|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Предмет | Клас | Дата | Тема уроку | Домашнє завдання |
| Хімія | 8 | 14.04 | Генетичні зв’язки між основними класами неорганічних сполук. | <https://www.slideshare.net/Mihnevich/ss-31843263>Виконати вправи презентації<https://learningapps.org/5127536>Опрацювати параграф 37, виконати вправу 297 ст.209 |
|  |  | 16.04 | Генетичні зв’язки між основними класами неорганічних сполук. | <https://www.slideshare.net/Mihnevich/ss-31843263><https://learningapps.org/3011917>Опрацювати параграф 38, виконати вправу 310 (а,б) ст..212 |
|  |  | 21.04 | ***Розрахункові задачі №10:***«Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій.» | Завдання 1. Обчисліть кількість речовини води, що виділиться внаслідок термічного розкладання купрум(ІІ) гідроксиду масою 9,8 г.C:\Users\riaba_2\Desktop\Біологія 11 клас\image116.jpg3) За рівнянням реакції обчислимо кількість речовини води: (H2O) = 0,1 моль.Відповідь: 0,1 моль води.Виконати **Завдання 1** Обчисліть кількість речовини водню, який виділиться при взаємодії 5 г натрію з водою. |
|  |  | 23.04 | ***Розрахункові задачі №10:***«Розрахунки за хімічними рівняннями маси, об'єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій.» | Завдання 3. У результаті взаємодії деякого двовалентного металу масою 11,2 г з розчином хлоридної кислоти виділився водень об'ємом 4,48 л. (н. у) Визначте цей метал.**Розв’язання**1) Для розв'язання задачі складемо рівняння реакції в загальному вигляді: https://subject.com.ua/lesson/chemistry/8klas/8klas.files/image118.jpg2) Обчислимо кількість речовини водню за формулою  = V/Vm:https://subject.com.ua/lesson/chemistry/8klas/8klas.files/image119.jpg3) За рівнянням реакції обчислимо кількість речовини металу:(Me) = (H2) = 0,2 моль. 4) Обчислимо молярну масу металу:https://subject.com.ua/lesson/chemistry/8klas/8klas.files/image120.jpg5) 3 допомогою періодичної системи знайдемо метал з атомною масою 56 г/моль. Це Ферум.Відповідь: залізо.**Завдання 1** Тривалентний метал масою 32,4 г розчинили в сульфатній кислоті. При цьому виділився водень об'ємом 40,32 л (н. у.). Визначте цей метал. |