

Неорганические и органические основания.

МБОУ «СОШ с.Озерки»

учитель химии Добренькая Т.М.

Цель урока: обобщение, систематизация и углубление знаний о составе, классификации и свойствах оснований.



Основания - это...



Основания —это сложные вещества, в состав которых входят атомы металла, связанные с одной или несколькими гидроксогруппами (в зависимости от степени окисления металла)

Основания —это электролиты, которые образуют в качестве отрицательных ионов только гидроксид –анионы

индикатор	Кислая среда	Щелочная среда	Нейтральная среда
лакмус	красный	синий	фиолетовый
фенолфталеин	бесцветный	малиновый	бесцветный
Метилоранжевый	Красно-розовый	жёлтый	оранжевый

Согласно протолитической теории
Брэнстеда-Лоури

основания-это молекулы или
ионы, которые являются
акцепторами катионов водорода.

[ВИДЕОоп
ЫТ](#)

Классификация оснований

1. Растворимые в воде основания (щёлочи)

2. Малорастворимые в воде гидроксиды

3. Нерастворимые в воде основания



Деление на растворимые и нерастворимые основания практически полностью совпадает с делением на сильные и слабые основания, или гидроксиды типичных и не типичных металлов.

Выполните задание.

1. Выберите среди предложенных веществ основания: C_2H_5OH , NH_3 , $Al(OH)_2Cl$, $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, $Cu(OH)_2CO_3$, CH_3-NH_2
2. Выберите бескислородные основания: NH_3 , $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, CH_3-NH_2
3. Выберите нерастворимые и малорастворимые основания: NH_3 , $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, CH_3-NH_2
4. Выберите двухкислотные основания: NH_3 , $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, CH_3-NH_2
5. Выберите однокислотные основания: NH_3 , $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, CH_3-NH_2

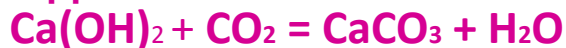
Запишите ответы в тетради.

- | | |
|--|----------------------------------|
| 1) NH_3 , $NaOH$, $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$, CH_3-NH_2 | |
| 2) NH_3 , CH_3-NH_2 | 3) $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$ |
| 4) $Ca(OH)_2$, $Cu(OH)_2$ | 5) NH_3 , $NaOH$, CH_3-NH_2 |

Оцените свой результат после проверки!

Свойства растворимых оснований

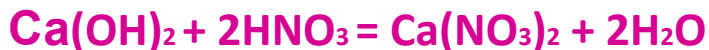
- 1) Изменяют окраску индикаторов
- 2) Взаимодействие с кислотными оксидами



- 3) Взаимодействие с кислотами

Щёлочь + Кислота = Соль + Вода

- реакция обмена (нейтрализация)

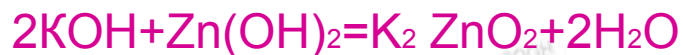


- 4) С растворами солей, если в результате образуется осадок или газ

Соль (раствор) + Щёлочь = Нерастворимое основание↓ + Новая соль



- 5) С амфотерными оксидами и гидроксидами



Химические свойства нерастворимых оснований

- Нераст. осн. + кислота = соль + вода



- Нераст. осн. разлагаются при нагревании.



ХИМИЧЕСКИЕ СВОЙСТВА АМИНОВ



Основные свойства:



Этиламин

гидроксид

метиламмония



Диэтиламин

хлориддиэтил

аммония

[Видеооп](#)

[ЫТ](#)

• Проверьте ваши знания

Ответы:

I. Вариант

II. Вариант

1.-2

1.-1

2.-3

2.-2

3.-4

3.-3

4.-1

4.-4

5.-2

5.-2

6.-3

6.-3



Практическое значение оснований



Домашнее задание

- Для учащихся, сдающих ЕГЭ по химии .
- § 21 № 2,5, 7, по учебнику «Химия 11класс»
Профильный уровень . О.С.Габриелян, Г.Г.Лысова
- Для учащихся, не сдающих ЕГЭ по химии.
- § 23 №4, 5а,7 по учебнику «Химия 11класс»
Базовый уровень . О.С.Габриелян,