Тэст "Аксіды, кіслоты, солі, асновы»

1. Формула сернай кіслаты:

а) НСl; б) NH3; в) H2SО4; г) Н3РО4

2. Да шчолачаў адносіцца:

a) Cu(OH)2; б) Cr(OH)3; в)Sr(OH)2; r)Mg(OH)2.

3. Двухасноўнай кіслародзмяшчальный кіслатой з'яўляецца:

а) Н3РО4; б) HNО3; в) НСl; г) H2SO3.

4. Для вызначэння кіслот нельга выкарыстоўваць індыкатар:

а) лакмус; б) метыларанж; в) фенолфталеін; г) універсальную індыкатарную паперу.

5. Рэакцыі атрымання аксідаў з простых рэчываў адносяцца да рэакцый:

а) раскладання; б) злучэння; в) замяшчэння; г) абмену.

6. Няправільна запісанае ўраўненне рэакцыі — гэта:

а) С + О2 = СО2; б) 2HCl + Zn = ZnCl2+ H2; в) SО3+Н2О = H2SО3; г) 2Cu + О2= 2CuO.

7. Пры ўзаемадзеянні сернай кіслаты і гідраксіду цынку ўтвараюцца:

а) ZnSO4 и Н2O; б) ZnO и H2SO4; в) ZnSO4 и Н2; г) Н2O и ZnS.

8.Масавая доля кіслароду ў SO3 складае:

а) 20 %; б) 60 %; в) 100 %; г) 40 %.

9. Да рэакцый нейтралізацыі адносяцца рэакцыя паміж:

а) аксідам натрыю і вадой;

б) сернай кіслатой і гідраксідам калія;

в) аксідам кальцыя і аксідам фосфару (V);

г) азотнай кіслатой і аксідам магнію.

10. Маса солі, якая ўтварылася пры ўзаемадзеянні азотнай кіслаты з гідраксідам натрыю масай 8 г, роўная:

а) 8,5 г; б) 17 г; в) 34 г; д) 85 г.