

Гидролиз солей



**Попова Светлана
Анатольевна
Учитель химии**

**ГБОУ СОШ №1465
им . Н.Г.Кузнецова
Город Москва**

СОДЕРЖАНИЕ

**Алгоритм
составления
уравнений
гидролиза**

Определение

**Типы солей,
участвующих в
гидролизе**

**Примеры солей,
участвующих в
гидролизе**

**Обратите
внимание!**

**Применение
гидролиза**

**Вопросы для
самоконтроля**



**процесс
разложения
соли водой**

**взаимодействие
ионов соли с
составными
частями молекул
воды**

ГИДРОЛИЗ

**в основном это процесс
обратимый, но бывает
необратимый, тогда в итоге -
образование слабого
электролита**



Четыре типа солей, участвующих в гидролизе:

**Соль образована
сильным основанием и слабой кислотой**

**Соль образована
слабым основанием и сильной кислотой**

**Соль образована
слабым основанием и слабой кислотой**

**Соль образована
сильным основанием и сильной кислотой**





Алгоритм составления уравнений гидролиза



**Проверить растворимость соли.
Определить состав соли, т.е. указать, каким по силе основанием и какой по силе кислотой образована данная соль**

Записать диссоциацию соли и подчеркнуть ион слабого электролита

Записать уравнение взаимодействия иона слабого электролита с водой

Определить среду раствора соли

Записать молекулярное уравнение



ПРИМЕР:

$Al(OH)_3$
(слабое
основание)

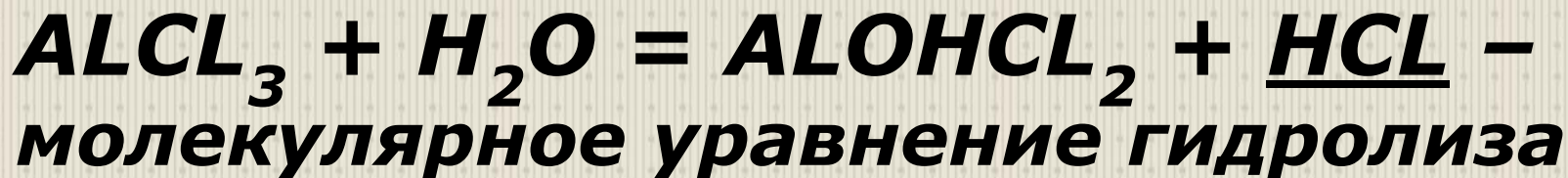
HCl
(сильная
кислота)



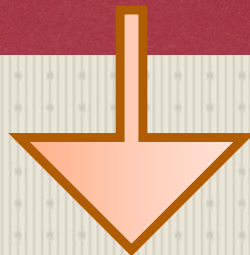
среда
раствора
кислая



-ионное уравнение



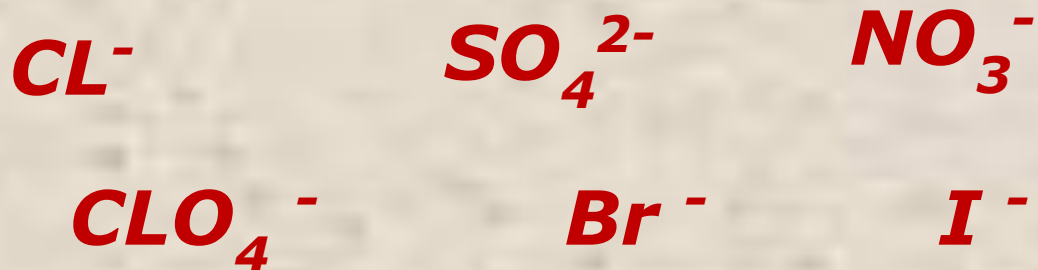
ОБРАТИТЕ ВНИМАНИЕ:



