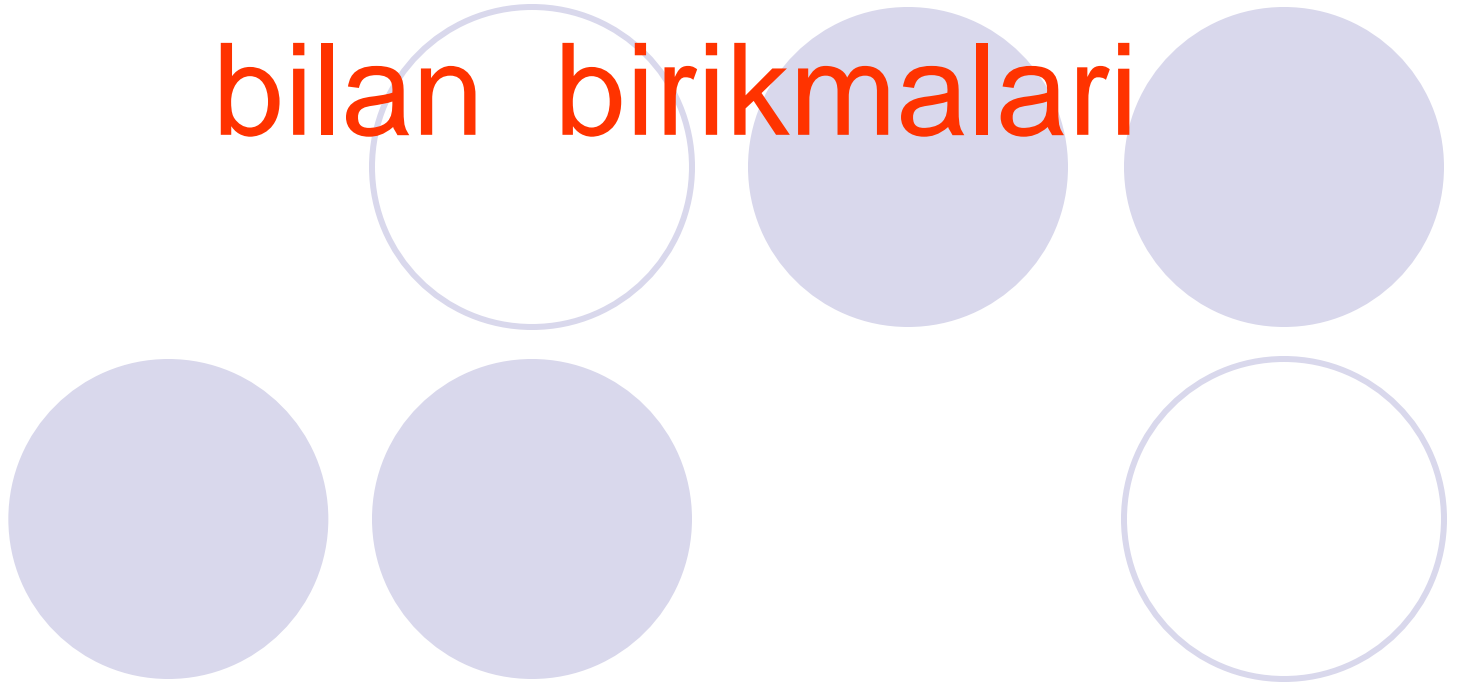


Kislородni elementlar bilan birikmalari



t.f.n. Q. O'. Komilov

Oksidlarni shishadagi namunalari



Oksidlarni umumiy formulasi: ЭxOy

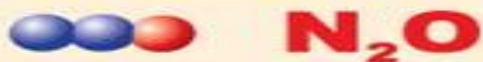
- **Oksidlar** – ikki atomdan tashkil topgan va ulardan biri kislorod bo'lgan murakkab moddalardir.

