ХІМІЯ

**8 клас**

**Урок 50.13.03. Тема: Кислоти. Практичне заняття. Виконання вправ , розв’язування задач.(Урок формування вмінь і навичок).**

Для кожного перетворення напишіть по два хімічних рівняння:

HCI→ CaCI2; H 2S→K 2S; H 2PO4→Ba 3(PO4)2

Задача. При дії на магній сульфатної кислоти виділився водень об’ємом 8,96 літрів(н.у.). Яка маса магнію вступила в реакцію?

**Домашнє завдання**: Підготуватися до контрольної роботи на тему: **Кислоти , основи.** Повторити про кислоти та основи , їх хімічні властивості , складання хімічних рівнянь. Посилання за відео- <https://youtu.be/Oq1nWv6-g_k>

**Урок 51. 17.03. Тема : Контрольна робота №4.Кислоти ,основи.**

1. Що таке кислоти? (0,5 балів)
2. Що таке основи?(0,5 балів.)
3. Кислоти класифікуються за а) вмістом-------------- ( 0,5б)
4. За вмістом Оксигену кислоти поділяються на---------------------(0,5б)
5. Луги це---------------------(0,5б)
6. За кількістю гідроксильних груп основи поділяються на--------(0,5б)
7. Запишіть формули основ за їх назвами (1 б)

Натрій гідроксид; алюміній гідроксид; купрум(II) гідроксид; барій гідроксид;

1. Запишіть формули кислот за їх назвами (1б)

Силікатна; сульфідна;сульфатна; сульфітна; карбонатна; азотна.

1. Напишіть рівняння взаємодії соляної кислоти із запропонованими речовинами, де це можливо(3б)

Магній оксид ; залізо; мідь; карбон(IV) оксид; купрум(II) оксид;

1. На алюміній масою 13.5г подіяли хлоридною кислотою взятою в надлишку. Яка маса алюміній хлориду та об’єм газу утвориться після реакції? (2б)
2. Луги добувають у реакціях взаємодії оксидів з водою. Яка маса та кількість речовини натрій оксиду прореагувала з водою , якщо утворився гідроксид масою 200г?(2б)

**Урок 52.20.03. Тема: Фізичні та хімічні властивості середніх солей. Лабораторні досліди №4-6. Взаємодія речовин у водних розчинах Д.омашня робота :** повторити & 31 , опрацювати &32.конспект,

(Завдання №257 ,259). Звернути увагу на утворення формул солей та їх хімічні властивості. Посилання за відео <https://www.youtube.com/watch?v=rb7ecpzNiKs>

**Урок 53. 24.03. Тема: Лабораторний дослід №7. Розв’язування експерементальних задач на прикладі реакції обміну.**

Написати рівняння реакцій. Вказати умови проходження їх до кінця.

MgCO3 =t AgNO3 + HCI =

Fe + CuCI2 = Pb(NO3)2 + Na2=

Na2SO4 + BaCI2 = K2SO3 + SiO2 =

MgCI2 + KOH = FeCI2 + KOH =

Na2SO3 + HCI = AgNO3 + NaCI =

 **Домашне завдання: повторити &31, опрацювати** **&32**

 (Завдання № 260,261).

**Урок 54. 27.03. Тема: Хімічні властивості амфотерних гідроксидів.**

**Здатність сполуки виявляти основні та кислотні властивості називають амфотерністю ,а саму сполуку – амфотерною.** Амфотерні гідроксиди:

Zn(OH)2 Pb(OH)2 Sn(OH)2 Al(OH)3 Cr(OH)3 Fe(OH)3

**Домашне завдання: повторити & 30 , опрацювати &31** конспект ,**(** Завдання №246 ,251). Посилання за відео <https://www.youtube.com/watch?v=LKu2gAJrpT0>