**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