

(1c) KARTA PRACY LABORATORYJNEJ

PODSTAWOWE ZWIĄZKI NIEORGANICZNE.
CHARAKTER CHEMICZNY TLENKÓW.

POWTÓRZENIE WIADOMOŚCI

1. W tabeli uzupełnić nazwy substancji.

Symbol	Wzór i nazwa tlenku	Wzór i nazwa wodorotlenku	Wzór i nazwa kwasu
Li lit	Li_2O tlenek sodu	LiOH wodorotlenek sodu	-----
Na	Na_2O	NaOH	-----
K	K_2O	KOH	-----
Mg	MgO	Mg(OH)_2	-----
Ca	CaO	Ca(OH)_2	-----
Sr	SrO	Sr(OH)_2	-----
Ba	BaO	Ba(OH)_2	-----
Al	Al_2O_3	Al(OH)_3	-----
C węgiel	CO tlenek węgla(II)	-----	H_2CO_3 kwas węglowy
	CO_2 tlenek węgla(IV)	-----	
Si	SiO_2	-----	H_2SiO_3
Sn cyna	SnO tlenek cyny(II)	Sn(OH)_2 wodorotlenek cyny(II)	-----
	SnO_2 tlenek cyny(IV)	-----	-----
Pb	PbO	Pb(OH)_2	-----
	PbO_2	-----	-----

N	-----	NH ₃	-----
	N ₂ O	-----	-----
	NO	-----	-----
	N ₂ O ₃	-----	HNO ₂
	N ₂ O ₅	-----	HNO ₃
P	P ₄ O ₆	-----	H ₃ PO ₃ kwas ortofosforowy(III)
	P ₄ O ₁₀	-----	H ₃ PO ₄ kwas ortofosforowy(V)
S	-----	-----	H ₂ S
	SO ₂	-----	H ₂ SO ₃
	SO ₃	-----	H ₂ SO ₄
Cl	-----	-----	HCl
	Cl ₂ O	-----	HClO
	-----	-----	HClO ₂
	-----	-----	HClO ₃
	Cl ₂ O ₇	-----	HClO ₄
Cr	CrO	Cr(OH) ₂	-----
	Cr ₂ O ₃	Cr(OH) ₃	-----
	CrO ₃	-----	H ₂ CrO ₄
Mn	MnO	Mn(OH) ₂	-----
	Mn ₂ O ₃	Mn(OH) ₃	-----
	MnO ₂	-----	-----
	Mn ₂ O ₇	-----	HMnO ₄
Fe	FeO	Fe(OH) ₂	-----
	Fe ₂ O ₃	Fe(OH) ₃	-----

Co	CoO	Co(OH) ₂	-----
	Co ₂ O ₃	Co(OH) ₃	-----
Ni	NiO	Ni(OH) ₂	-----
	Ni ₂ O ₃	Ni(OH) ₃	-----
Cu	Cu ₂ O	-----	-----
	CuO	Cu(OH) ₂	-----
Ag	Ag ₂ O	-----	-----
	AgO	-----	-----
Zn	ZnO	Zn(OH) ₂	-----
Cd	CdO	Cd(OH) ₂	-----
Hg	Hg ₂ O	-----	-----
	HgO	-----	-----

LEGENDA

METALE

NIEMETALE

PÓLMETALE

TLENKI ZASADOWE

TLENKI KWASOWE

TLENKI AMFOTERYCZNE

TLENKI OBOJĘTNE

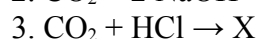
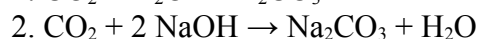
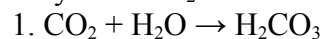
WODOROTLENKI ZASADOWE

WODOROTLENKI AMFOTERYCZNE

2. Za pomocą reakcji chemicznych z HCl, NaOH i H₂O określić charakter chemiczny (zasadowy, kwasowy, amfoteryczny, obojętny) tlenków:

K₂O, MgO, Al₂O₃, CO, N₂O₅, FeO, BaO, P₄O₁₀, SO₂, SO₃, Na₂O.

Przykład: CO₂



Tlenek kwasowy.