6

НЕМЕТАЛЛЫ

ОКСИДЫ АЗОТА

ОКСИД АЗОТА (I) “ВЕСЕЛЯЩИЙ ГАЗ”



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

$t_{\text{пл}} = -91 \text{ } ^\circ\text{C}$

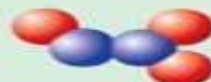


ОКСИД АЗОТА (III)



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

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

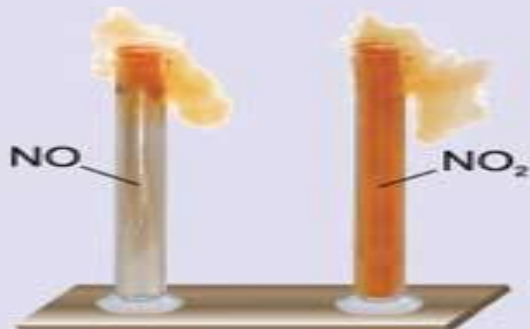


ОКСИД АЗОТА (II)



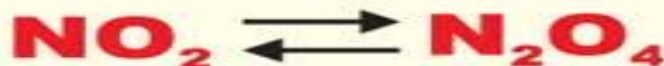
$t_{\text{кип}} = -152 \text{ } ^\circ\text{C}$

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



ПРЕВРАЩЕНИЕ NO В NO₂
НА ВОЗДУХЕ

ОКСИД АЗОТА (IV)



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

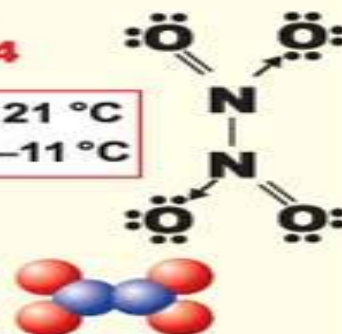
$t_{\text{пл}} = -11 \text{ } ^\circ\text{C}$



Ледяная вода



Горячая вода

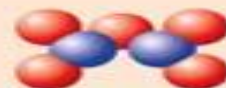


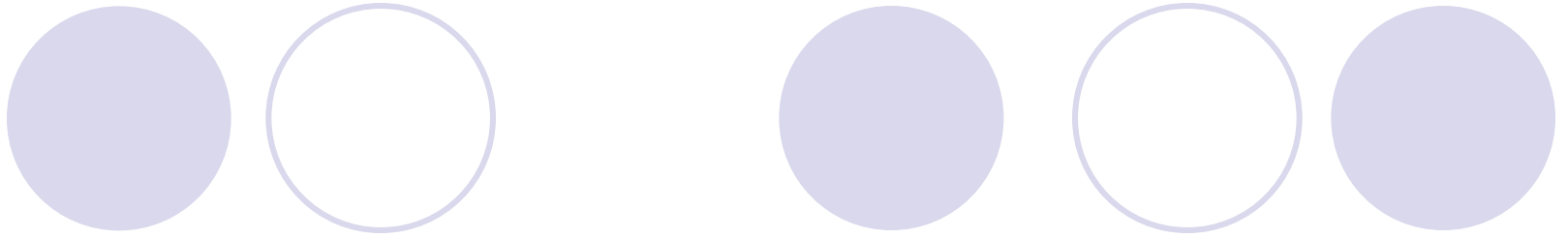
ОКСИД АЗОТА (V)



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

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





- CuO – Mis (II) oksidi – qora rangli qattiq modda;
- CaO – kalsiy oksidi – oq rangli qattiq modda;
- SO_3 – oltingugurt (VI) – oksidi, rangsiz uchuvchan suyuqlik;
- CO_2 – uglerod (IV) – oksidi rangsiz gaz.



