



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)  $\text{HCHO}$ ,  $\text{Cu}(\text{OH})_2$ ,  $\text{H}_2\text{SO}_4$ :
- 2)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$ ,  $\text{CaCl}_2$ ,  $\text{Ca}(\text{OH})_2$ :
- 3)  $\text{HCOOK}$ ,  $\text{NaNO}_3$ ,  $\text{HNO}_3$ :
- 4)  $\text{H}_2\text{SiO}_3$ ,  $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2$ ,  $\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6$ :

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



---

■ 4. Слабым электролитом является:

1) хлорид меди(II);

2) сероводородная кислота;

3) гидроксид бария;

4) соляная кислота.

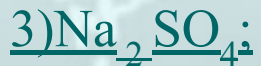
- 
- 5. Сильным электролитом является вещество, формулой которого:



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



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





- 
- 8. Ступенчато диссоциирует в растворе кислота:

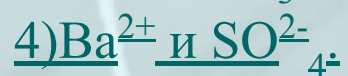
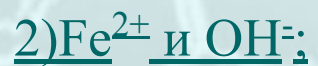
1) азотистая;

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)  $\text{Cl}^-$  и  $\text{Na}^+$ ;

2)  $\text{Fe}^{3+}$  и  $\text{OH}^-$ ;

3)  $\text{Fe}^{2+}$  и  $\text{OH}^-$ ;

4)  $\text{Cl}^-$  и  $\text{OH}^-$ .

- 
- 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.

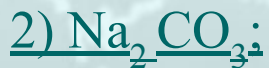
---

■ 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).

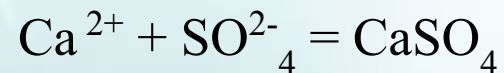
- 
- 19. Сокращенное ионное уравнение



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)  $\text{FeS}$  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!**

