**04.05.2020 Добрий день учні 11а класу. Вас вітає Раїса Олександрівна**

**Тема уроку: Практична робота 1. Дослідження якісного складу солей**

1. Уважно опрацювати параграф 35 на с. 164 – 165.
2. На подвійному аркуші виконати практичну роботу № 1, варіант 1.
3. Обов’язково записати рівняння реакцій .

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| завдання № 1 | експериментальне визначення складу солей в пробірках | висновки |
|  |  |  |
| рівняння реакцій |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| завдання№2 | які реактиви використовували | спостереження | висновок |
|  |  |  |  |
| рівняння реакцій |

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| завдання№3 | які реактиви використовували | спостереження | висновок |
|  |  |  |  |
| рівняння реакцій |

Використовуйте електронні посилання з минулого уроку від 29.04.2020

Виконайте тестові завдання: виберіть варіант (-ти) правильних відповідей, хід розв’язання задач покажіть у письмовому вигляді.

Фото звіт надіслати 06 травня

Бажаю успіху

**Запитання 1**

Якісною реакцією на хлорид- іон є реакція з:

варіанти відповідей

  А. натрій хлоридом;   Б. аргентум нитратом;  В калій сульфідом;  Г барій сульфатом;

**Запитання 2**

Якісна реакція на карбонат-іони:

варіанти відповідей

 А. з натрій гідроксидом; Б. з аргентум нітратом;  В. з хлоридною кислотою; Г. з індикатором.

**Запитання 3**

Виявити сульфат-іони в розчині можливо за допомогою:

варіанти відповідей

 А катіону купруму;  Б  катіону феруму;  В катіону барію; Г аніону хлору.

**Запитання 4**

Виявити ортофосфат - аніони в розчині можна за допомогою:

варіанти відповідей

  А калій гідроксиду; Б аргентум нітрату;   В хлоридної кислоти;  Г сульфатної кислоти.

**Запитання 5**

Щоб виявити в розчині катіон амонію, використовують:

варіанти відповідей

  А кислоту; Б  луг;  В   сіль;   Г оксид.

**Запитання 6**

Колір осаду, що утвориться при змішуванні розчинів лугу та солі ферум (ІІ) хлориду на повітрі:

варіанти відповідей

 А бурий;   Б  синій; В зелений;  Г червоний.

**Запитання 7**

Якісними називають реакції за допомогою яких можна

варіанти відповідей

 А добути більш якісні речовини;

 Б  виявити наявність певної речовини чи йонів у суміші;

В  виявити відсутність певної речовини чи йонів в суміші;

 Г неорганічні речовини перетворити на органічні.

**Запитання 8**

Bиявити йони Барію Ва2+ можна за допомогою йонів

варіанти відповідей

 А .ОН- Б. SO42-  В.  SCN- Г . H+  Д.  NO3-

**Запитання 9**

При взаємодії розчину ферум (ІІІ) сульфату з натрій гідроксидом утворюється

варіанти відповідей

А. блідо-зелений осад;  Б. білий осад;  В.бурий осад;  Г. темно-синій осад;   Д.  синій осад.

**Запитання 10**

Виявити силікат-іони в розчині можна за допомогою

варіанти відповідей

 А. NaOH;  Б.  HCl;  В. AgNO3;  Г. KSCN;  Д. Na2 SO4.

**Запитання 11**

За допомогою якого реактиву можна виявити солі амонію, солі Феруму(ІІ), солі Феруму(ІІІ)?

варіанти відповідей

 А. КОН; Б. KSCN;  В.K3 Fe(CN)6;  Г. Na2 SO4;  Д. H2 SO4;  Є.  AgNO3.

**Запитання 12**

Допишіть рівняння реакції: Na3 PO4 + 3AgNO3 →

варіанти відповідей

 А.NaNO3 + AgPO4

 Б. 3NaNO3 + Ag3 PO4

 В. NaNO3 + Ag2 (PO4)3

 Г. NaNO3 + Ag3 PO4

**Запитання 13**

Запропонуйте варіант розпізнавання розчинів сполук Na2CO3 і NH4Cl

варіанти відповідей

 А.АgNO3;   Б.BaCl2;  В. NaOH;  Д. BaSO4.

**Запитання 14**

Визначити об'єм газу (л), який утворився при взаємодії 11,2 л азоту з воднем кількістю 2 моль:

варіанти відповідей

   А.11,2л; Б. 22,4л;  В.  44,8л;  Д.  67,2л.

**Запитання 15**

Позначте ознаку реакції, що супрводжує взаємодію між розчинами натрій сульфату та барій гідрокисду:

варіанти відповідей

 А.випадання білого осаду;  Б.виділення газу;  Г.випадання жовтого осаду ;   Д.поява різкого запаху.

**Запитання 16**

Укажіть масу (г) середньої солі, яка утворилась при взаємодії 3 моль літій гідроксиду з 2 моль сульфатної кислоти:

варіанти відповідей

 А.104г; Б.165г; В.110г; Г. 220г; Д.312г;   Є.330г.

**Запитання 17**

В реакцію вступають залізо масою 168 г і хлор об'ємом 67,2 л. Вкажіть назву і масу солі (г), що утворилась:

варіанти відповідей

 А. ферум (ІІІ) хлорид;  Б.  ферум (ІІ) хлорид;  В.127г;  Г. 487,5г  Д.  325г;  Є. 254г.