

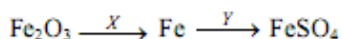
Продукты реакций

1. При взаимодействии бария с раствором хлороводорода в воде образуется
 - 1) хлорид бария и водород
 - 2) оксид бария и водород
 - 3) хлорид бария и кислород
 - 4) оксид бария и кислород
2. С образованием щелочи с водой взаимодействует
 - 1) алюминий
 - 2) цинк
 - 3) барий
 - 4) ртуть
3. При нагревании оксида железа (II) с оксидом углерода (II) образуются углекислый газ и
 - 1) Fe
 - 2) FeO
 - 3) Fe₂O₃
 - 4) Fe₃O₄
4. При нагревании гидроксида меди (II) образуются
 - 1) Cu и H₂O
 - 2) CuO и H₂
 - 3) CuO и H₂O
 - 4) Cu₂O и H₂O
5. Соль и щелочь образуются при взаимодействии растворов
 - 1) K₂CO₃ и Ba(OH)₂
 - 2) AlCl₃ и NaOH
 - 3) H₃PO₄ и KOH
 - 4) MgBr₂ и Na₃PO₄

A12 | Металл образуется при нагревании

- 1) нитрата меди(II)
 - 2) малахита
 - 3) нитрата натрия
 - 4) нитрата ртути(II)
- 6.

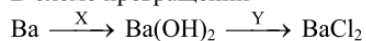
A13 | В схеме превращений



веществами «X» и «Y» являются:

- 1) X – H₂ и Y – H₂SO₄(конц.)
 - 2) X – C и Y – Na₂SO₄(р-р)
 - 3) X – Cu и Y – H₂SO₄(разб.)
 - 4) X – Al и Y – H₂SO₄(разб.)
- 7.

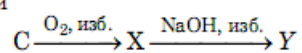
В схеме превращений



веществами «X» и «Y» соответственно являются

- 1) KOH и HCl
 - 2) NaOH и Cl₂
 - 3) H₂O и KCl
 - 4) H₂O и HCl
- 8.

A13 В схеме превращений



веществами X и Y соответственно являются

- 1) угарный газ и карбонат натрия
- 2) углекислый газ и карбонат натрия
- 3) углекислый газ и угольная кислота
- 4) углекислый газ и гидрокарбонат натрия

9.

A13 Вещества X и Y в схеме превращений: $\text{NH}_3 \xrightarrow{+X} \text{NH}_4\text{Cl} \xrightarrow{+Y} \text{NH}_4\text{NO}_3$

- 1) X – KCl, Y – KNO₃
- 2) X – HCl, Y – AgNO₃
- 3) X – AgCl, Y – Pb(NO₃)₂
- 4) X – HCl, Y – NO₂

10.