

1. Які кислоти відповідають кислотним оксидам?
 N_2O_5 - ... CO_2 - ...
2. напишіть формулу ортофосфатної кислоти...
3. запишіть формулу лугу...
4. запишіть формулу одноосновної безоксигенової кислоти...
5. запишіть формулу нерозчинної основи...
6. обчисліть значення відносної молекулярної маси карбон (IV) оксиду
7. запишіть валентність кислотного залишку сульфатної кислоти...
8. які складові частини кислот...
9. запишіть назву кислотного залишку - CO_3^{2-}
10. обчисліть значення відносної молекулярної маси сульфатної кислоти
11. яке забарвлення лакмусу в кислому середовищі
12. запишіть дві різні речовини, з якими взаємодіє сульфатна кислота
 1. Оксиди класифікують на ...
 2. До двохосновних кислот відносять ті, що ...
 3. Кислотні оксиди при взаємодії з водою утворюють..
 4. Луги це ...
 5. Оксиди, що відповідають основам називають ...
 6. Кислоти за вмістом Оксигену класифікують ...
 7. Оксидами називають ...
 8. Кислоти взаємодіють з ...
 9. Основні оксиди – це ...
 10. Багатоосновні кислоти мають ...
 11. Луги взаємодіють з ...
 12. Реакція нейтралізації – це ...
 13. Якщо МЕ стоїть у ряду активності після H_2 ..., то він ... з кислотою.

<i>Закінчіть рівняння реакцій</i>
1 $Mg + HCl \rightarrow$
2 $H_2SO_3 \rightarrow$
3 $Mg + Cl_2 \rightarrow$
4 $Ba + H_2SO_4 \rightarrow$
5 $MgO + H_2S \rightarrow$
6 $LiOH + CO_2 \rightarrow$
7 $SO_2 + MgO \rightarrow$
8 $Mg(OH)_2 + HCl \rightarrow$
9 $Zn + HCl \rightarrow$
10 $Fe(OH)_3 \rightarrow$
11 $Mn(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$
12 $KOH + SO_3 \rightarrow$
13 $Al(OH)_3 + HBr \rightarrow$
<i>Закінчіть рівняння реакцій</i>
1 $CuO + HCl \rightarrow$
2 $KOH + H_2SO_4 \rightarrow$
3 $Mg + H_3PO_4 \rightarrow$
4 $CaO + H_2O \rightarrow$
5 $Zn + HCl \rightarrow$
6 $SO_2 + H_2O \rightarrow$
7 $Mn(OH)_2 \rightarrow$
8 $Cu(OH)_2 + H_2SO_4 \rightarrow$
9 $NaOH + SO_3 \rightarrow$
10 $CaO + N_2O_5 \rightarrow$
11 $KOH + SO_2 \rightarrow$
12 $Fe(OH)_3 + H_2SO_4 \rightarrow$
13 $Ba(OH)_2 + HNO_3 \rightarrow$