1. Виберіть формули оксидів, які реагують з водою з утворенням лугів та напишіть відповідні рівняння реакцій:

     а) SO2;         б) СаО;       в) Р2О5;      г) Li2O;   д) SiO2.

Начало формы

Конец формы

Конец формы

   2. Допишіть рівняння реакції:

  ***Na2О + H2O =***

   Начало формы

Конец формы

3. З водою за звичайних умов реагує:

Начало формы

а) Cu;
б) S ;
в) Ba;
г) ZnO.

Конец формы

Конец формы

Начало формы

Конец формы

 4.Виберіть реакції, в результаті яких можна отримати натрій гідроксид:

   а) NaCl + H2O;                   б)   Na + H2O;

   г)  Na2O + H2O;                д) Ba(OH)2 + Na2SO4.

5.Напишіть різнотипні рівняння добування таких основ: а) KOH; б) Zn(OH)2; в) Fe(OH)2; г) Cu(OH)2.

Начало формы

Конец формы

6.Установіть відповідність між видами основ та способами їх  добування. Напишіть відповідні рівняння реакцій.

|  |  |
| --- | --- |
| А) нерозчинні основи; | 1. взаємодія малоактивних металів з водою; |
|   | 2. взаємодія активних металів з водою; |
| Б) луги.                                                           | 3. взаємодія оксидів активних металів з водою; |
|   | 4. взаємодія лугів з солями.    |

