Добрий ранок учні. Планую до суботи завершити перевірку ваших робіт і повністю повідомити із результатами вашої індивідуальної роботи.

Завдання до уроку 8б класу.

**Тема: хімічні властивості середніх солей**

**Мета уроку:** ознайомитися з тим, як середні солі реагують з металами та лугами.

План проведення уроку.

1 Спочатку здійснюємо **самоперевірку завдань минулого уроку**

: сторінка 238 вправи 4, 5; сторінка 239 вправа 7+

***Інтерактивна вправа «Солі у нашому побуті***

Вправа 4

ZnCl2- цинк хлорид : Mg(NO3)2 - магній нітрат : Ca3(PO4)2 - кальцій ортофосфат :

Al2S3- алюміній сульфід ; Na2SiO3 – натрій силікат ; NaNO3 – натрій нітрат.

Вправа 5

Формули солей зі спільними кислотними залишками:

1)Na3PO4 - натрій ортофосфат; K3PO4 - калій ортофосфат; Ca3(PO4)2 –кальцій ортофосфат.

2)Cu(NO3)2 – купрум(ІІ) нітрат;Ca(NO3)2- кальцій нітрат; Ba(NO3)2 – барій нітрат.

3)AlCl3 – алюміній хлорид; CaCl2 – кальцій хлорид; ZnCl2 – цинк хлорид.

4)K2SO4 – калій сульфат;Li2SO4 – літій сульфат; MgSO4 – магній сульфат.

сторінка 239 вправа 7

K2SO4 – калій сульфат; Al(NO3)3 – алюміній нітрат; MgS - магній сульфід; Cu(NO3)2 – купрум(ІІ) сульфат;SnCl2 –станум (ІІ) хлорид; AgNO3 – арґентум нітрат; AlPO4 – алюміній ортофосфат; BaSO3- барій сульфіт; BaS – барій сульфід; ; Na2SiO3 – натрій силікат, BaSO4 – барій сульфат; NaCl – натрій хлорид; MnSO4 – манган(ІІ) сульфат;

Ag2S – арґентум сульфід; Mg3(РО4)2 – магній ортофосфат.

Під час виконання наступного домашнього завдання напишіть кількість правильних відповідей.

А зараз переходимо до наступного теоретичного матеріалу.

1. Опрацюйте спочатку зміст параграфа № 60.
2. Виконуємо лабораторну роботу № 10. Взаємодія солей з металами

<https://www.youtube.com/watch?v=rb7ecpzNiKs>

1. Виконуємо лабораторну роботу № 11. Взаємодія солей з лугами у водному середовище. <https://www.youtube.com/watch?v=rb7ecpzNiKs>

Результати роботи оформлюємо в зошиті у вигляді таблиці:

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| № з/п | хід роботи | спостереження | висновок |
|  |  |  |  |
| рівняння реакцій |

 Домашне завдання . Увага!!! Подивитися відео фрагмент повністю, але лабораторну роботу оформлюємо лише №10 та № 11. Параграф « 60. Розв’язати вправу « 5 сторінка 244 та № 8 сторінка 245.