

Приклади модульних контрольних робіт:

Модульна контрольна робота №1

1. Навести усі можливі рівняння хімічних реакцій між наступними речовинами: BaO ; P_2O_5 ; ZnO ; H_2O ; H_2SO_4 ; KOH ; $\text{Pb}(\text{OH})_2$; $\text{Cu}(\text{NO}_3)_2$.
2. Здійснити ланцюг перетворень: $\text{Al} - \text{AlCl}_3 - \text{Al}(\text{OH})_3 - \text{Al}_2(\text{SO}_4)_3 - \text{Al}(\text{NO}_3)_3 - \text{Al}_2\text{O}_3 - \text{Al}$.
3. Скільки літрів водню виділяється за температури 27°C і тиску 120кПа під час взаємодії $0,92\text{ г}$ Na з водою?
4. Одержати аміноєтанову кислоту виходячи з карбїду алюмінію. Навести рівняння необхідних реакцій.
5. Здійснити ланцюг перетворень: $\text{CaCO}_3 - \text{CaO} - \text{CaC}_2 - \text{C}_2\text{H}_2 - \text{C}_6\text{H}_6 - \text{C}_6\text{H}_5\text{NO}_2 - \text{C}_6\text{H}_5\text{NH}_2 - 2,4,6\text{-триброманілін}$.
6. В п'яти пронумерованих пробірках знаходяться наступні речовини: етанол; фенол; гліцерол; етаналь; етанова кислота. За допомогою якісних реакцій визначити вміст кожної з пробірок. Скласти послідовність необхідних дій.

Модульна контрольна робота №2

1. Процес добування природного газу, його переробка і використання.
2. Процеси первинної переробки нафти.
3. Коксування вугілля: умови проведення, використання в металургії і інших хімічних процесах.
4. Ракетні палива, їх класифікація, виробництво і застосування.