**Контрольна робота з хімії у 8 класі (ІIсеместр)**

1. Який об’єм кисню витратиться на спалювання метану (СН4) масою 48 кг?
2. Які хімічні рівняння характерні для оксидів? Наведіть приклади.
3. Обчисліть масу солі, яку можна отримати внаслідок повної нейтралізації 2,5 моль Калій гідроксиду сульфатною кислотою.
4. Запишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити такі перетворення: Сu→СuO→CaSO4→Cu(OH)2→CuCl2. Усі речовини назвіть.
5. Чи можлива реакція: PbO+Al→… Відповідь поясніть.
6. У чому полягає суть реакції нейтралізації? Наведіть приклади таких реакцій.
7. Напишіть рівняння реакцій обміну між розчинами солей:
А) сульфатної кислоти і натрій гідроксиду;

Б) кальцій карбонату і хлоридної кислоти.

1. Закінчіть рівняння реакцій. Вкажіть тип кожної реакції:
А) КOH+HCl→
Б) Ba(OH)2+H2S→
B) P2O5+H2O→
Г) H2+O2→
2. Як трьома способами добути Карбон (IV) оксид?