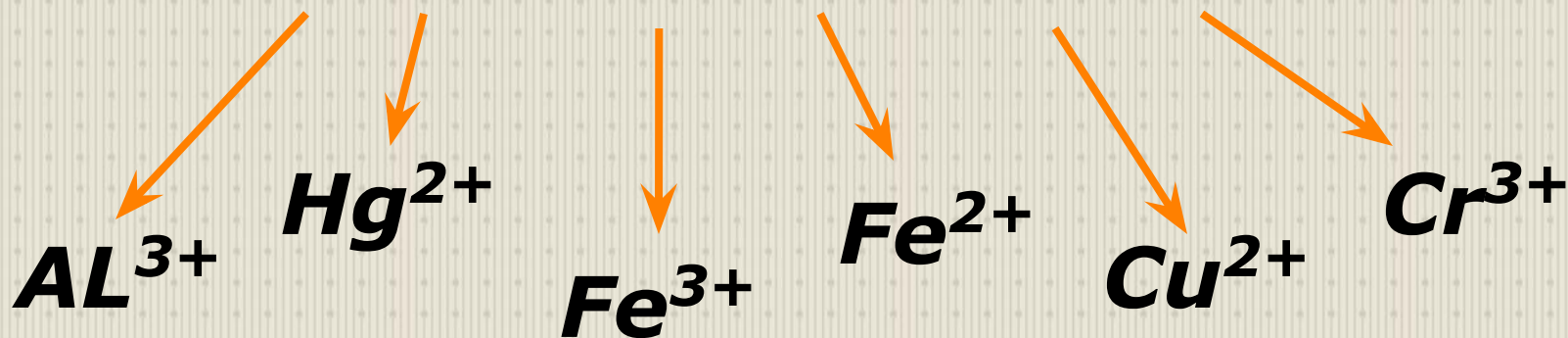
Гидролизу **НЕ** подвергаются
катионы сильных оснований



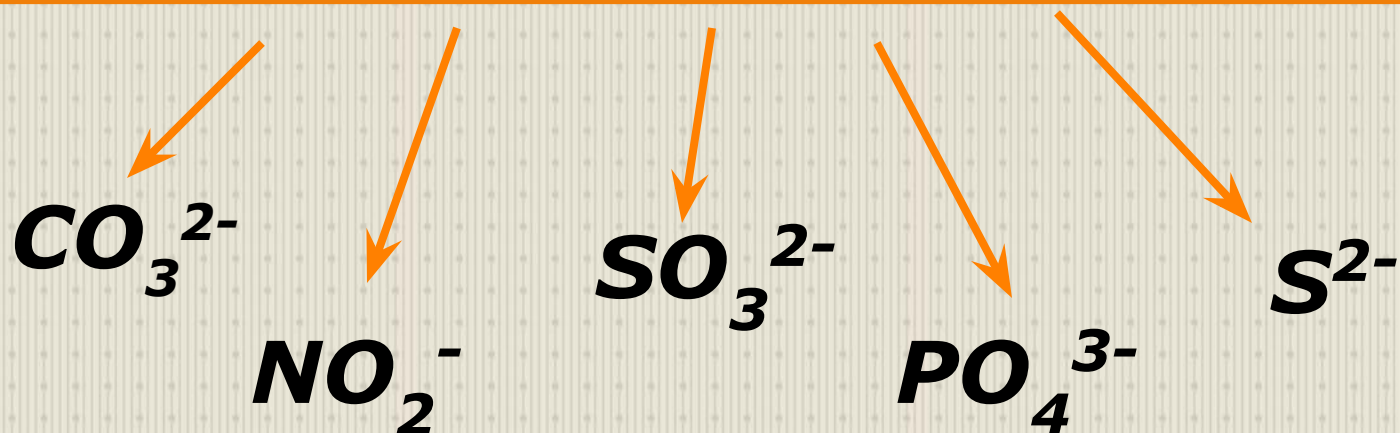
анионы сильных кислот



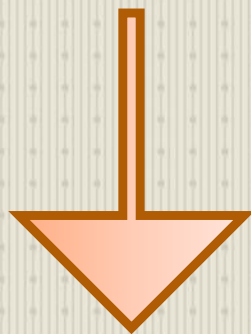
**Гидролизу подвергаются
катионы
слабого основания, например:**



анионы слабой кислоты, например:



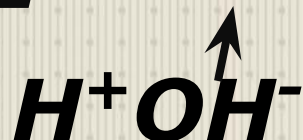
**ПРИМЕРЫ
СОЛЕЙ,
ПОДВЕРГАЮЩИХСЯ
ГИДРОЛИЗУ**



Гидролиз хлорида меди(II)

