

24.03,2022

Хімія

8 клас

**Чекаю вас на урок, який пройде за допомогою ВІДЕО – Зв'язку у Viber, о 8. 30 працюємо згідно розкладу.**

**Тема. Солі – хімічні властивості.**

**Лабораторні досліді № 4, 5, 6.**

**Шановні учні!**

**Продовжуємо розглядати СОЛІ ТА ЇХ ВЛАСТИВОСТІ. сьогодні проведемо ВІРТУАЛЬНІ ЛАБОРАТОРНІ ДОСЛІДИ, тому...**

**.Відкриваємо зошит, число, тема...**

**<https://sites.google.com/view/osobova42/%D0%B4%D0%B8%D1%81%D1%82%D0%B0%D0%BD%D1%86%D1%96%D0%BD%D0%B5-%D0%BD%D0%B0%D0%B2%D1%87%D0%B0%D0%BD%D0%BD%D1%8F/8-%D0%BA%D0%BB%D0%B0%D1%81-%D1%81%D0%BE%D0%BB%D1%96-%D1%85%D1%96%D0%BC%D1%96%D1%87%D0%BD%D1%96-%D0%B2%D0%BB%D0%B0%D1%81%D1%82%D0%B8%D0%B2%D0%BE%D1%81%D1%82%D1%96-%D1%81%D0%BE%D0%BB%D0%B5%D0%B9>**

**Ця сторінка допоможе Вам при написанні роботи...**

**Лабораторні досліді № 4-6**

**Тема: Взаємодія металів із солями у водному розчині. Взаємодія солей з лугами у водному розчині. Реакція обміну між солями в розчині.**

**Мета: Дослідити особливості реакцій взаємодії розчинів солей з металами, розчинів солей між собою. взаємодії солей з лугами в розчинах. Виявити ознаки реакцій та встановити їхні типи.**

Хід роботи

Опис дослідження	Спостереження	Записуємо можливі рівняння реакції
<p>Дослід 1. Взаємодія металів із солями у водному розчині                      Перегляньте віртуальний дослід, скориставшись відео</p> <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=jvi_rpEw9IA">https://www.youtube.com/watch?v=jvi_rpEw9IA</a></p>		
<p>А) Наливаємо у 1-у пробірку розчину купрум (II) сульфату об'ємом 2 мл і опускаємо декілька гранул цинку</p>	<p><u><b>Заповнюємо самотійно</b></u></p>	<p><math>Zn + CuSO_4 =</math> <u><b>продовжуємо самотійно</b></u></p>
<p>Б) ) Наливаємо у 2-у пробірку розчину цинк (II) сульфату і опускаємо мідну дротинку.</p>	<p><u><b>Заповнюємо самотійно</b></u></p>	<p><math>Cu + ZnSO_4</math> <u><b>продовжуємо самотійно</b></u></p>
<p><b>Висновок</b> (вказіть умови, за яких відбувається взаємодія металів з розчинами лугів)</p>		
<p>Дослід 2. Взаємодія солей з лугами у водному розчині                      Перегляньте віртуальний дослід, скориставшись відео</p> <p><a href="https://www.youtube.com/watch?v=dsOpE73b8Ec">https://www.youtube.com/watch?v=dsOpE73b8Ec</a></p>		
<p>А) До 1-2 мл розчину ферум(III)хлориду додаємо 1 мл розчину натрій гідроксиду</p>	<p><u><b>Заповнюємо самотійно</b></u></p>	<p><math>FeCl_3 + NaOH =</math> <u><b>Продовж.уємо самотійно</b></u></p>
<p>Б) До 1-2 мл розчину натрій сульфату додаємо 1 мл розчину барій гідроксиду</p>	<p><u><b>Заповнюємо самотійно</b></u></p>	<p><u><b>Рівняння реакції записуємо самотійно</b></u></p>
<p>В) До 1-2 мл розчину натрій сульфату додаємо 1 мл розчину калій гідроксиду</p>	<p><u><b>Заповнюємо самотійно</b></u></p>	<p><u><b>Якщо реакція відбувається, запишіть рівняння реакції</b></u></p>
<p><b>Зробіть висновок:</b> (вказіть умови, за яких відбувається взаємодія солей з розчинами лугів)</p>		
<p>Дослід 2. <b>Реакція обміну між солями в розчині.</b>                      Перегляньте віртуальний дослід, скориставшись відео...  <a href="https://www.youtube.com/watch?v=6QgtSR7yUGk">https://www.youtube.com/watch?v=6QgtSR7yUGk</a></p>		

До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину натрій карбонату	<u><i>Заповнюємо самотійно</i></u>	<u><i>Якщо реакція відбувається, запишіть рівняння реакції</i></u>
До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину натрій сульфату	<u><i>Заповнюємо самотійно</i></u>	<u><i>Якщо реакція відбувається, запишіть рівняння реакції</i></u>
До 0,5 мл розчину кальцій хлориду додаємо 1 мл розчину калій нітрату	<u><i>Заповнюємо самотійно</i></u>	<u><i>Якщо реакція відбувається, запишіть рівняння реакції</i></u>
<b>Зробіть висновок</b> (вказіть умови, за яких відбувається взаємодія солей з розчинами лугів)		

**ЯКЩО ВИНИКАЮТЬ ПИТАННЯ ЗВЕРТАЙТЕСЯ**  
**0966284594, або [chimiya.k@gmail.com](mailto:chimiya.k@gmail.com)**