

Задачі

1. Обчисліть масу осаду, що утвориться при взаємодії фенолу, взятого в надлишку, з 200 г бромної води, масова частка броду в якій становить 10%
2. Визначте масу натрій феноляту, який можна одержати з 9,4 г фенолу та 0,2 моль натрій гідроксиду
3. Яка маса бромної води з масовою часткою броду 8% необхідна для одержання 0,2 моль 2,4,6- трибромофенолу
4. Який об'єм розчину фенолу в бензені з масовою часткою фенолу 10% ($\rho = 1,9$ г/мл) потрібно використати для реакції з натрієм щоб водню, який виділиться, вистачило на повне каталітичне гідрування 0,5 моль ацетилену
- 5.