

Тема уроку

Розв'язування вправ і задач

Завдання:

1. Виконати завдання 1-3 і розв'язати одну задачу на вибір (№4 або №5)

САМОСТІЙНА РОБОТА (ФРОНТАЛЬНА)

1. Установіть відповідність між катіонами й аніонами для якісного визначення речовин.

А. Ba^{2+} ;	1. NO_3^- ;
Б. Fe^{3+} ;	2. CO_3^{2-} ;
В. Ca^{2+} ;	3. SO_4^{2-} ;
Г. Ag^+ ;	4. OH^- ;
	5. PO_4^{3-} .

А	
Б	
В	
Г	

2. Установіть відповідність між катіонами й аніонами для якісного визначення речовин та ознаками реакцій:

А. Fe^{2+} ;	1. SO_4^{2-} ;	I. Зеленовато-білий осад;
Б. Ba^{2+} ;	2. SiO_3^{2-} ;	II. Жовтий осад;
В. Ag^+ ;	3. PO_4^{3-} ;	III. Білий осад, нерозчинний у кислотах;
Г. Cu^{2+} ;	4. OH^- ;	IV. Білий сирнистий осад;
	5. CO_3^{2-} ;	V. Синій осад.

А	
Б	
В	
Г	

3. Є речовини: кальцій оксид, вода, сульфатна кислота, алюміній гідроксид, купрум(II) оксид. Добудьте три прості та шість складних речовин, використовуючи їх та продукти їхньої взаємодії. Напишіть рівняння реакцій.

4. Внаслідок взаємодії заліза з бромом утворилася сіль масою 4,32 г. Обчисліть масу заліза, що прореагувало з бромом. Назвіть утворену сіль.

5. Натрій сульфат кількістю речовини 0,4 моль повністю прореагував з барій хлоридом. Обчисліть масу солі та дайте їй назву.

Завдання виконати до 5 травня

2. Починайте повторювати матеріал від параграфа 25 по 40. Перший тест буде складений за параграфами 25 - 28. Другий - за параграфами 30-34. Третій - 36-39.
3. У травні будете писати тести по темі "Метали". Тести будуть на сайті "На урок". Я дам посилання, воно легко відкривається. Тестів я складу по трьох або по чотирьох темах. А контрольної не буде.