$\text{Cu}(\text{OH})_2$ -слабое
основание

HCl (сильная
кислота)



среда
раствора
кислая



-это ионное уравнение

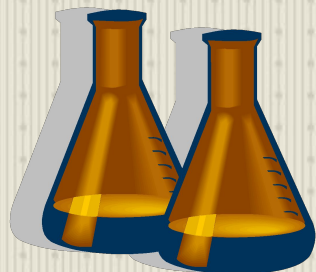


$\text{CuCl}_2 + \text{HOH} = \text{CuOHCl} + \text{HCl}$ – это
молекулярное уравнение



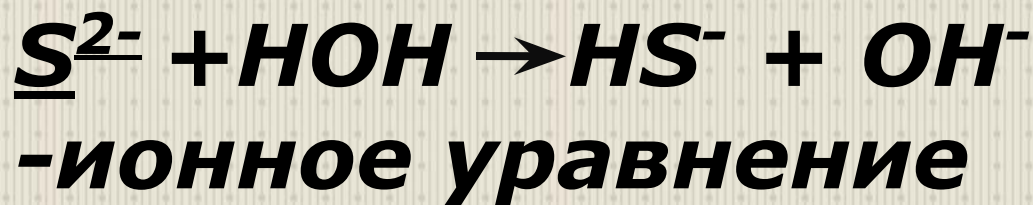
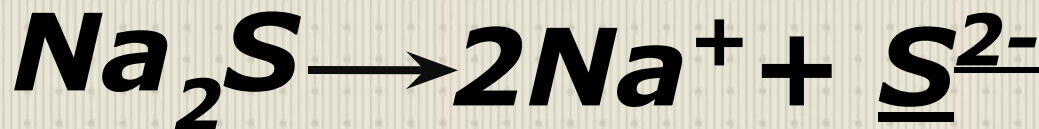
Гидролиз сульфида натрия

NaOH (сильное основание)



H₂S (слабая кислота)

H⁺ OH⁻



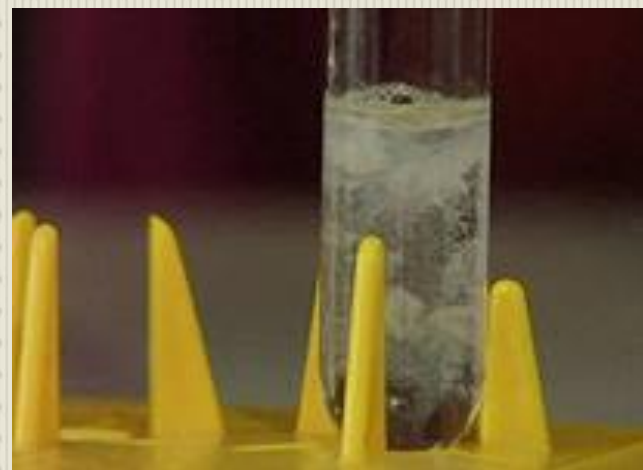
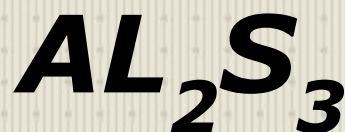
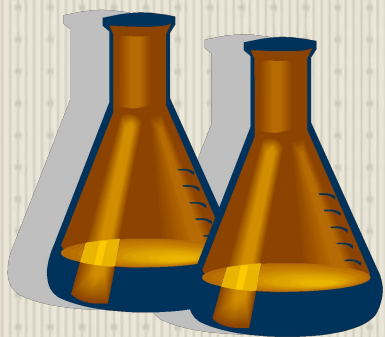
среда
раствора
щелочная



Гидролиз сульфида алюминия

$Al(OH)_3$ (слабое
основание)

H_2S (слабая
кислота)



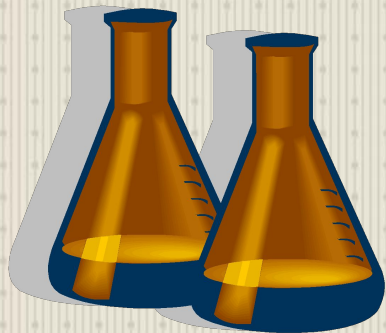
- полный необратимый гидролиз



Гидролиз хлорида калия

**КОН (сильное
основание)**

**НСЛ (сильная
кислота)**



КСЛ

**среда
раствора
нейтральная**

**гидролизу не
подвергается**





стирка



**мытьё
посуды**

**Роль гидролиза в
повседневной
жизни человека**

**умывание
с мылом**





Загрязнения представляют собой смесь твердых частиц (пыли, сажи, соли, жировых, а также потовых пленок, прилипших к поверхности тканей и других предметов).



