

Задание №1

Характер реакции среды водного раствора аммиака

- 1) слабокислый
- 2) сильнокислый
- 3) нейтральный
- 4) щелочной

Задание №2

Соли аммония можно обнаружить с помощью вещества, формула которого

- 1) NaOH
- 2) H₂SO₄
- 3) BaCl₂
- 4) AgNO₃

Задание №3

Глицерин в водном растворе можно обнаружить с помощью

- 1) хлорной извести
- 2) хлорида железа (III)
- 3) гидроксида меди (II)
- 4) гидроксида натрия

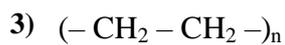
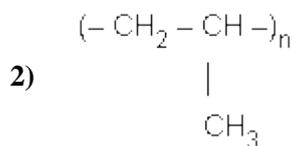
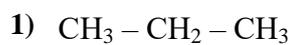
Задание № 4

Полипропилен получают из вещества, формула которого

- 1) CH₂ = CH₂
- 2) CH ≡ CH
- 3) CH₃ – CH₂ – CH₃
- 4) CH₂ = CH – CH₃

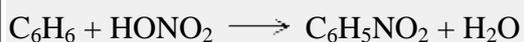
Задание № 5

Формула продукта полимеризации пропилена



Задание № 6

После нитрования 19,5 г бензола по уравнению реакции



образовался нитробензол массой

1) 12,3 г

2) 7,8 г

3) 30,75 г

4) 61,5 г

Задание № 7

Объем ацетилена (н.у.), необходимый для получения 250 г хлорэтена, равен

1) 22,4 л

2) 44,8 л

3) 89,6 л

4) 33,6 л

Задание № 8

Объем хлороводорода (н.у.), который потребуется для реакции с 186 г анилина, равен

- 1) 89,6 л
- 2) 77,2 л
- 3) 44,8 л
- 4) 22,4 л

Задание № 9

Соляную кислоту от других кислот можно отличить по ее реакции с

- 1) оксидом кальция
- 2) серебром
- 3) ионами серебра
- 4) карбонат-ионами