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

**Виконати роботу до 22 травня!**

***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.