Чтобы удалить загрязнения необходимо:

- **отделить загрязнение от очищаемой поверхности;**
- **перевести грязевые частицы в моющий раствор;**
- **удержать их в моющем растворе и устранить возможность повторного осаждения на очищаемую поверхность.**

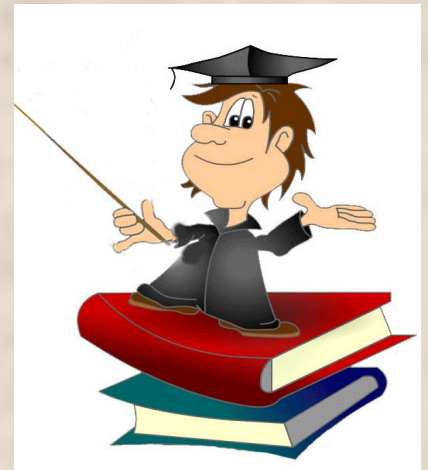
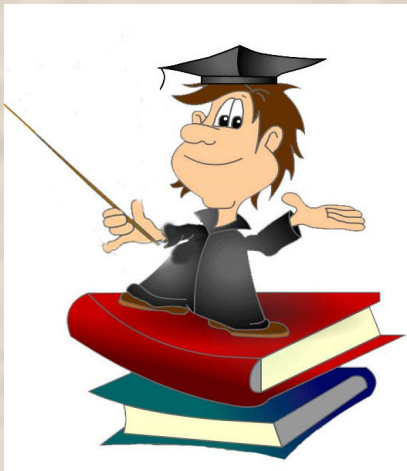
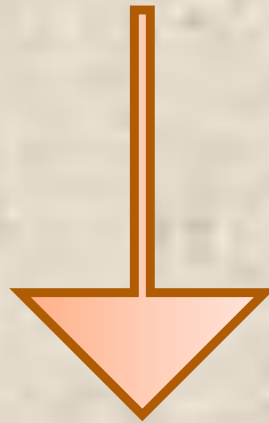


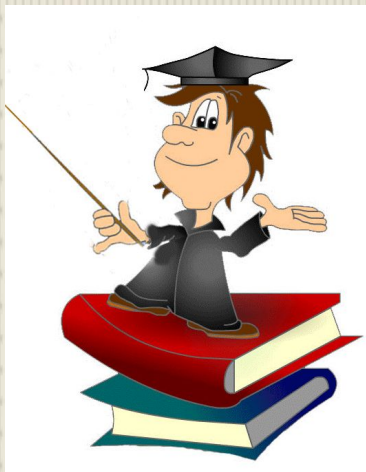
Процессы пищеварения



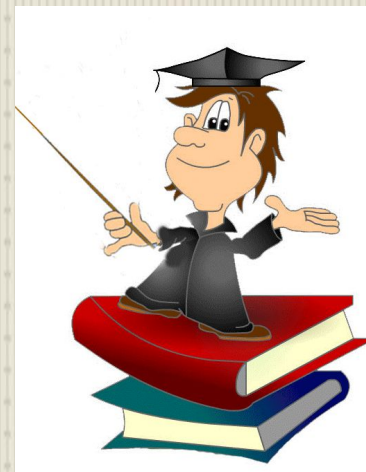
Сложные органические вещества, представляющие собой большие и длинные молекулы белков, жиров и углеводов гидролизуются, т.е. водой расщепляются (разрушаются) на более мелкие, которые всасываются в кровь и разносятся по всему организму, поступают к различным органам

А ТЕПЕРЬ ВОПРОСЫ....





