- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.
- а) При нитровании бензола получили 22,24 г нитробензола, что составляет 80 % от теоретически возможного выхода. Чему равна масса вступившего в реакцию бензола?
- б) Из 50 л ацетилена (н. у.) получили 32 г бензола. Вычислите массовую долю выхода продукта реакции от теоретически возможного.