

ПРАКТИЧНА РОБОТА №2

1. Якісна реакція - це...

реакція, під час якої атоми простої речовини заміщують атоми в складній
реакція, за допомогою якої можна визначити певні йони
реакція між двома простими речовинами
реакція між двома складними речовинами
реакція, під час якої з однієї складної речовини, утворюється дві або більше

2. Укажи речовину унаслідок якої можна визначити наявність йодид-іонів у розчині:

Na_3PO_4
 $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$
 KNO_3
 AgNO_3

3. Установи речовину, за допомогою якої можна довести наявність у розчині BaCl_2 хлорид-іонів:

Na_2SO_4
 AgNO_3
 $\text{Zn}(\text{NO}_3)_2$
 K_3PO_4

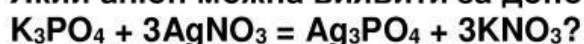
4. Зазнач речовину, за допомогою якої можна визначити наявність сульфат-іонів у розчині:

$\text{Ba}(\text{OH})_2$
 AgNO_3
 $\text{Fe}(\text{NO}_3)_2$
 Na_3PO_4

5. Зазнач формули йонів, наявність яких можна визначити за допомогою розчину BaCl_2 :

PO_4^{3-}
 Br^-
 SO_4^{2-}
 NO_3^-

6. Який аніон можна виявити за допомогою реакції:



катіон Ag^+
катіон K^+
аніон NO_3^-
аніон PO_4^{3-}

7. Позначте ознаку реакції, що супроводжує взаємодію між розчинами натрій сульфату та барій гідроксиду:

випадання жовтого осаду
випадання білого осаду
виділення газу
поява різкого запаху

8. Унаслідок додавання до розчину барій хлориду речовини **X** випав осад, нерозчинний у воді. Після додавання до розчину хлоридної кислоти речовини **X** виділився газ. Речовина **X** – це

аргентум (I) нітрат
калій сульфат
калій сульфід
калій карбонат

9. Укажіть відповідність речовини та кольору універсального індикатору в розчині цієї речовини:

NaOH

NaCl

H₂SO₄



10. Укажіть відповідність між йоном та якісним реактивом на нього:

гідроксид-
аніон

хлорид-
аніон

катіон
гідрогену

сульфат-
аніон

карбонат-
аніон

лакмус

фенолфталеїн

барій хлорид

сильна кислота

аргентум (I) нітрат