Фамилия и имя \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ 11 класс

 Дата \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**пРАКТИЧЕСКАЯ РАБОТА №3**

**ТЕМА: РЕШЕНИЕ ЭКСПЕРИМЕНТАЛЬНЫХ ЗАДАЧ ПО НЕОРГАНИЧЕСКОЙ И ОРГАНИЧЕСКОЙ ХИМИИ»**

**ЦЕЛЬ: ………………………………………………………………………………………………**

**…**…………………………………………………………………………………………………….

**РЕАКТИВЫ и оборудование:**  …………………………………………………..

…………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………

**С правилами безопасности и работы в кабинете химии ознакомлен(а). Обязуюсь их строго выполнять!**

**\_\_\_\_.\_\_\_\_.201\_\_ года \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_**

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| **Ход работы** | **Наблюдения** | **Уравнения химических реакций** | **Выводы**  |
| * 1. Какие катионы образуют ваданные вам **цветные осадки**?(за помощью обратитесь к таблице "Качественное определение ионов")

 На столе: осадок синий , осадок зеленый , осадок белый и реактивы **Cu SO4; FeCl2;АlCl3; NaOH** |
|

|  |  |
| --- | --- |
| ДАНО: | NaOH |
| Cu SO4 | Cu(OH) 2 ↓ ( голубой осадок) |
| FeCl2; | Fe (OH)2 ↓ ( светло-зелёный) |
| АlCl3 | Al (OH)3 ↓ (белый) |

 |  |  |
| 1. С помощью одного реактива определите каждое из трёх соединений **калия (хлорид,бромид и фосфат )**, находящихся в пронумерованных пробирках.

На столе : KCl , KBr, К3РО4 ,AgNO3 |
|

|  |  |
| --- | --- |
| ДАНО: | AgNO3 |
| KCl | Ag++ Сl-= AgCl ( белый осадок) |
| KBr | Ag++ Br-= AgBr ( светло-желтый) |
| К3РО4 | 3Ag++ РО43-= Ag3РО4(желтый) |

 |  |  |
| 1. В трёх пронумерованных пробирках находятся растворы **белка,глюкозы,глицерина.**

Исходя из выданных вам реактивов, составьте план и определите вещества(за помощью обратитесь к таблице "Качественное определение ионов")На столе:пронумерованные пробирки с р-рами глюкозы,глицерина,белка, реактивы Cu(OH)2, NaOH |
|

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
|  | Сu (OH)2 | Сu (OH)2при нагревании |
| глюкоза | Ярко — синий | Красный осадок |
| глицерин | Ярко — синий | ----------------- |
| белок | Фиолетовый | ----------------- |

 |  |  |
| 1. В трёх пронумерованных пробирках находятся растворы крахмала, глицина,этанола

Используя выданные вам реактивы,определите в какой пробирке находится глицин(аминоуксусная кислота).Составьте план определения и возможные уравнения реакций.**На столе**:в пронумерованных пробирках р-ры сахарозы , глицина, крахмала |
|

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
|  | Иод | CuO | КMnO4(H+) |
| этанол | ---------------- | ------------------- | Обесцвечивание |
| глицин | ---------------- | Голубой | ------------ |
| крахмал | синий | ------------------ | ------------ |

 |  |  |

**ВЫВОДЫ:**

……………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………………..