Oksidlarni nomlanishi

Kimyoviy elementning nomi + oksid

MgO – magniy oksidi

H₂O – vodorod oksidi

O'zgaruvchan valentlikga ega elementlar
valentligi qavs ichida ko'rsatiladi

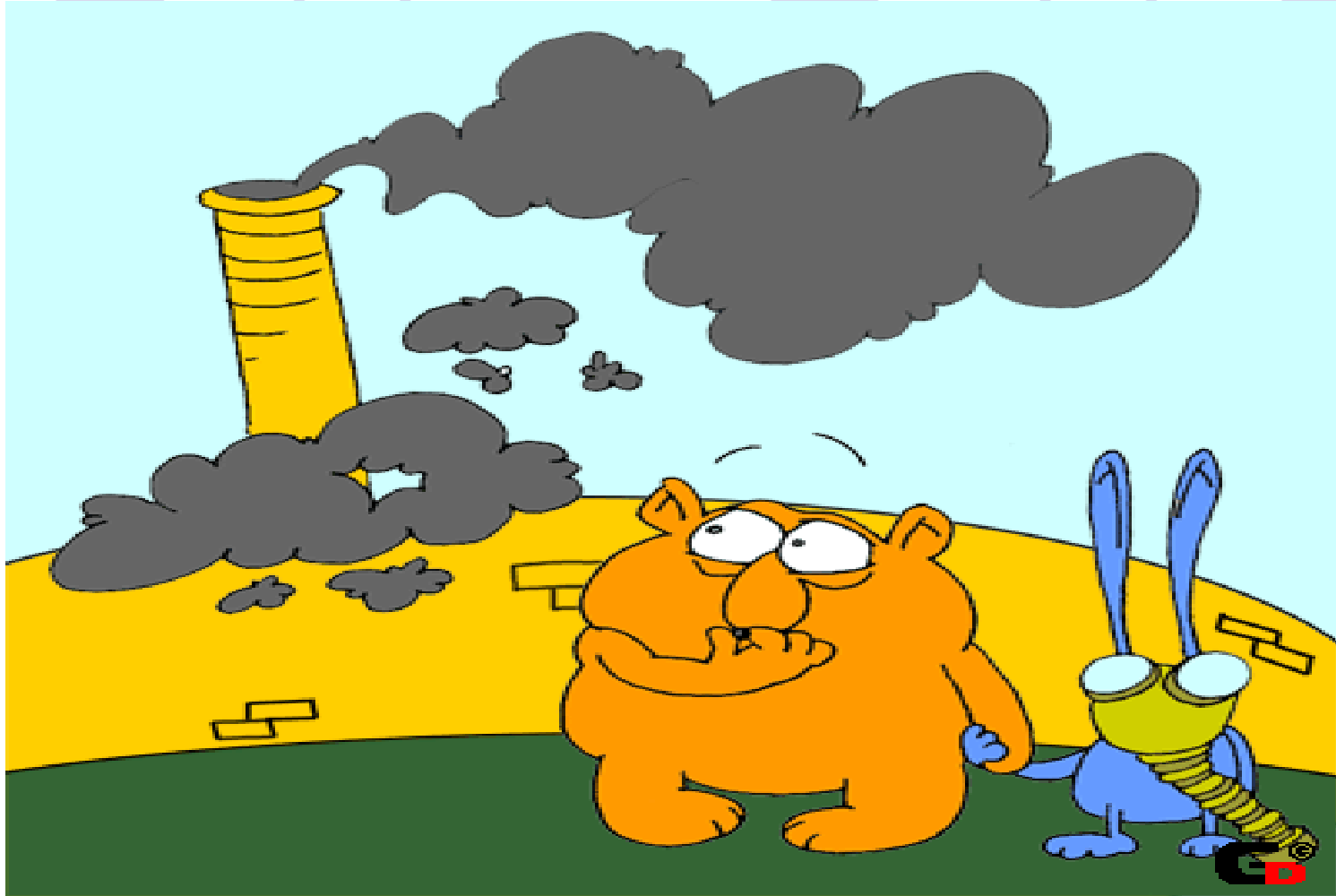
Fe₂O₃ – temir (III) - oksidi

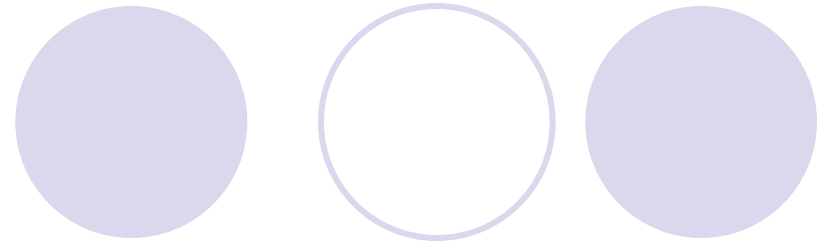
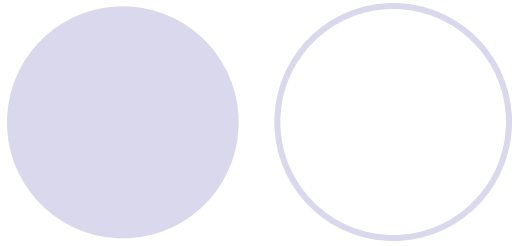
Оксид – P₂O₅

Применение оксидов

- Из руд, состоящих из Fe_2O_3 , получают чугун и сталь;
- CaO – основная часть негашеной извести;
- SiO_2 – в производстве строительных материалов;
- ZnO и Cr_2O_3 – для производства красок.

Выделение CO и CO₂





● Спасибо за внимание