“Неметалы”

1. Укажыце дакладнае сцвярджэнне. У якасці акісляльнікаў атамы неметалаў выступаюць пры ўзаемадзеянні з атамамі:

а) менш электраадмоўных атамаў;

б) толькі металаў;

в) больш электраадмоўных неметалаў;

г) толькі металаў, якія стаяць у радзе актыўнасці пасля вадароду.

2. У рэакцыі з якімі рэчывамі сера праяўляе акісляльныя ўласцівасці?

1) Натрый; 2) кісларод; 3) вадарод; 4) фтор.

а) 1,2; б)1,3; в) 2, 4; г) 1,2,3.

3. Укажыце назву рэчывы, з дапамогай якога можна адрозніць якасна растворы сульфату калія і сульфату медзі:

а) гідраксід натрыю; б) саляная кіслата; в) карбанат натрыю; г) хларыд калію.

4. Укажыце пару формул рэчываў, якія не рэагуюць паміж сабой у растворы:

а) K2SiО3 і HNO3; в) Na2SО4 і Ba(NО3)2;

б) Н3РО4 і Zn; г) К2СО3 і NaCl.

5. Укажыце ўраўненне рэакцыі, якую адносяць да рэакцый злучэння і акісляльна-аднаўленчых рэакцый:

а) Н2 + Сl2 = 2НСl;

б) Сu + 4 HNO3 = Cu(NO3)2 + 2NO2 + 2Н2O;

в) H2SO4 + Zn = ZnSO4 + H2;

г) NH3 + НСl = NH4Cl.

6.Састаўце ўраўненні рэакцый, якія неабходна правесці для выканання наступных ператварэнняў:

Cl2 → HCl → CuCl2 → FeCl2 → AgCl.

S → SO2 → SO3 →H2SO4 → ВаSO4

 ↓

 K2SO4

7. Вызначыце масу раствору азотнай кіслаты з масавай доляй 62 %, неабходнага для поўнага растварэння медзі масай 64 г.