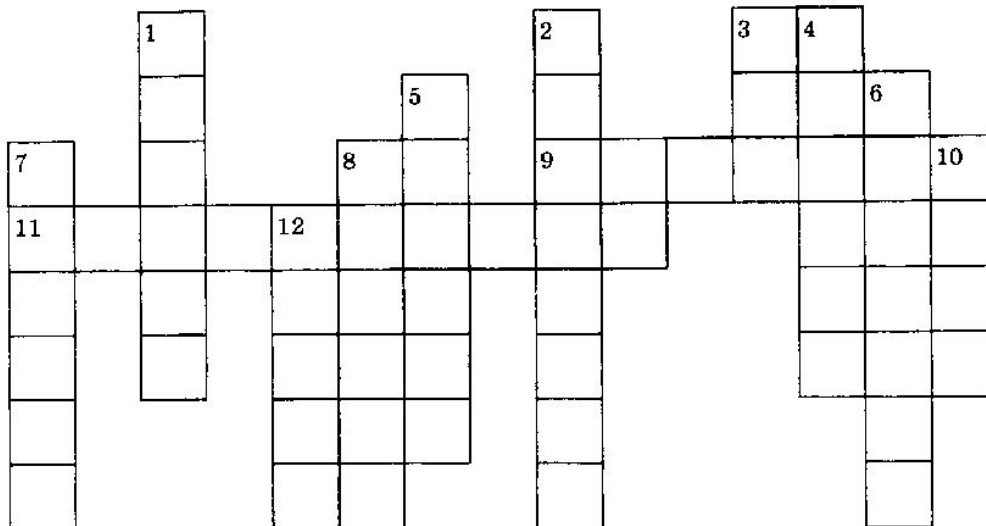


Кроссворд



По горизонтали: 9. NaNO_3 — это чилийская 11. В реакции с щелочными металлами азот — **По вертикали:** 1. Продукт реакции азота с водородом. 2. Второй по распространенности в воздухе газ. 3. Число неспаренных электронов в атоме азота. 4. Продукт взаимодействия азота с калием — это ... калия. 5. В лаборатории азот получают, разлагая ... аммония. 6. В молекуле азота имеется ... связь. 7. Кристаллическая решетка нитрида калия. 8. Ион NO_3^- — это ... — ион. 10. Элемент, расположенный во втором периоде и в VA группе. 12. Металл, который реагирует с азотом при комнатной температуре.

Азотная кислота

06.02.2017

Физические свойства



Характеристика

Классификационная характеристика HNO_3 :