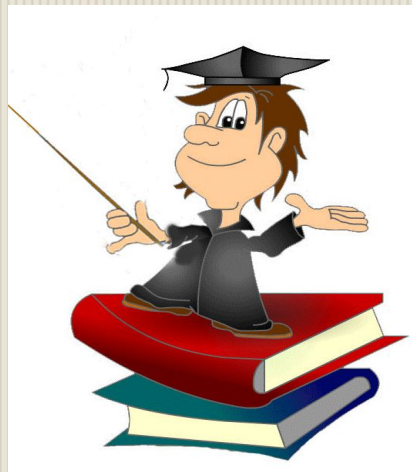
**Найди верный
ответ**



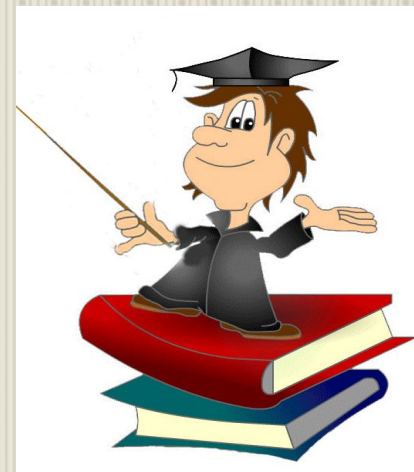
**Нейтральную среду имеет водный
раствор:**

- 1) нитрита натрия**
- 2) силиката калия**
- 3) хлорида железа (II)**
- 4) нитрата калия**





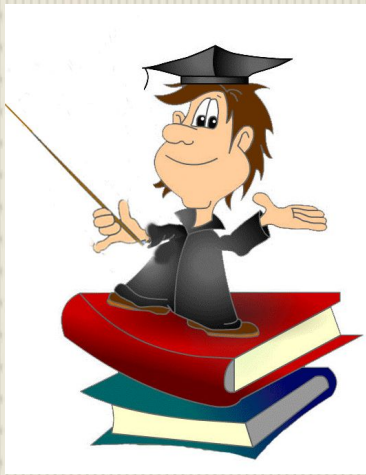
**Найди верный
ответ**



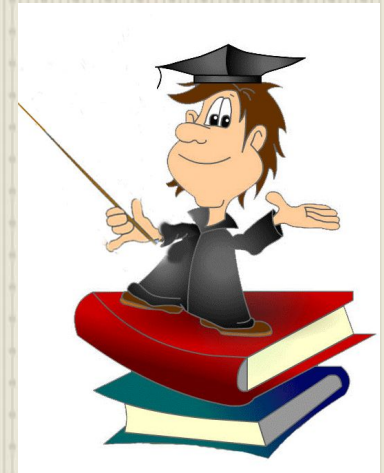
**В водном растворе какой соли
фенолфталеин окрашен в малиновый
цвет?**

- 1) CaCl_2**
- 2) KNO_3**
- 3) FeSO_4**
- 4) Na_2CO_3**





**Найди верный
ответ**

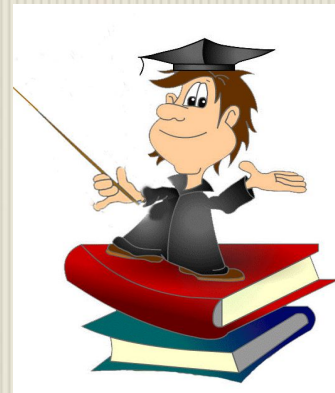


**Одинаковую реакцию среды имеют
растворы карбоната натрия и**

- 1) нитрата натрия**
- 2) силиката натрия**
- 3) сульфата калия**
- 4) хлорида алюминия**



Установите соответствие между формулой соли и её отношением к гидролизу:



**ФОРМУЛА
СОЛИ**

**ОТНОШЕНИЕ К
ГИДРОЛИЗУ**



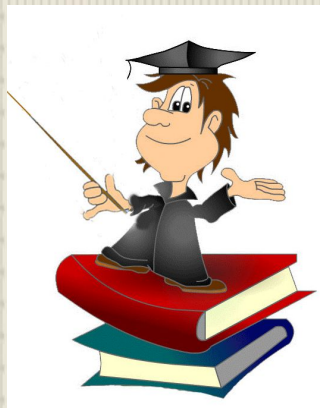
1) гидролизуется по катиону

2) гидролизуется по аниону

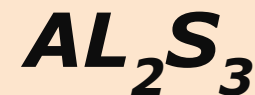
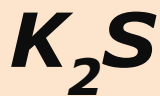
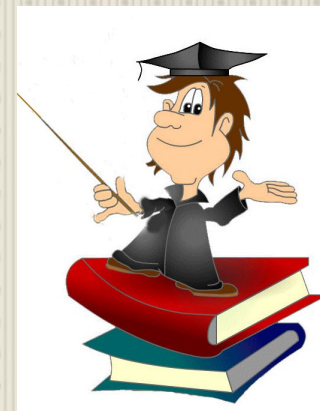
**3) гидролизуется по катиону
и аниону**

