Амфатэрнасць 8 клас

1.Амфатэрнасць – гэта ўласцівасць рэчываў:

а) ўзаемадзейнічаць толькі з кіслотамі;

б) ўзаемадзейнічаць толькі з шчолачамі;

в) растварацца ў вадзе;

г) ўзаемадзейнічаць з кіслотамі і шчолочамі.

2. Амфатэрныя аксіды ўтвараюць два хімічных элемента, сімвалы якіх пазначаны ў радзе:

а) Na, Са; б) S, С1; в) Na, В; г) Zn, А1.

3. Амфатэрнымі гідраксідамі з'яўляюцца абодва рэчывы, формулы якіх пазначаны ў радзе:

а) Zn(OH)2, Са(ОН)2;

б) H2SО3, HCl;

в) Zn(OH)2, А1(ОН)3;

г) КОН, Fe(OH)3.

4. Здольнасць гідраксідаў ўзаемадзейнічаць як з кіслотамі, так і асновамі з утварэннем солі і вады з'яўляецца доказам характару:

а) асноўнага; б)нейтральнага; в) кіслотнага; г) амфатэрнага.

5. Формулы асноўнага, кіслотнага і амфатэрнага аксідаў адпаведна пазначаны ў радзе:

а) Na2О, СаО, СuО; б) SO2, Cl2O7, K2O; в) CaO, Р2O5, ZnO; г) Li2O, SO3, FeO.

6. Заданні 5,6 с.118