**Хімічні перетворення**

**Оксиди**

Зміст.

Здійснити перетворення (кислотні оксиди)…………………. 2

Здійснити перетворення (основні оксиди)…………….......... 3

Записати рівняння можливих реакцій кислотних та основних оксидів………………………………………………………… 4

**Хімічні перетворення**

**Оксиди**

Здійснити перетворення (кислотні оксиди).

 H2SO3

  Na2SO3

 Na2SO3 + H2O

 H2CO3

  CaCO3

 CaCO3 + H2O

 H3PO4

  K3PO4

 K3PO4 + H2O

 H2SO4

  Li2SO4

 Li2SO4 + H2O

 HNO3

  KNO3

 KNO3 + H2О

Здійснити перетворення (основні оксиди).

**** Na OH

** ** Na2SO4

 Na2SO4 +H2O

 KOH

  K2CO3

 K2CO3 + H2O

 Li OH

LiLi2O  Li2 SO3

 Li2 SO3 + H2O

 Mg (OH)2

MgMgO  Mg SO4

 Mg SO4 + H2O

 Ca (OH)2

CaCaO  Ca CO3

 Ca CO3 + H2O

 Ba (OH)2

BaBaO  Ba3 (PO4)2

 Ba3 (PO4)2 + H2O

Записати рівняння можливих реакцій кислотних та основних оксидів.

BaO H2O

H2SiO3 P2O5 SO2

HNO3  CaO NaOH

Ca3 (PO4)2  Zn (OH)2

H2O Al

H2 SO4  CO2  KOH

K2O BaO Ba SO4

SO2 Fe (OH)3

H2O Zn

CO2 SO3 Li OH

Ca O К2O Ca CO3

HNO3 Mn (OH)2

H2 SO4 H2O

Li2O P2O5  Al

SO2 Na2O Ba (OH)2

Pb (OH)2 CaCL