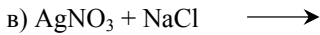


Тести до розділу «Розчини. Електролітична дисоціація».

- Яка з перелічених сполук дисоціює на іони:
 - хлорид заліза (III);
 - цукор;
 - бензин.
- Яка із сполук нерозчинна у воді і не є електролітом:
 - HCl; б) KNO₃; в) AgCl.
- Серед перелічених гідроксидів укажіть сильний електроліт:
 - Zn(OH)₂; б) KOH; в) Fe(OH)₃.
- Укажіть реакцію, яка відбувається у водному розчині з утворенням води:
 - NaCl + NH₄OH →
 - Ba(NO₃)₂ + K₂SO₄ →
 - CaCO₃ + HCl →
- Яка з перелічених сполук дисоціює на іони:
 - кисень;
 - нітратна кислота;
 - ефір.
- Яка із сполук є сильним електролітом:
 - H₂CO₃; б) Cu(OH)₂; в) NaNO₃.
- Серед перелічених гідроксидів укажіть сильний електроліт:
 - NaOH; б) NH₄OH; в) Al(OH)₃.
- Яка реакція у водних розчинах відбувається з утворенням слабкої кислоти:
 - AgNO₃ + HCl →
 - Na₂CO₃ + HCl →
 - Na₂SO₄ + HCl →
- Яка з перелічених речовин не електроліт:
 - хлорид заліза (III);
 - гідроксид натрію;
 - оксид міді (II).
- Укажіть електроліт, який дисоціює у водному розчині ступінчасто:
 - NaNO₃; б) HBr; в) ZnCl₂
- Серед перелічених кислот укажіть сильний електроліт:
 - H₂S; б) HCN; в) H₂SO₄.
- Укажіть реакцію, в разі якої утворюється осад:
 - KNO₃ + HCl →



13. Яка з перелічених речовин не електроліт:

- а) фосфат натрію;
- б) фосфат кальцію;
- в) нітрат калію.

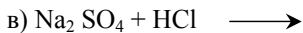
14. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації солі:

- а) катіон водню;
- б) катіон металу;
- в) аніон гідроксиду.

15. Укажіть слабкий електроліт:

- а) CH_3COOH ; б) HCl ; в) HNO_3 ;

16. У якому випадку утворюється слабкий електроліт:



17. Яка з перелічених речовин дисоціює на іони:

- а) карбонат кальцію;
- б) гідроксид амонію;
- в) хлорид алюмінію.

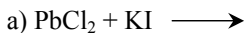
18. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації кислоти:

- а) іон водню;
- б) іон металу;
- в) гідроксид-іон.

19. Укажіть слабкий електроліт:

- а) NaCl ; б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; в) MgCO_3 ;

20. У якому випадку утворюється осад:



21. Яка з сполук у водному розчині практично не дисоціює і не проводить електричний струм:

- а) NaCl ; б) $\text{Fe}(\text{OH})_3$; в) CuSO_4 .

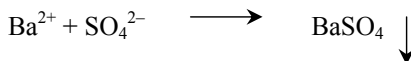
22. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації гідроксидів:

- а) іон водню;
- б) гідроксид-іон;
- в) іон металу.

23. Укажіть слабкий електроліт:

а) Na_2CO_3 ; б) H_2SO_3 ; в) MgCl_2 .

4. Який з попарно наведених електролітів треба взяти, щоб відбулося таке перетворення:



а) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{KCl} \longrightarrow$

б) $\text{Na}_2\text{SO}_4 + \text{HCl} \longrightarrow$

в) $\text{Ba}(\text{OH})_2 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$

24. Яка з перелічених сполук дисоціює на іони:

а) рид заліза (III);

б) цукор;

в) бензин.

25. Яка із сполук нерозчинна у воді і не є електролітом:

а) HCl ; б) KNO_3 ; в) AgCl .

26. Серед перелічених гідроксидів укажіть сильний електроліт:

а) $\text{Zn}(\text{OH})_2$; б) KOH ; в) $\text{Fe}(\text{OH})_3$.

27. Укажіть реакцію, яка відбувається з утворенням води:

а) $\text{NaOH} + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$

б) $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NaCl} \longrightarrow$

в) $\text{MgBr}_2 + \text{AgNO}_3 \longrightarrow$

28. Яка з перелічених сполук дисоціює на іони:

а) кисень;

б) нітратна кислота;

в) ефір.

29. Яка із сполук є сильним електролітом:

а) H_2CO_3 ; б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$; в) NaNO_3 .

30. Серед перелічених гідроксидів укажіть сильний електроліт:

а) NaOH ; б) NH_4OH ; в) $\text{Al}(\text{OH})_3$.

31. Яка реакція у водному розчині відбувається з утворенням слабкої кислоти:

а) $\text{Na}_2\text{SO}_3 + \text{HCl} \longrightarrow$

б) $\text{K}_2\text{SO}_4 + \text{HNO}_3 \longrightarrow$

в) $\text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{SO}_4 \longrightarrow$

32. Яка з перелічених речовин не електроліт:

а) хлорид заліза (III);

б) гідроксид натрію;

в) оксид міді (II).

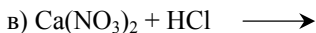
33. Укажіть електроліт, який дисоціює у водному розчині ступінчасто:

а) NaNO_3 ; б) HBr ; в) ZnCl_2

34. Серед перелічених кислот укажіть сильний електроліт:

а) H_2S ; б) HCN ; в) H_2SO_4 .

35. Укажіть реакцію, в разі якої з утворюється осад:



36. Яка з перелічених речовин не електроліт:

а) фосфат натрію;

б) фосфат кальцію;

в) нітрат калію.

37. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації солі:

а) катіон водню;

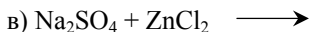
б) катіон металу;

в) аніон гідроксиду.

38. Укажіть слабкий електроліт:

а) CH_3COOH ; б) HCl ; в) HNO_3 .

39. У якому випадку утворюється слабкий електроліт:



40. Яка з перелічених речовин дисоціює на іони:

а) карбонат кальцію;

б) гідроксид амонію;

в) хлорид алюмінію.

41. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації кислоти:

а) іон водню;

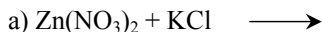
б) іон металу;

в) гідроксид-іон.

42. Укажіть слабкий електроліт:

а) NaCl ; б) $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$; в) MgCO_3 .

43. У якому випадку не утворюється осад:



44. Яка з сполук у водному розчині практично не дисоціює і не проводить електричний струм:

а) NaCl; б) Fe(OH)₃; в) CuSO₄.

45. Який іон обов'язково утворюється при дисоціації гідроксидів:

а) іон водню;
б) гідроксид-іон;
в) іон металу.

46. Укажіть слабкий електроліт:

а) Na₂CO₃; б) H₂SO₃; в) MgCl₂.

47. Які з перерахованих речовин при електролітичній дисоціації утворюють хлорид-іони:

а) калій хлорид;
б) бертолетова сіль KClO₃;
в) перхлорат калію KClO₄;
г) нашатир NH₄Cl?

48. У хімічній реакції між розчинами аргентум нітрату і калій хлориду бере участь пара йонів:

а) K⁺ і Ag⁺; в) K⁺ і Cl⁻;
б) K⁺ і NO₃⁻; г) Ag⁺ і Cl⁻;

49. Який з попарно наведених електролітів треба взяти, щоб суть реакції можна виразити таким рівнянням:



а) FeCl₃ + HNO₃ →

б) Fe(NO₃)₃ + NaOH →

в) FeSO₄ + KOH →