27.04.2020

**Тема:** Узагальнення знань «Неорганічні сполуки та їхні властивості. Металічні елементи та їхні сполуки».

Повторити &23-33. Виконати тестове завдання.

Результатів виконання для оцінювання **чекаю в особистих повідомленнях на сайті школи або у Viber до 30.04.2020. Готуємося до контрольної роботи.**

1.Катіон магнію утворюється за рахунок того, що атом магнію

А. віддає два електрони

 Б. віддає один електрон

 В. приєднує один електрон

 Г приєднує два електрони

 2. Вкажіть суму коефіцієнтів у реакції

Al+ H2SO4(конц)→Al2(SO4)3+ H2S+ H2O

А 44

 Б 33

 В 42

 Г 30

1. Ферум відноситься до

А d- елементів

 Б s- елементів

 В f- елементів

 Д p- елементів

1. Пляму від іржі на одязі можна вивести

А лимонною кислотою

 Б спиртом

 В милом

 Г содою

1. Вкажіть солі з якими реагує калій гідроксид

А MnCl2

 Б CuCl2

 В CaCO3

 Г NaCl

1. Вкажіть продукти гідролізу K2S+ H2O

А K+ H2SO3

 Б KOHS+ O2

 В KHS+ KOH

 Г KH + SO2

1. Вкажіть шляхи усунення тимчасової твердості води

А кип′ятіння

 Б додавання кальцинованої соди

 В додавання гашеного вапна

 Г додавання натрій ортофосфату

1. Вкажіть азотні добрива

А суперфосфат

 Б преципітат

 В селітра

 Г сечовина

1. Вкажіть ознаку реакції AgNO3+ NaCl

А поява білого дрібнокристалічного осаду, нерозчинного в кислотах

 Б поява білого сирнистого осаду, розчинного в кислотах

 В поява жовтого осаду, розчинного в кислотах

 Г поява білого сирнистого осаду, нерозчинного в кислотах

10.Вкажіть реагент для розпізнавання KOH та HCl

А фенолфталеїн

 Б H2SO4

 В NaOH

 Г вода

11Записати рівняння реакцій, що відповідають перетворенням, і дати назву сполукам

 Mg → MgO → MgCl2 → Mg(OH)2 → MgSO4 → BaSO4