**Підсумкова контрольна робота**

1. Змішали два газоподібних оксиди X і Y, що містять 57,14% і 53,33% Оксигену і мають відносні молекулярні маси відповідно 28 і 30. Густина газової суміші за воднем дорівнює 14,5. Які оксиди входять до складу суміші? Які об'ємні частки оксидів в суміші ? (50% CO и 50% NO.)
2. При окисненні 5,75г оксигеновмісної речовини утворилася насичена одноосновна карбонова кислота. Газ, що виділився при спалюванні цієї кислоти, прореагував з 100г 28% розчину калій гідроксиду. Яку речовину взято для окислення? Скільки і якої кислоти утворилося? (С2Н5ОН; 7,5г СН3СООН.)
3. Напишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити наступні перетворення:

 А → C2H4

 CH4 → Б → HCHO → C2H5OH → B → HOCH2CH2OH

 A → CH3CHO

1. Напишіть рівняння реакцій, за допомогою яких можна здійснити наступні перетворення:

 FeSO4 → Fe2O3 → K2FeO4

 ↑

 Fe → Fe2(SO4)3 NaFeO2

 ↑

FeO ← Fe3O4 ← Fe2O3