

9 клас. Узагальнення знань по темі “Електролітична дисоціація”.

I варіант. Тести. (12 балів).

1. Укажіть формулу сильного електроліту

- а) H_2CO_3 б) $\text{Mg}(\text{OH})_2$ в) HNO_3 г) H_2S

2. Яка речовина не належить до електролітів

- а) магній хлорид б) магній сульфат в) ацетон г) натрій гідроксид

3. Вкажіть формулу електроліту, який дисоціює ступінчасто

- а) H_2SO_4 б) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ в) MgSO_4 г) KNO_3

4. Укажіть йони, які не можуть одночасно міститися у розчині

- а) Ag^+ і NO_3^- б) Na^+ і SO_4^{2-} в) Ag^+ і PO_4^{3-} г) Zn^{2+} і Cl^-

5. Яка сполука під час дисоціації утворює йони Cr^{3+}

- а) BaCrO_4 б) $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ в) CrO_3 г) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$

6. Який ступінь дисоціації електроліту, якщо із 220 його молекул продисоціювало 44

- а) 40% б) 25% в) 40% г) 20%

7. Яка загальна кількість речовини йонів 2 моль ферум (III) хлориду

- а) 8 моль б) 2 моль в) 4 моль г) 3 моль

8. Частинка, яка має негативний заряд, називається

- а) атом б) молекула в) йон г) катіон д) аніон

9. Яка сполука практично не дисоціює на йони

- а) CuSO_4 б) H_2SO_4 в) $\text{Fe}(\text{OH})_3$ г) H_2S

10. Які речовини проводять електричний струм

- а) дистильована вода б) суха кухонна сіль в) розчин натрій гідроксиду

11. Хто є основоположником теорії електролітичної дисоціації

- а) С. Арреніус б) І. О. Каблуков в) В. О. Кістяківський

12. З яким типом зв'язку молекули дисоціюють на йони

- а) йонний б) ковалентний полярний в) ковалентний неполярний