

Повторение. Основания, кислоты, соли. Классификация, химические свойства

Инструкционная карта

1. Заполните пропуски

а) NaOH - это, натрия. По растворимости - или, по числу групп OH -кислотное

Фенолфталеин в растворе NaOH становится....., а лакмус -....., так как происходит диссоциация

* $\text{NaOH} \rightarrow$ +.....

NaOH взаимодействует со всеми и оксидами, а с - только при условии образования или

б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ - это,меди . По растворимости - по числу групп OH -кислотное

Фенолфталеин в растворе $\text{Cu}(\text{OH})_2$ цвет

$\text{Cu}(\text{OH})_2$ взаимодействует только с, а при нагревании на и

* $\text{Cu}(\text{OH})_2 \xrightarrow{t^0} \text{.....} + \text{.....}$

в) H_2SO_4 - это, По наличию кислорода - по числу H -основная (HCl -,)

Фенолфталеин в растворе H_2SO_4 остаётся....., а лакмус становится, так как происходит диссоциация

* $\text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow$ +.....

Раствор H_2SO_4 взаимодействует со всеми и оксидами, с - только при условии образования или, а также с, стоящими водорода, при условии образования соли

г) Соли по составу делятся на:

средние CuCl_2 - меди,

кислые $\text{Cu}(\text{HSO}_4)_2$ - **гидро** меди,

основные CuOHCl - **гидроксо** меди

* KHCO_3 - это соль, называется

$\text{Fe}(\text{OH})_2\text{NO}_3$ - это соль, называется

ZnSO_3 - это соль, называется

Растворы солей взаимодействуют с и только при условии образования или, с при условии образования, с, более, чем в составе соли, при условии образования соли. Некоторые соли при нагревании на два

* а) $\text{Na}_2\text{CO}_3 - t^0 >$ +

б) $\text{CaCO}_3 - t^0 >$ +

в) $\text{Al}_2(\text{CO}_3)_3 - t^0 >$ +

КАРТА ИНДИВИДУАЛЬНЫХ ЗАДАНИЙ

1. Зачеркните стрелку, если реакция невозможна(**возможные реакции закончить дома в тетради Д/З**) Для реакций ионного обмена составьте ионные уравнения, для ОВР- электронный баланс.

1в	2в	3в	4в
$\text{HCl} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$	$\text{Ba}(\text{OH})_2 - t^0 >$	$\text{NaOH} + \text{K}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	$\text{KOH} + \text{FeCl}_3 \rightarrow$
$\text{NaOH} + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$	$\text{NaOH} + \text{LiOH} \rightarrow$	$\text{NaCl} + \text{AgNO}_3 \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{KCl} \rightarrow$
$\text{CO}_2 + \text{P}_2\text{O}_5 \rightarrow$	$\text{HNO}_3 + \text{Al}_2\text{O}_3 \rightarrow$	$\text{Zn} + \text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3 \rightarrow$	$\text{Ag} + \text{Al}(\text{NO}_3)_3 \rightarrow$
$\text{KOH} + \text{CO}_2 \rightarrow$	$\text{Cu} + \text{p-pH}_2\text{SO}_4 \rightarrow$	$\text{Cu} + \text{Mg}(\text{NO}_3)_2 \rightarrow$	$\text{Pb} + \text{CuCl}_2 \rightarrow$
$\text{Al}(\text{OH})_3 - t^0 >$	$\text{Mg} + \text{HCl} \rightarrow$	$\text{Mg}(\text{OH})_2 + \text{CuCl}_2 \rightarrow$	$\text{LiOH} + \text{Na}_3\text{PO}_4 \rightarrow$

Обменяться листами, оценить ответ (без ошибок -5, 1ошибка -4, 2ошибки - 3)

