*Контрольна робота 2 «* ***Основні класи неорганічних сполук****»*

*Варіант 1*

*Завдання 1–5 мають по чотири варіанти відповіді. У кожному завданні лише одна відповідь правильна за кожну правильну відповідь 0,5 бали.*

***1. Укажіть формулу хром(ІІІ) гідроксиду:***

*А. Cr(OH)3;*

*Б. Cr(OH)2;*

*В. CrOH;*

*Г. Cr3OH.*

***2. Укажіть рядок, у якому наведено лише оксиди:***

*А. K3PO3; H2O; CaSO3;*

*Б. NaCl; MgO; H2SO4;*

*В. Na3PO4; HCl; BaO;*

*Г. K2O; CaO; Li2O.*

***3. Укажіть сполуку, яка НЕ належить до кислот:***

*А. H2S;*

*Б. H2SO3;*

*В. H2O;*

*Г. HBr.*

***4. Укажіть рядок, у якому наведено лише оксигеновмісні кислоти:***

*А. H2S; H3РO4; HРO3;*

*Б. H2SO3; H2SO4; HBr;*

*В. H3PO4; H2SO3; H2SO4;*

*Г. HF; H3AsO4; H2S.*

***5. Установіть відповідність між назвами й формулами сполук:***

***Назви сполук Формули сполук***

*А .Манган(ІІ) сульфід; 1 MnSO4;*

*Б .манган(ІІ) сульфат; 2 Mn(OН)2;*

*В. манган(ІІ) гідроксид; 3 Mn2O7;*

*Г. манган(VIІ) оксид. 4 MnSO3;*

 *5 MnS.*

*6.(1.б)* ***Складіть рівняння реакцій сульфатної кислоти із:***

*а) залізом; б) цинк оксидом; в)натрій карбонатом; г) алюмінієм; д)калій гідроксидом.*

*7. ( 1,5б )Яка маса натрій гідроксиду витратиться на нейтралізацію 0,1 моль ортофосфатної кислоти?*

*8.(1б)* ***Складіть рівняння реакції ,за якими можна здійснити такі******перетворення*** *:магній гідроксид → магній оксид→ магній хлорид → магній фосфат.*

*9.(2б) Який об′єм сульфур (IV) оксиду ( н.у.) був поглинутий кальцій гідроксидом, якщо в результаті утворилося 12 г кальцій сульфіту ?*

*10.(1б)В трьох пробірках без надпису знаходять такі речовини :вода, хлоридна кислота і натрій гідроксид. Як за допомогою одного реактиву розпізнати їх****?*** *Опишіть спостереження.*

*11.(1б)У трьох пронумерованих пробірках знаходяться речовини : натрій карбонат, натрій сульфат і натрій хлорид , як розпізнати ці речовини, запропонуйте план розпізнавання*

*12(2б)* ***Напишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити перетворення****: Ba=>BaO=>Ba(OH)2=>Ba(NO3)2 =>Ba3(PO4)2=>BaCL2=>BaSO4*