

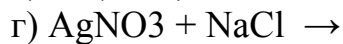
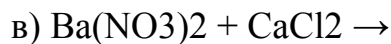
Тест до практичної роботи з теми:

«Реакції йонного обміну між електролітами у водних розчинах»

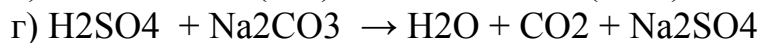
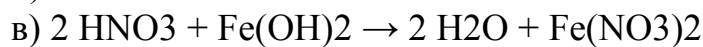
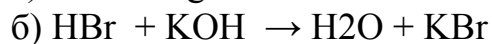
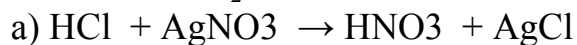
склала вчитель хімії ЗЗШ № 65

Фесенко Надія Анатоліївна

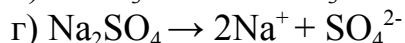
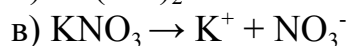
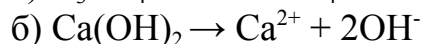
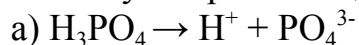
- Вкажіть йон, який завжди утворюється при дисоціації кислот.
а) гідроген-йон
б) гідроксид-йон
в) йон металу
- Виберіть формулу гідроксид-йону
а) OH^- б) H_3O^+
в) H^+ г) NH_4^+
- Яка з наведених речовин не дисоціює у водному розчині ?
а) CaCl_2 б) NaNO_3
в) K_2CO_3 г) AlPO_4
- Які йони можуть одночасно міститись в розчині :
а) Ag^+ та Cl^-
б) K^+ та SO_4^{2-}
в) Cu^{2+} та OH^-
г) Ba^{2+} та SO_4^{2-}
- Які йони **НЕ** можуть одночасно міститися в розчині :
а) Zn^{2+} та Cl^-
б) Cu^{2+} та OH^-
в) Na^+ та SO_4^{2-}
г) Ba^{2+} та NO_3^-
- Скорочене йонне рівняння $\text{Ba}^{2+} + \text{SO}_4^{2-}$ відповідає взаємодії (дві правильні відповіді)
а) $\text{BaO} + \text{H}_2\text{SO}_4$
б) $\text{BaCl}_2 + \text{PbSO}_4$
в) $\text{BaCl}_2 + \text{H}_2\text{SO}_4$
г) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4$
- Які умови проходження реакції $\text{FeCl}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$
а) випадання осаду
б) утворення води
в) виділення газу і води
г) ознаки реакції не спостерігаються
- Які з реакцій обміну відбуваються з утворенням осаду (нерозчинної у воді сполуки) :
а) $\text{FeSO}_4 + \text{KCl} \rightarrow$
б) $\text{Ba}(\text{NO}_3)_2 + \text{Na}_2\text{SO}_4 \rightarrow$



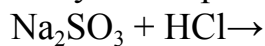
9. Яка з реакцій відповідає скороченому йонно-молекулярному рівнянню



10. У якому з варіантів відповідей рівняння дисоціації речовини записано неправильно :



11. Які умови проходження реакції :



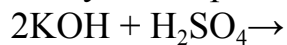
а) випадання осаду

б) утворення води

в) виділення газу і води

г) ознаки реакції не спостерігаються

12. Які умови проходження реакції :



а) випадання осаду

б) утворення води

в) виділення газу і води

г) ознаки реакції не спостерігаються

Ключ до тесту : 1-А, 2-А, 3-Г, 4-Б, 5-Б, 6-В, Г, 7-А, 8-Б, Г, 9-Б, 10- А, 11-В, 12-Б.