

ВАРИАНТ 1

1. Определите степени окисления азота и тип химической связи в веществах: N_2 , NH_3 , N_2O_5 , Ca_3N_2 .

2. Осуществите превращения:



Приведите уравнения реакций. Укажите условия их протекания.

ВАРИАНТ 2

1. Определите степени окисления азота и тип химической связи в веществах: NF_3 , NO , Na_3N , N_2H_4 .

2. Осуществите превращения:



Приведите уравнения реакций. Укажите условия их протекания.

ОКСИДЫ АЗОТА

04.02.2017

КЛАССИФИКАЦИЯ ОКСИДОВ

ОКСИДЫ



Солеобразующие

Кислотные

Основные

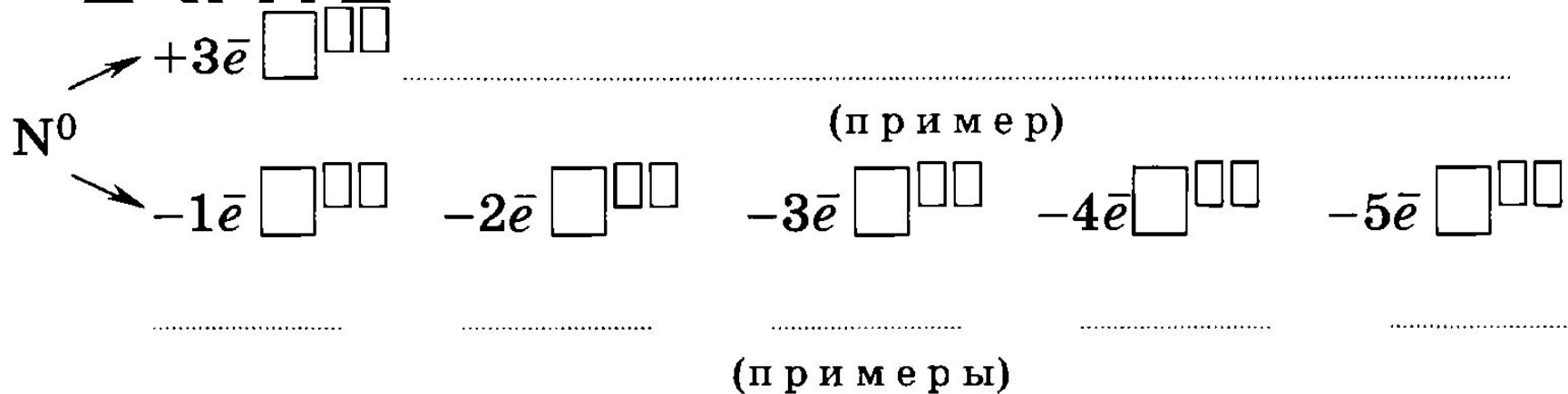
Амфотерные



Несолеобразующие

СТЕПЕНИ ОКИСЛЕНИЯ

Δ 3 0 T Δ



ОКСИД АЗОТА I

Закись азота



Веселящий газ

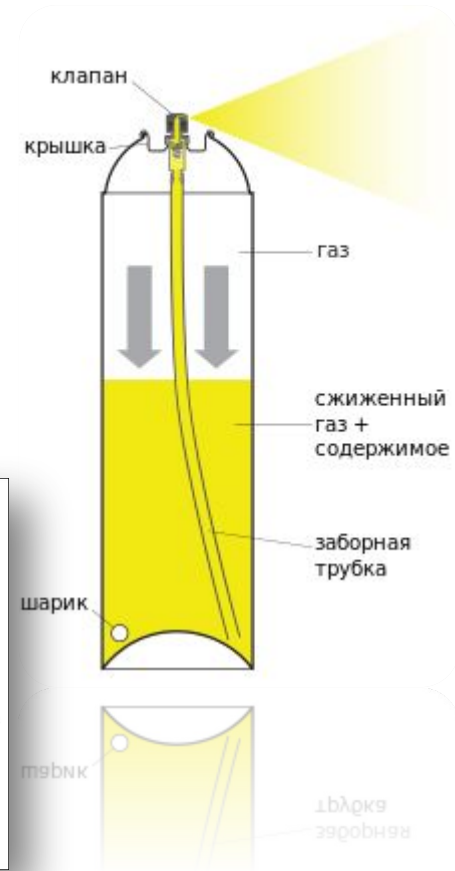
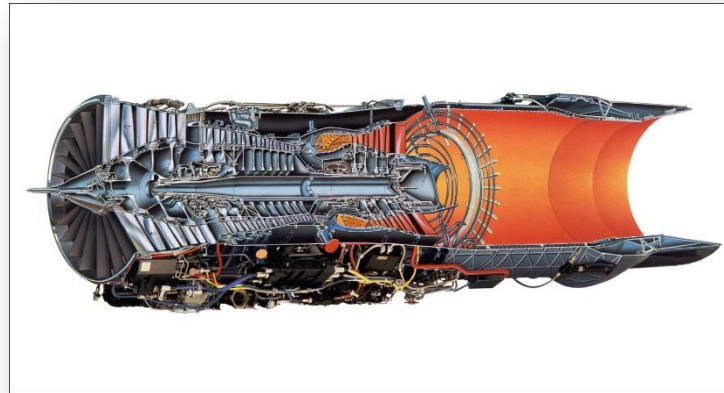


ОКСИД АЗОТА I, ПРИМЕНЕНИЕ

1) Медицинская ингаляционная форма
E94

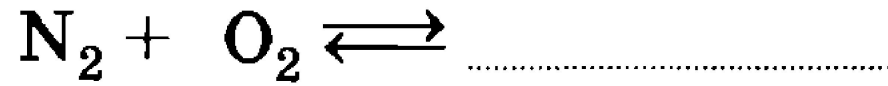


2)
Техническое



ОКСИД АЗОТА II

Монооксид азота, Окись азота



ОКСИД АЗОТА III

Азотистый ангидрид

Ангидрид – это солеобразующий оксид, которому соответствует кислота

ОКСИД АЗОТА IV

Диоксид азота, Бурый газ



ИСТОЙ



Лисий
ХВОСТ



ОКСИД АЗОТА V

Азотный ангидрид

ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Определите степень окисления азота (запишите над символом) в следующих оксидах:

N_2O ; NO ; N_2O_3 ; NO_2 ; N_2O_5 .

ЗАКРЕПЛЕНИЕ

Закончите уравнения реакций





5. Вычислить объем оксида азота(II) требуемого для получения 5,6 л (н.у.) оксида азота(IV).

Дано:

Решение:

Найти:

Ответ:

6. *Задача.* Вычислите объем аммиака, требуемый для получения $2,24 \text{ м}^3$ оксида азота(II).

Дано:

Решение:

Найти:

Ответ: