

Основи. Гідроксиди

<i>Оберіть формули основ</i>	<i>Визначте характер гідроксиду</i>
BaO	Ca(OH) ₂
NaOH	NaOH
CsOH	Ni(OH) ₂
V ₂ O ₅	Ba(OH) ₂
CO ₂	Cu(OH) ₂
H ₃ PO ₄	Fe(OH) ₃
KOH	LiOH
Cu(NO ₃) ₂	CsOH
Sr(OH) ₂	Zn(OH) ₂
RbOH	KOH
MgSO ₄	
Sn(OH) ₂	

<i>Установіть відповідність між оксидом і відповідним йому гідроксидом</i>	
Li ₂ O	CuOH
NiO	Fe(OH) ₂
Cr ₂ O ₃	LiOH
Cu ₂ O	Pb(OH) ₂
Al ₂ O ₃	Be(OH) ₂
BeO	Cr(OH) ₂
Na ₂ O	Al(OH) ₃
CrO	Pb(OH) ₃
Fe ₂ O ₃	Cu(OH) ₂
FeO	NaOH
PbO	Ni(OH) ₂
	Fe(OH) ₃
	Cr(OH) ₃

<i>Установіть відповідність між формулою і назвою сполуки</i>	
Fe(OH) ₂	аргентум(I) гідроксид
AgOH	алюміній гідроксид
KOH	купрум(II) гідроксид
CuOH	калій гідроксид
LiOH	ферум(II) гідроксид
Cu(OH) ₂	магній гідроксид
Ca(OH) ₂	аргентум(II) гідроксид
Fe(OH) ₃	купрум гідроксид
Mg(OH) ₂	кальцій гідроксид
	ферум(III) гідроксид

