

РЕАКЦІЇ ЙОННОГО ОБМІНУ

Обери правильні твердження

- ☐ В реакціях ЙО беруть участь лише сильні електроліти
- ☐ Сильні електроліти у водних розчинах перебувають у вигляді йонів
- ☐ Реакція ЙО між водними розчинами сильних електролітів можлива за умови утворення слабого електроліта
- ☐ В реакціях ЙО між водними розчинами сильних електролітів завжди утворюється осад
- ☐ При зменшенні концентрації сильного електроліта у водному розчині ступінь його дисоціації збільшується

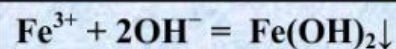
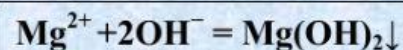
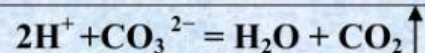
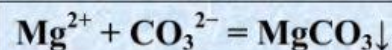
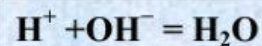
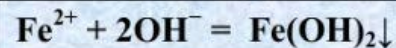
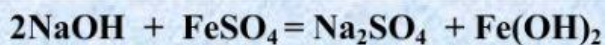
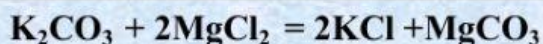
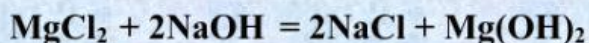
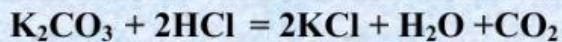
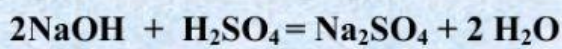
Які йони не можуть одночасно перебувати у розчині

Ca^{2+} і CO_3^{2-}	☐	Cu^{2+} і OH^-	☐
Na^+ і OH^-	☐	Fe^{2+} і Cl^-	☐
H^+ і SO_4^{2-}	☐	H^+ і SiO_3^{2-}	☐
Ba^{2+} і SO_4^{2-}	☐	H^+ і CO_3^{2-}	☐

Реакція між якими електролітами супроводжується виділенням газу

KOH і HCl	☐	K_2S і H_2SO_4	☐
K_2CO_3 і HCl	☐	K_2SO_4 і BaCl_2	☐
K_2SiO_3 і HCl	☐	KOH і CuSO_4	☐

Сполучи лініями молекулярне рівняння з відповідним йонним скороченим рівнянням



В п'яти пробірках знаходяться розчини солей: CuCl_2 , FeCl_2 , FeCl_3 , MgCl_2 , AlCl_3 . В кожну пробірку додали розчин натрій гідроксиду. Визнач, колір осаду, що утворився в кожній з пробірок, перетягнувши кольоровий елемент до відповідної пробірки.



CuCl_2

FeCl_2

FeCl_3

MgCl_2

AlCl_3