4) не гидролизуется





**Найдите три
соли, которые не
подвергаются
гидролизу**



Выберите истинные и ложные утверждения

Гидролиз нитрата алюминия идет по катиону

да

Гидролиз сульфата бария идет по аниону

нет

Гидролиз щелочей не возможен

да

Оксиды подвергаются гидролизу

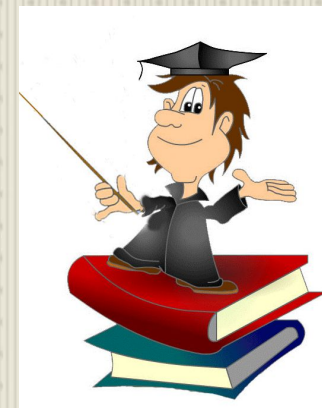
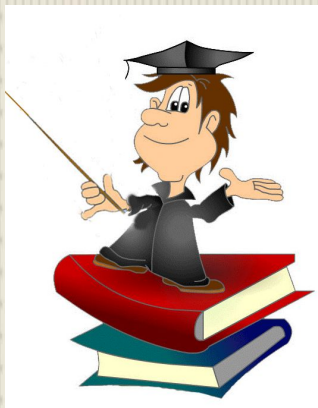
нет

Хлорид бария не подвергается гидролизу

да

В растворе сульфата меди (II) кислая среда

да

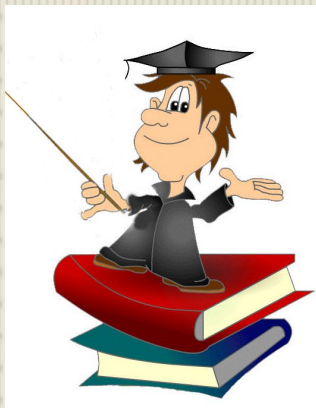


Какие соли НЕ
подвергаются
гидролизу

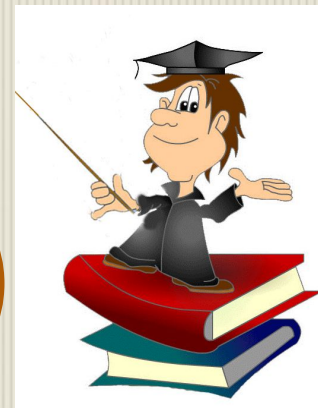
KCl
 $NaBr$
 CaI_2

$NaCl$
 K_2S
 $CaBr_2$

$AlCl_3$
 Na_2CO_3
 $CaCl_2$



**Какая соль
подвергается
гидролизу
по катиону и по
аниону**



**ВЫВОД:
ЭТО НУЖНО
ЗНАТЬ И УМЕТЬ!!!**

**Определение возможности гидролиза соли
(по какой составной части)**

**Определение среды в растворе соли
Определение цвета индикатора в растворе
соли**

**Составление ионных и молекулярных
уравнений**

ССЫЛКИ НА ИСТОЧНИКИ ИНФОРМАЦИИ И ИЗОБРАЖЕНИЙ:

И.И.Новошинский Н.С.Новошинская Химия 10 класс
профильный уровень

<http://im2-tub-ru.yandex.net/i?id=308141718-53-72&n=21>

<http://im7-tub-ru.yandex.net/i?id=166809247-42-72&n=21>

<http://im6-tub-ru.yandex.net/i?id=249045709-52-72&n=21>

<http://im7-tub-ru.yandex.net/i?id=43239064-39-72&n=21>

<http://im4-tub-ru.yandex.net/i?id=290955084-32-72&n=21>

<http://im0-tub-ru.yandex.net/i?id=129789819-70-72&n=21>

<http://im8-tub-ru.yandex.net/i?id=282267318-19-72&n=21>

http://rvl.com.ua/products_pictures/1009b.jpg