Тема: Реакції йонного обміну

І варіант

1. Вкажіть йони, на які дисоціює натрій сульфат:

а) Na+ та SO32-; б) Na+ та SO42- ; в) Na+ та SіO32-; г) Na+ та S2-.

2.Вкажіть речовину, яка є електролітом:

а) спирт; б) цукор; в) метан; г) сіль.

3.Вкажіть речовину, яка не є електролітом

а) кислота ; б) кисень ; в) луг ; г) сіль.

4. Вкажіть сильний електроліт:

а) Na2SO4 ; б) CH3COOH; в) H3PO4; г) NH4OH.

5.Вкажіть слабкий електроліт:

а) KCl; б) NaOH ; в) H2S ; г) HNO3.

6. Які пари йонів не можуть одночасно знаходитись у розчині?

а) Сa2+ та Cl-; б) Ag+ та NO3- ; в) Ba2+ та SO42- ; г) K+ та SO32- .

7. Встановіть відповідність між іонами та умовою проходження реакції між ними:

1. Fe3+ та OH- а) малодисоціююча речовина;

2.H+ та CO32- б) осад;

3.H+ та OH- в) газ.

4.Cu2+ та S2-

8. Розташуйте речовини в порядку зростання кількості йонів, на які вони дисоціюють:

а) FeCl3; б) AgNO3; в) Al2(SO4)3 ; г) K2SO3.

Тема: Реакції йонного обміну

І варіант

1. Вкажіть йони, на які дисоціює калій сульфіт:

а) К+ та S2- ; б) К+ та SO42- ; в) К+ та SіO32-; г) К+ та SO32-.

2.Вкажіть речовину, яка є електролітом:

а) кислота; б) глюкоза; в) ацетон; г) спирт.

3.Вкажіть речовину, яка не є електролітом

а) луг; б) сіль ; в) кислота ; г) цукор.

4. Вкажіть сильний електроліт:

а) Н2SO3 ; б) HCOOH; в) Ag3PO4; г) NаOH.

5.Вкажіть слабкий електроліт:

а) KOH; б) NH4OH ; в) H2SO4 ; г) Ba(OH)2.

6. Які пари йонів не можуть одночасно знаходитись у розчині?

а) Zn2+ та SO42-; б) Ag+ та Cl- ; в) Ba2+ та Cl- ; г) K+ та PO43- .

7. Встановіть відповідність між іонами та умовою проходження реакції між ними:

1. H+ та OH- а) малодисоціююча речовина;

2.H+ та SO32- б) осад;

3.Ca2+ та CO32- в) газ.

4.Ba2+ та SO42-

8. Розташуйте речовини в порядку зменшення кількості йонів, на які вони дисоціюють:

а) NaCl; б) Mg(NO3)2; в) Fe2(SO4)3 ; г) Al(NO3)3.

Бланк відповідей

Прізвище\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Варіант\_\_\_\_\_

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | а | б | в | г |
| 1 |  |  |  |  |
| 2 |  |  |  |  |
| 3 |  |  |  |  |
| 4 |  |  |  |  |
| 5 |  |  |  |  |
| 6 |  |  |  |  |

7.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|  |  |  |  |

8.

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| 1 | 2 | 3 | 4 |
|  |  |  |  |