1) по водороду —

2) по кислороду —

3) по растворимости —

4) по степени диссоциации —

Общие химические свойства

- С основными оксидами

Общие химические свойства

- С основаниями

Общие химические свойства

- С основаниями

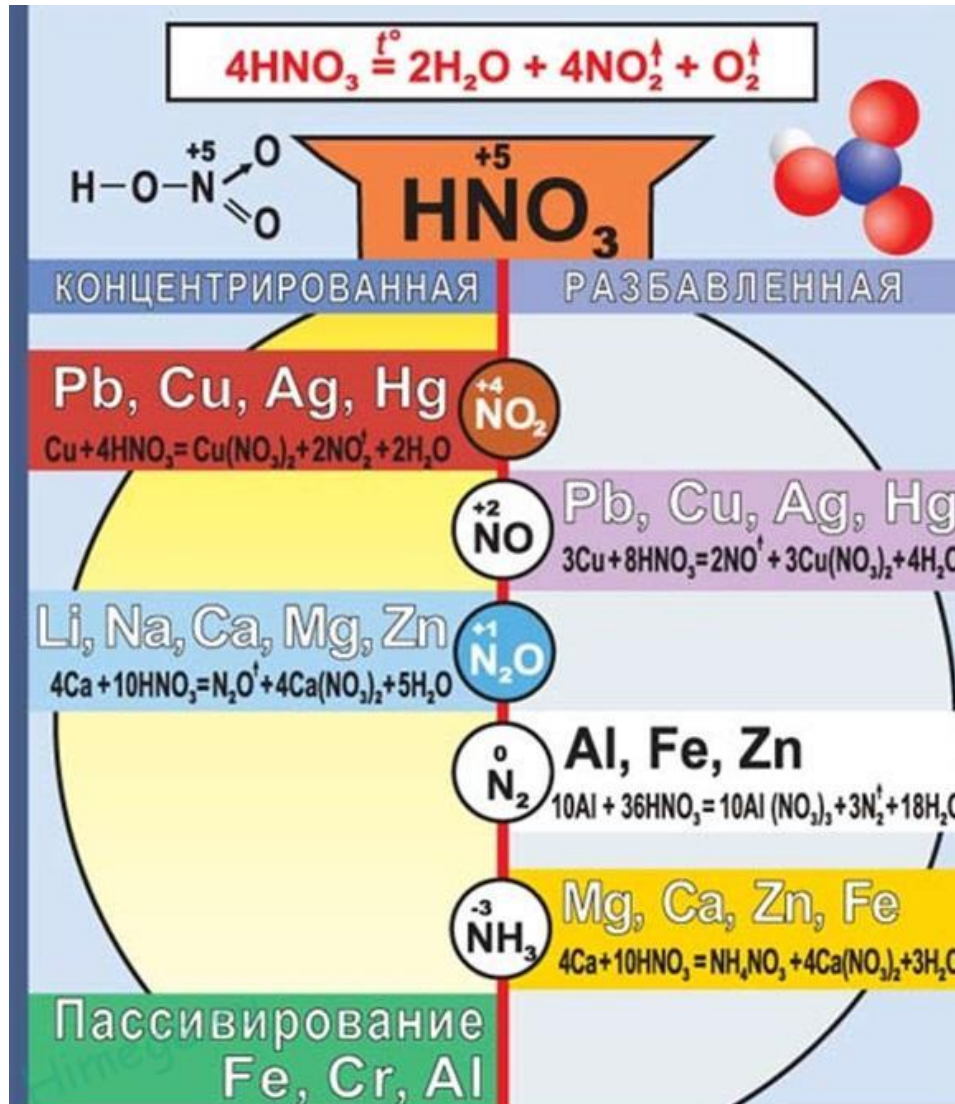
Общие химические свойства

- С солями

Общие химические свойства

- С солями

Особые свойства азотной кислоты



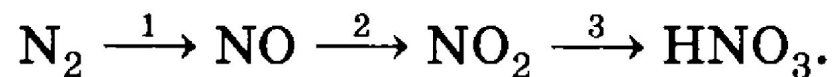
Особые свойства азотной КИСЛОТЫ

- Ксантопротеиновая реакция



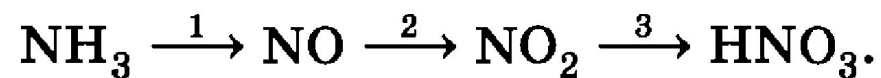
Получение

Запишите уравнения реакций получения азотной кислоты электродуговым способом:



Получение

Запишите первое уравнение реакции получения азотной кислоты аммиачным способом:



Проверка домашнего задания

1. Укажите газ, являющийся несолеобразующим оксидом.



2. Укажите газ, являющийся кислотным оксидом.



Проверка домашнего задания

3. Ядовитый газ бурого цвета — это



4. Верны ли следующие суждения? А) NO и N_2O — это несолеобразующие оксиды; Б) N_2O_3 , NO_2 и N_2O_5 — это кислотные оксиды.

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны

Проверка домашнего задания

1. Установите соответствие между оксидом азота и гидроксидом, соответствующим этому оксиду. Ответ дайте в виде последовательности цифр, соответствующих буквам по алфавиту.

Оксид

А) NO

Б) N₂O₃

В) NO₂

Г) N₂O₅

Гидроксид

1) только HNO₂

2) только HNO₃

3) HNO₂ и HNO₃

4) такого гидроксида нет

Закрепление

а) Азот → Аммиак → Оксид азота(II) → Оксид азота(IV) → Азотная кислота → Нитрат аммония;

б) Азот → Аммиак → Оксид азота(II) → Оксид азота(IV) → Нитрат натрия → Азотная кислота;