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 елктролітів можлива за умови утворення слабкого електроліта
- ☐ В реакціях ЙО між водними розчинами сильних елктролітів 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-}	☐

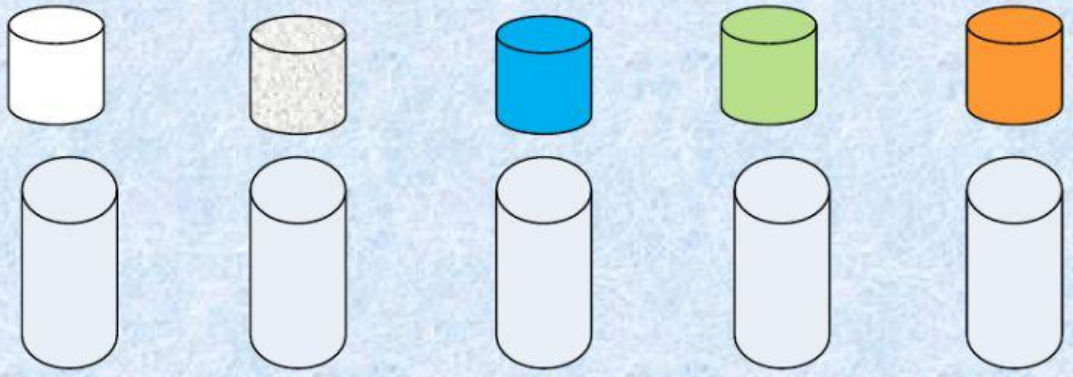
Реакція між якими електролітами супрводжується виділенням газу

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

$2NaOH + H_2SO_4 = Na_2SO_4 + 2H_2O$	$Fe^{2+} + 2OH^- = Fe(OH)_2\downarrow$
$K_2CO_3 + 2HCl = 2KCl + H_2O + CO_2$	$H^+ + OH^- = H_2O$
$MgCO_3 + 2HCl = MgCl_2 + H_2O + CO_2$	$Mg^{2+} + CO_3^{2-} = MgCO_3\downarrow$
$MgCl_2 + 2NaOH = 2NaCl + Mg(OH)_2$	$MgCO_3 + 2H^+ = MgCl_2 + H_2O + CO_2\uparrow$
$K_2CO_3 + 2MgCl_2 = 2KCl + MgCO_3$	$2H^+ + CO_3^{2-} = H_2O + CO_2\uparrow$
$2NaOH + FeSO_4 = Na_2SO_4 + Fe(OH)_2$	$Mg^{2+} + 2OH^- = Mg(OH)_2\downarrow$
	$Fe^{3+} + 2OH^- = Fe(OH)_2\downarrow$

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



$CuCl_2$ $FeCl_2$ $FeCl_3$ $MgCl_2$ $AlCl_3$

LIVEWORKSHEETS