

Elementlarni
kislorod

bilan birikmaları

Oksidlarni shishadagi namunalari



Oksidlarni umumiylashtirish

Oksidlarni umumiy formulasi: ExO_y

- *Oksidlar* – bu ikki elementdan tashkil topgan va ularidan biri kislorod bo'lgan murakkab moddalardir.

6

НЕМЕТАЛЛЫ

ОКСИДЫ АЗОТА

ОКСИД АЗОТА (I) “ВЕСЕЛЯЩИЙ ГАЗ”



$t_{\text{кип}} = -88,6^{\circ}\text{C}$
 $t_{\text{пл}} = -91^{\circ}\text{C}$

ОКСИД АЗОТА (III)

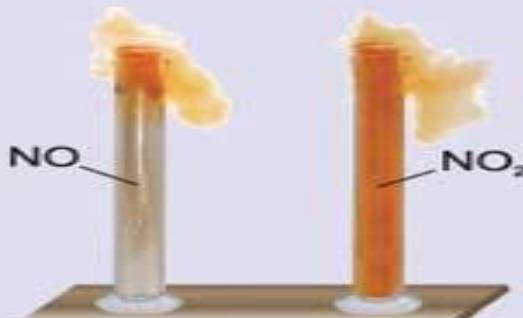


$t_{\text{кип}} = -40^{\circ}\text{C}$
 $t_{\text{пл}} = -101^{\circ}\text{C}$

ОКСИД АЗОТА (II)

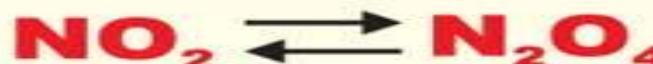


$t_{\text{кип}} = -152^{\circ}\text{C}$
 $t_{\text{пл}} = -164^{\circ}\text{C}$

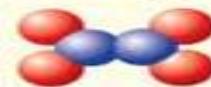
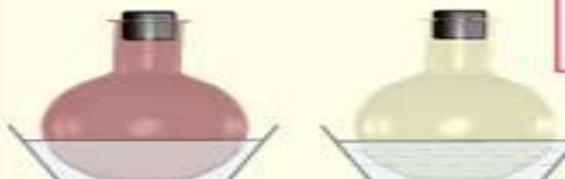


ПРЕВРАЩЕНИЕ NO В NO₂
НА ВОЗДУХЕ

ОКСИД АЗОТА (IV)



$t_{\text{кип}} = 21^{\circ}\text{C}$
 $t_{\text{пл}} = -11^{\circ}\text{C}$



ОКСИД АЗОТА (V)



$t_{\text{кип}} = 33^{\circ}\text{C}$
 $t_{\text{пл}} = 41^{\circ}\text{C}$



- CuO – mis (II) - oksidi – qora rangli, qattiq modda;
- CaO – kalsiy oksidi – oq rangli, qattiq modda;
- SO₃ – oltingugurt (VI) – oksidi – rangsiz uchuvchan suyuqlik;
- CO₂ – uglerod (IV) - oksidi – rangsiz gaz.



Стратосфера



Изменение концентрации озона



Тропопауза



Тропосфера



- Газы
 CO_2 , H_2O , NO_x , SO_x
- Ионы
 NO_3^- , HSO_4^- , NO^+ , $\text{C}_2\text{H}_3\text{O}^+$
- Частицы
сульфатные аэрозоли
органические аэрозоли
ионные кластеры

Формирование облачности и перистых облаков



Изменение климата

Изменение интенсивности УФ-излучения

Oksidlarni nomlanishi

kimyoviy elementni nomi + **оксид**

Magniy oksidi – MgO

Vodorod oksidi – H₂O

O'zgaruvchan valentli elementlarda, valentlik
rim raqamlarida qavs ichida ko'rsatiladi

Temir (III) - oksidi – Fe₂O₃

Fosfor (V) - oksidi – P₂O₅

Oksidlarni qo'llanilishi

- Fe_2O_3 tashkil topgan rudalardan, cho'yan va po'lat olinadi;
- CaO – so'ndirilmagan ohakning asosini tashkil etadi;
- SiO_2 – qurilish materiallari ishlab chiqarishda;
- ZnO va Cr_2O_3 – bo'yoqlar ishlab chiqarish uchun qo'llaniladi.

CO va CO₂ larning ajralib chiqishi

