**Тема уроку**. Контрольна робота за темою «Основні класи неорганічних сполук».

Роботу виконати в зошиті, варіант відповідає вашому місцю в класі. **Відповіді надсилати в Хьюмен або на електронну пошту:**

[nftelepneva@gmail.com](mailto:nftelepneva@gmail.com)

Відповіді надіслати до 15.00 сьогодні 16.05.22.

**І варіант**

***І рівень (по 1 балу)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді:*

1. Позначте формулу сполуки, що належить до оксидів:

**A** Fe(OH)3; **Б** Mg(OH)2; **В** Zn(NО3)2; **Г** CuO.

1. Позначте ряд, що утворений лише з формул кислот:

**A** NaCl, НС1, КОН;**Б** НС1, HNО3, Н2СО3;

**В** MgSО4, K2S, А1С13;**Г** КОН, NaCl, HC1.

1. Позначте формулу сполуки, яка при взаємодії з водою утворює луг:

**А** СО2; **Б** А12О3;**В** SО3;**Г** К2О.

1. Позначте кислотний оксид:

**A** СО;**Б** FeO;**В** СаО;**Г** Р2О5.

1. Позначте пару речовин, що реагують між собою:

**А** НС1 + H2SО3;**Б** ZnO+ Н2SО4;

**В** FeCl3+ NaС1;**Г** SО2+ CО2.

1. Позначте рівняння реакції сполучення:

**A** 2HgO = 2Hg +О**2↑**; **Б** S + О2 = SО**2↑ ;**

**В** CaCО3= CaO+ CО2↑; **Г** 6CО2+ 6H2О=C6H12О6+ О2↑.

***ІІ рівень (по 1,5 балу)***

*Завдання з вибором кількох правильних відповідей:*

1. З якими речовинами буде реагувати хлоридна кислота:

**А** CaO; **Б**SО3 ; **В**Fe; **Г** А12О3.

*Завдання на встановлення відповідності*

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

**А** ... + О2→Р2О5; **1**Н3РО4;

**Б** ... + Н2О→ Н3РО4;**2**Р;

**В** ... + Н3РО4→Mg3(PО4)2+H2О; **3**MgO;

**Г**... + Н3Ро4→Mg3(PО4)2+H2.**4**Р2О5;

**5**Mg.

***IІІ рівень (3 бала):***

1. Обчисліть, коли утвориться більше водню: у результаті взаємодії суль­фатної кислоти з магнієм масою 10 г чи з цинком масою 10 г.

**II варіант**

***І рівень (по 1 балУ)***

*Завдання з вибором однієї правильної відповіді:*

1. Позначте формулу основного оксиду:

**A** ZnO;**Б** ВеО;**В** Fe2О3;**Г** К2О.

1. Позначте формулу карбонатної кислоти:

**А** НС1; **Б** HNО3;**В** Н2СО3;**Г** НВг.

1. Позначте назву речовини, формула якої N2О5:

**А** нітроген(ІІІ) оксид;**Б** нітратна кислота;

**В** нітроген(V) оксид;**Г** нітроген(І) оксид.

1. Позначте ряд, у якому послідовно записані формули одно-, дво-, триосновних кислот:

**А** Н3ВО3, HNО3, H2SО4; **Б** НС1, HNО3, НВг;

**В** HNО3, H2SО4, H3BО3;**Г** Н3ВО3, НРО3, Н4Р2О7.

1. Позначте ряд, що утворений лише з формул основних оксидів:

**A** ZnO, К2О, ВеО;**Б** CaO, А12О3, Na2О;

**В** MgO, К2О, Na2О;**Г** CuO, К2О, Fe2О3.

1. Позначте ознаку взаємодії цинку з хлоридною кислотою:

**А** бурий драглистий осад;**Б** бурий розчин;

**В** безбарвний газ;**Г** сіро-зеленкуватий осад.

***ІІ рівень (по 1,5 балу)***

*Завдання з вибором кількох правильних відповідей:*

1. З якими металами буде реагувати хлоридна кислота:

**А**Ca; **Б**Cu ; **В**Fe; **Г** А1.

*Завдання на встановлення відповідності*

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

**А**... + О2→SО2; **1**H2SО3;

**Б**... + Н2О→H2SО3;**2**S;

**В...** + К2О→ + K2SО3+ Н2О; **З**К;

**Г***... +* Н2О→ Н2СО3.**4**SО2**;**

**5** СО2.

***ІІІ рівень ( 3 бала):***

1. Обчисліть, коли утвориться більше водню: у результаті взаємодії хлоридної кислоти з магнієм масою 4,8 г чи з цинком масою 6,5 г.