

ОКСИДЫ АЗОТА.

Вопросы

1. Приведите формулу иона аммония.
2. Как образуется ион аммония?
3. Дайте названия веществам:



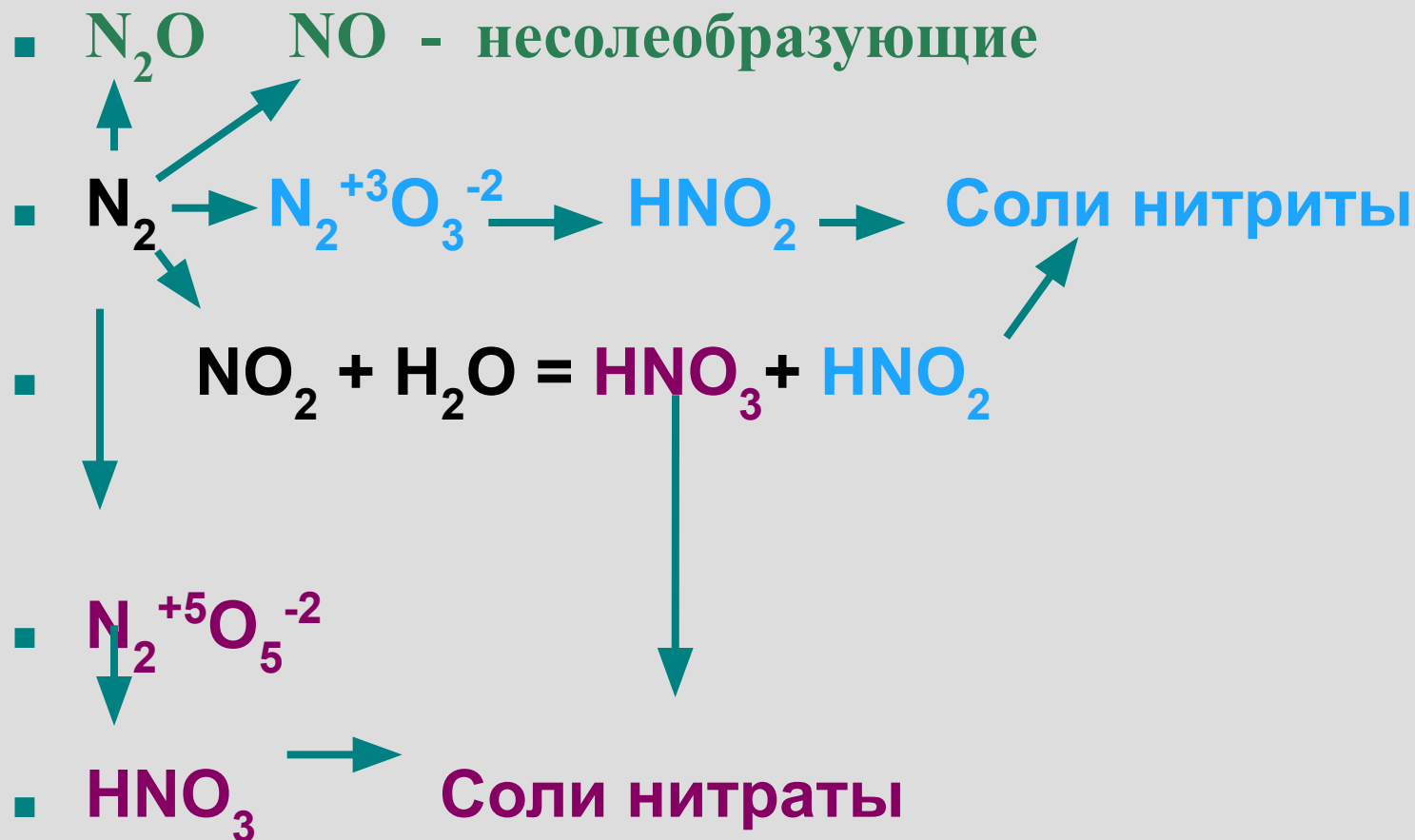
Оксиды азота:

С.О	+ 1	+ 2	+ 3	+ 4	+ 5
Оксиды	N_2O	NO	N_2O_3	NO_2	N_2O_5

несолеобразу
ющие

кислотные

Вещества, образующиеся из оксидов азота:



АЗОТНАЯ КИСЛОТА.

Физические свойства:

- ✓ 1. жидкость,
- ✓ 2. без цвета,
- ✓ 3. резкий запах,
- ✓ 4. дымит (летучая),
- ✓ 5. неограниченно растворяется в воде,
- ✓ 6. разлагается на свету (хранят в
- ✓ банках из темного стекла)

Дать характеристику HNO_3 .

- ✓ 1. Формула.
- ✓ 2. Наличие кислорода.
- ✓ 3. Основность.
- ✓ 4. Растворимость.
- ✓ 5. Степени окисления элементов.
- ✓ 6. Заряд иона кислотного остатка.
- ✓ 7. Соответствующий оксид.

Особые свойства HNO_3 .

- 1. $\text{HNO}_3 + \text{Me}$ = реагируют все металлы кроме Au , Pt .
- 2. $\text{HNO}_3 + \text{Me}$ = водород не выделяется
- 3. $\text{HNO}_{3(\text{конц.})} + (\text{Al}, \text{Fe}, \text{Pb}, \text{Ni}, \text{Cr}, \text{Be}) \neq$
пассивируются
- 4. $\text{HNO}_{3(\text{разб})} + (\text{Al}, \text{Fe}, \text{Pb}, \text{Ni}, \text{Cr}, \text{Be}) =$
реакция идёт

Домашнее задание

- § 26 до применения HNO_3 .
- Упр. 1,2, 4
- Упр. 4, 6 (*для сильных учеников*)