кислорода находится шесть электронов.

Внешние энергетические стадии серы, теллура, селена включают d-орбиталь. Электроны P- и S-пар во внешней оболочке могут перемещаться от одного к d-орбитали.

3)  $1) 5:100=0,05$

2)  $0,05 * 50 = 2,5 \text{ гр соль}$

3)  $\frac{2,5}{2,5 + x} = 0,05$

$0,05 * (2,5 + x) = 2,5$

$0,05x = 2,5 - 0,125$

$0,05x = 2,375$

$x = 47,5 \text{ гр воды}$

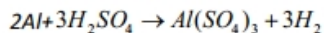
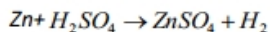
ответ: 2,5гр соли и 47,5гр воды нужно

2-билет

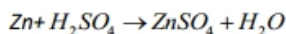
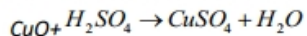
- 1). Существует разница в химических свойствах серной кислоты, концентрированной с жидкой серной кислотой.

Сжиженный сульфат проявляется во всех свойствах кислотных кислот.

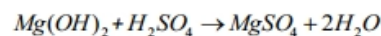
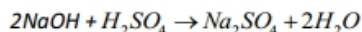
Водород образуется при взаимодействии с предварительно гидрированными металлами в активной линии металлов.



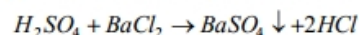
- 2) Реагирует с основаниями и амфотерными кислотами с образованием соли и воды:



- 3) Реагирует с основаниями и образует соль и воду:



Для определения серной кислоты хлорид бария подвергается воздействию:



1. Углекислота  $\text{H}_2\text{CO}_3$  - может быть нестабильным веществом только в водных растворах

2.  $\text{H}_2\text{O} + \text{CO}_2 = \text{H}_2\text{CO}_3$ .  $\text{H}_2\text{CO}_3$  - слабая, две основные кислоты. Водный раствор растворяют в две стадии. Углекислый газ влияет только на щелочные и щелочноземельные металлы с оксидами и гидроксидами. Его средними солями являются карбонаты: карбонат калия  $\text{K}_2\text{CO}_3$ , карбонат кальция  $\text{CaCO}_3$ , гидрокарбонаты:  $\text{KHCO}_3$  - гидрокарбонат калия,  $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$  - гидрокарбонат кальция. Когда кислоты в избытке, образуется кислая соль.  $\text{H}_2\text{CO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow \text{NaHCO}_3 + \text{H}_2\text{O}$ . Щелочные металлы и карбонаты аммония, все углеводороды растворяются в воде и гидролизуются: другие карбонаты не растворяются в воде. Когда углеводороды влияют на более сильные углеводороды, выделяется углекислый газ:  $\text{Na}_2\text{CO}_3 + 2\text{HCl} \rightarrow 2\text{NaCl} + \text{CO}_2 \uparrow + \text{H}_2\text{O}$   $\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2 + 2\text{HCl} \rightarrow \text{CaCl}_2 + 2\text{CO}_2 \uparrow + 2\text{H}_2\text{O}$ .

3. Реакция перекиси водорода в хлоридно-кислотном растворе:

[https://t.me/Imtihon\\_javoblari\\_imtixon\\_2019](https://t.me/Imtihon_javoblari_imtixon_2019)

Javobni olish uchun: @Imtihon\_01  
murojat qiling!