**Контрольна робота №5**

**Основі класи неорганічних сполук (ІІ)**

**I варіант**

***І рівень ( по 0,5 бала)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді*

1. Вкажіть,сульфати – це солі кислоти:

**A** нітратної; **Б** хлоридної;

**В** сульфатної;**Г** фосфатної.

1. Позначте формулу купрум (ІІ) гідроксиду:

**А** NaOH; **Б** Cu(ОН)2; **В** Н2СО3;**Г** НВг.

1. Позначте пару речовин, що реагують між собою:

**А** НС1 + H2SiО3; **Б** SiО2 + Н2О;

**В** СО2 + NaOH; **Г**SiO2 + О2.

1. Позначте суму коефіцієнтів у рівнянні реакції, схема якого Fe(OH)2 + НС1 = FeCl2 + Н2О:

**А** 4;**Б** 5;**В** 6;**Г** 9.

1. Індикатор лакмус змінює фіолетове забарвлення в розчинах лугів:

**А**на жовте; **Б**на малинове;

**В** на червоне; **Г** на синє.

1. Позначте, скільки із поданих речовин - KNО3, CaO, Н2О, CuSО4, Zn - реа­гують з калій гідроксидом :

**А**2**;Б** 3;**В** 4; **Г** 1.

***ІІ рівень (по 1 балу)***

*Завдання з вибором кількох правильних відповідей*

1. Вкажіть формули нерозчинних основ:

**А**NaOH ; **Б**Cu(ОН)2  ; **В**Fe(OH)2 ; **Г**Bа(ОН)2 ; **Д** А1(ОН)3 .

*Завдання на встановлення відповідності*

1. Установіть відповідність між схемами рівнянь реакцій та формулами од­ного з реагентів:

**А** ... + Н2О→ Са(ОН)2 + Н2; **1** СаСО3;

**Б** *...+* ІІ2О→ Са(ОН)2; '**2** СО2;

**В** ... → СаО + СО2; **3** СаО;

**Г**... + СО2→ СаС03 + Н2О. **4** Са(ОН)2;

**5** Са.

*Завдання на встановлення послідовності*

1. Установіть генетичний ланцюжок добування основи, проставивши цифри від 1 до 4:

**А**Cu; **Б**CuС12; **В**Cu(OH)2; **Г** СuО.

***ІІІ рівень (по 1,5 бала)***

1. Складіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі пере­творення:

К → Y→ K2SО4 → BaSО4.

У відповіді вкажіть відносну молекулярну масу речовини Y.

1. Обчисліть масу 1,5 моль натрій сульфату.

***IV рівень (3 бала)***

1. Обчисліть масу солі, яка утвориться в результаті взаємодії розчину хлоридної кислоти з купрум(ІІ) гідроксидом масою 4,9 г.

**8 клас Хімія**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **Дата** | **Тема** | **Матеріали** |
| 27.04 | Розрахунки за хімічними рівняннями маси об’єму, кількості речовини реагентів та продуктів реакцій. | Виконати №272 ст.190. №278 ст.193. №284 ст.196. №294 ст.202.  <https://www.youtube.com/watch?v=ixbwBExLzjs>  <https://www.youtube.com/watch?v=gLVTsXIMjWU>  <https://www.youtube.com/watch?v=QdC0yDez6XQ> |
| 30.04 | Узагальнення і систематизація з теми «Фізичні та хімічні властивості основ та солей». Захист міні-проекту. | Опрацювати §37. Проект на тему «Вплив хімічних сполук на довкілля і здоров’я людини. |
| 4.05 | Контрольна робота №5 | Подається нище |
| 7.05 | Поширеність у природі та використання оксидів, кислот, основ, солей. | §39 ст.215-220. Виконати №323 стор.221. |
|  |  |  |
|  |  |  |

**Відео уроки**

<https://www.youtube.com/watch?v=4W89m6IcToQ&feature=youtu.be&fbclid=IwAR2On2vU_VWlVE5ri0-4Qf0tK_cxWjx5sMI5U0yiQN8YO6bgLaKwLIGDEG4>

<https://www.youtube.com/watch?v=yeyAv1Olsas>

<https://www.youtube.com/watch?v=hsx18TF-nqA>

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

<https://www.youtube.com/watch?v=ZQF5dlc39J0>

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

<https://www.youtube.com/watch?v=W1bMXYJTYJc>

<https://www.youtube.com/watch?v=vxZxQspVu78>

<https://www.youtube.com/watch?v=vJRH5GNTkE8>

<https://www.youtube.com/watch?v=eLuUyrDwE1w>

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

**Лабораторні досліди, практичні**

<https://www.youtube.com/watch?v=HNPz4-ylFa0>

<https://www.youtube.com/watch?v=CCmNLJV4lyI>

<https://www.youtube.com/watch?v=YzhPPFSd-dE>

Контрольну роботу виконати та сфотографувати і скинути мені на вайбер 0968162155 або на електрону пошту myroslava158@ukr.net