

Тест по теме: «Диссоциация электролитов в водных растворах. Реакции ионного обмена»

-
- 1. Электролитом является:
 - 1)формальдегид;
 - 2)метанол;
 - 3)ацетат калия;
 - 4)глицерин.

▪ 2. Электролитом является каждое из веществ, формулы которых:

- 1) HCHO , $\text{Cu}(\text{OH})_2$, H_2SO_4 :
- 2) $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$, CaCl_2 , $\text{Ca}(\text{OH})_2$:
- 3) HCOOK , NaNO_3 , HNO_3 :
- 4) H_2SiO_3 , $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$, $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$:

-
- 3. Формула вещества, которое **не является** электролитом:



■ 4. Слабым электролитом является:

1) хлорид меди(II);

2) сероводородная кислота;

3) гидроксид бария;

4) соляная кислота.

-
- 5. Сильным электролитом является вещество, формулой которого:



-
- 6. Бромид-ионы образуются при диссоциации вещества, формула которого:



-
- 7. Сульфид-ионы образуются при диссоциации вещества, формула которого:



-
- 8. Ступенчато диссоциирует в растворе кислота:

1) азотистая;

2) соляная;

3) фосфорная;

4) азотная.

-
- 9. Одновременно в растворе могут находиться ионы:



-
- 10. Одновременно в растворе **не могут** находиться ионы:



-
- 11. В реакции между растворами хлорида железа (III) и гидроксида натрия участвуют ионы:

1) Cl^- и Na^+ ;

2) Fe^{3+} и OH^- ;

3) Fe^{2+} и OH^- ;

4) Cl^- и OH^- .

-
- 12. С образование осадка протекает реакция между растворами:

- 1) сульфата аммония и гидроксида натрия;

- 2) карбоната натрия и азотной кислоты;

- 3) хлорида бария и нитрата серебра;

- 4) гидроксида натрия и серной кислоты.

-
- 13. С образованием газа протекает реакция между растворами:

- 1) гидроксида бария и азотной кислоты;

- 2) серной кислоты и силиката натрия;

- 3) карбоната калия и нитрата кальция;

- 4) гидроксида натрия и хлорида аммония.

■ 14. С образованием воды протекает реакция между растворами:

■ 1) гидроксида калия и сульфата аммония;

■ 2) карбоната натрия и хлорида кальция;

■ 3) гидроксида бария и хлороводорода;

■ 4) гидроксида бария и сульфата аммония.

■ 15. Нерастворимая соль образуется при взаимодействии растворов:

- 1) силиката натрия и серной кислоты;
- 2) гидроксида натрия и хлорида меди (II);
- 3) нитрата серебра и бромида натрия;
- 4) гидроксида натрия и нитрата аммония.

-
- 16. С образованием осадка раствор гидроксида бария взаимодействует с раствором вещества, формула которого:



-
- 17. С образованием газа соляная кислота взаимодействует с раствором вещества, формула которого:



-
- 18. Соль и нерастворимое основание образуется в реакции между растворами:

- 1) хлорида алюминия и избытка гидроксида натрия;

- 2) гидроксида натрия и нитрата аммония;

- 3) гидроксида натрия и серной кислоты;

- 4) гидроксида калия и хлорида железа (II).

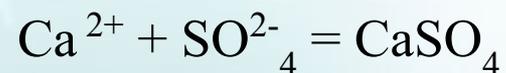
-
- 19. Сокращенное ионное уравнение



соответствует реакции между:

- 1) Растворами серной кислоты и гидроксида бария;
- 2) Раствором азотной кислоты и гидроксидом меди (II);
- 3) Соляной кислотой и гидроксидом алюминия;
- 4) Бромоводородной кислотой и гидроксидом калия.

-
- 20. Сокращенное ионное уравнение



соответствует реакции между:

- 1) Карбонатом кальция и раствором серной кислоты;
- 2) Растворами серной кислоты и хлорида кальция;
- 3) Раствором нитрата кальция и сульфатом бария;
- 4) Растворами хлорида кальция и сульфида натрия.

- 21. Сокращенное ионное уравнение



- Соответствует реакции между веществами, формулы которых:

- 1) FeS и $\text{NaOH}(\text{p-p})$;

- 2) $\text{FeSO}_4(\text{p-p})$ и $\text{NaOH}(\text{p-p})$;

- 3) $\text{FeCl}_3(\text{p-p})$ и $\text{KOH}(\text{p-p})$;

- 4) $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2(\text{p-p})$ и $\text{Cu}(\text{OH})_2$;

Правильно!



Неправильно!

