

Хлорной кислоты раствор 0,015 М.

В мерную колбу вместимостью 10 мл помещают 1,0 мл хлорной кислоты раствора 0,15 М и доводят объём раствора водой очищенной до метки.

2-Хлор-4-нитроанилин. [121-87-9]. $C_6H_5ClN_2O_2$. (М.м. 172,57).

4-Нитро-2-хлоранилин.

Кристаллический порошок желтого цвета. Легко растворим в метаноле.

Температура плавления. Около 107 °С.

Хранят в защищенном от света месте.

Хлорогеновая кислота. [327-97-9]. $C_{16}H_{18}O_9$. (М.м. 354,31).

(1*S*,3*R*,4*R*,5*R*)-1,4,5-Тригидрокси-3-{[3-(3,4-дигидроксифенил)проп-2-еноил]окси}циклогексанкарбоновая кислота.

Кристаллический порошок белого цвета.

Растворима в воде, ацетоне и этаноле.

Температура плавления. Около 208 °С.

$[\alpha]_D^{20}$. Около – 35,2°.

Хлороформ. [67-66-3]. $CHCl_3$. (М.м. 119,38). Трихлорметан.

Прозрачная, бесцветная тяжелая подвижная жидкость с характерным запахом.

Мало растворим в воде, смешивается со спиртом 96 %.

d_{20}^{20} . От 1,475 до 1,481.

Температура кипения. Около 60 °С.

Хлороформ содержит от 0,4 % (м/м) до 1,0 % (м/м) этанола.

Хлороформ безводный.

К 1 л хлороформа прибавляют 100 г кальция хлорида безводного, энергично взбалтывают и оставляют на 24 ч. Прозрачную жидкость сливают в сухую склянку с притертой пробкой.

Хлороформ подкисленный.

К 100 мл хлороформа прибавляют 10 мл хлористоводородной кислоты концентрированной, встряхивают и отстаивают до разделения на 2 слоя.

Хлороформ, свободный от этанола.