Добрий день. Вас вітає Раїса Олександрівна

Звертаю вашу увагу на типові помилки під час виконання д/з:

Вправа № 4 с. 197

……P2O5→Na3PO4→Na2SO4

**Як потрібно було виконати завдання?**

P2O5 +6NaOH =2Na3PO4+3H2O

2Na3PO4+ 3 MgSO4 =3Na2SO4+ Mg3(PO4)2↓

Вправа № 7 стор.203

…. Na2CO3→H2CO3→Na2CO3

**Як потрібно було виконати завдання?**

Na3CO3 +2HCl=2NaCl +H2O + CO2↑

CO2↑ + NaOH=Na2CO3 + H2O

**Тема:Загальні способи добування основ.**

**Складаємо конспект, читаємо параграф 54**

**Розчинні основи можна добути такими шляхами:**

**а) взаємодія розчинних металів або їх оксидів з водою. Нагадую до розчинних металів відносяться:** Li. Na. K. Rb. Cs. Ca. Sr. Ba

**Наприклад:** Са + Н2О= Са(ОН)2 + Н2↑

кальцій гідроксид водень

б) Са О+ Н2О= Са(ОН)2

кальцій гідроксид

**Нерозчинні у воді основи отримують під час взаємодії розчину розчинної основи(лугу) із розчинною сіллю, яка містить будь - який нерозчинний метал. Відкриваємо таблицю розчинності(останній форзац підручника). Йони солей нерозчинних металів: Mg2+. Al3+.Zn2+.Cr3+.Fe2+.Fe3+.Pb2+.Cu2+. Hg2+.Ag+**

**Наприклад: нам необхідно добути амфотерну нерозчинну основу Zn(OH)2(цинк гідроксид)**

**За табліцією розчинності визначаємо будь яку розчинну сіль цинку.**

**ZnCl2  + 2NaOH = Zn(OH)2↓ + 2NaCl**

**Цинк хлорид цинк гідроксид**

**Zn(NO)2 + 2KOH = Zn(OH)2↓ + 2KCl**

**Цинк нітрат цинк гідроксид**

**А зараз читаємо зміст параграфа 54 і виконуємо вправу № 4 , № 5 сторінка 226**

**Скан – копію треба надіслати мені 24 квітня на мою електронну адресу. Прохання копию розташувати вертикально, а ні горізантально.**

**Тема: Поняття про амфотерні оксиди та гідроксиди**

1. **Заходимо в Google і друкуємо запитання : хімія 8 клас властивості амфотерних сполук - відеоролик**
2. **Продевитися уроки від 17 березня 2020р., 29 березня 2020р., 18 серпня 2016року**
3. **Уважно читаємо зміст параграфа № 55. Результати роботи оформлюємо в таблицю:**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ з/п** | **Амфотерні оксиди** | |
| **основні властивості** | **кислотні властивості** |
| **1** | **Cr2O3 + HCl=** | **Cr2O3 + KOH=** |
| **2** | **BeO + H2SO4=** | **BeO + NaOH=** |
| **3** |  | **Cr2O3+ CaO=** |
| **4** |  | **Cr2O3 +Na2CO3=** |

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **№ з/п** | **Амфотерні гідроксиди** | |
| **основні властивості** | **кислотні властивості** |
| **1** | **Сr (OH)3 +HCl=** | **Cr (OH)3 у вигляді кислоти записують так:**  **H3CrO3 + KOH=** |
| **2** | **Be(OH)2 + HNO3=** | **H2BeO2 + NaOH=** |
| **3** | **Cr(OH)3→** |  |
| **4** | **Be(OH)2→** |  |

**Д/з 1. читаємо зміст параграфа 54 і виконуємо вправу № 4 , № 5 сторінка 226**

**Скан – копію треба надіслати мені 24 квітня на мою електронну адресу. Прохання копию розташувати вертикально, а ні горізантально.**

1. **Уважно читаємо зміст параграфа № 55. Результати роботи оформлюємо в таблицю:**