ЗАВДАННЯ В ТЕСТОВІЙ ФОРМІ

1. Укажіть формули сильних електролітів.

1. HCl; 2. NaOH; 3. CuSO3; 4. Fe(OH)2; 5. H3PO4; 6. LiOH

А. 1, 3, 5 Б. 2, 4, 6 В. 1, 2, 6 Г. 3, 4, 5.

2. Лужне середовище зумовлюють йони:

А. H+ Б. OН– В. Cl– Г. Nа+.

3. У слабких електролітів ступінь дисоціації становить:

А. > 30 % Б. < 30 % В. > 60 % Г < 3 %.

4. У кислому середовищі значення pH:

А. 7 Б. > 7 В. < 7

5. Під час дисоціації алюміній сульфату кількість йонів у розчині дорівнює:

А. 2 Б. 4 В. 3 Г. 5

6. Для проведення реакції, скорочене йонне рівняння якої Н+ + ОН– = Н2О, необхідно взяти дві речовини, а саме:

А. KOH, H2SiO3 Б NaOH, H2SO4 В. Zn(OH)2, HNO3 Г. Fe(OH)3 , HCl.

7. Скорочене йонне рівняння реакції між натрій карбонатом і кальцій хлоридом має вигляд: А. CO3 2– + CaCl2 = CaCO3 + 2Cl–

В. Na+ + Cl– = NaCl

Б. 2Na+ + CaCl2 = 2NaCl + Ca2+

Г. Ca2+ + CO3 2– = CaCO3.

8. Визначальним йоном і ознакою якісної реакції на хлорид-іон є:

А. H+, безбарвний газ В Ca2+, білий дрібнокристалічний осад Б Ag+, білий сирнистий осад Г Ba2+, білий дрібнокристалічний осад 9. Складіть у йонно-молекулярному вигляді рівняння реакції між калій сульфідом і нітратною кислотою. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

10. Складіть у йонно-молекулярному вигляді рівняння якісної реакції на йодид-іон. \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_