

Контрольна робота з хімії 10 клас

I рівень

(кожне завдання оцінюється по 3 бали)

1. Визначте яку масу залізного купоросу треба взяти, щоб отримати 30,4%-й розчин солі, якщо є тільки 22,2 мл води.
2. Визначте об'єм газу, що утвориться при дії 95,2 г 30%-го розчину калій гідроксиду на 535,67 г нашатиря.
3. Які речовини будуть в розчині через деякий час при розчиненні натрій карбонату та кальцій хлориду в воді.

II рівень

(кожне завдання оцінюється по 5 балів)

1. Дані речовини: магній, червоний фосфор, кисень, метан. Використовуючи дані речовини, та продукти їх взаємодії запишіть рівняння можливих реакцій, припускаючи що всі необхідні умови та каталізатори у Вас є.
2. У воді розчинили натрій гідрокарбонат та магній хлорид. Запишіть частинки які є в утвореному розчині по зменшенню їх кількості.

III рівень

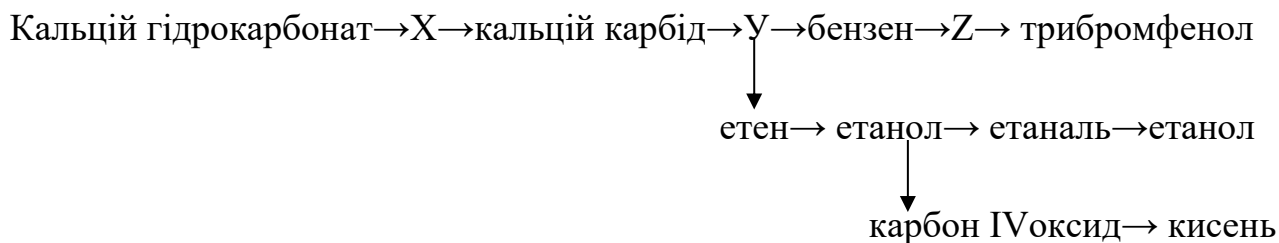
(кожне завдання оцінюється по 7 балів)

1. 70%-й розчин етанолу (густина – 0,96 г/мл) взаємодіє з натрієм при цьому виділяється газ, яким відновлюють купрум II оксид, масою 8 г.

Визначте:

- об'єм розчину етанолу, що необхідний для відновлення згаданої кількості купрум II оксиду
- запишіть всі рівняння реакцій, про які йдеться в умові задачі

2. Дана схема:



Запишіть рівняння відповідних реакцій, вкажіть назву та тип реакцій