

**Кобальта нитрата раствор 5 %.**

5 г кобальта нитрата растворяют в воде и доводят объём раствора тем же растворителем до 100,0 мл.

**Кобальта хлорид.** [7791-13-1].  $\text{CoCl}_2 \cdot 6\text{H}_2\text{O}$ . (М.м. 237,93). Хлорид кобальта(II), гексагидрат.

Кристаллический порошок красного цвета или кристаллы темно-красного цвета.

Очень легко растворим в воде, растворим в спирте 96 %.

**Кобальта хлорида раствор 5 %.**

5 г кобальта хлорида растворяют в воде, прибавляют 0,2 мл хлористоводородной кислоты 25 % и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

**Конго красный.** [573-58-0].  $\text{C}_{32}\text{H}_{22}\text{N}_6\text{Na}_2\text{O}_6\text{S}_2$ . (М.м. 696,7). 3,3'-[[1,1'-Бифенил]-4,4'-диилбис(диазендиил)]бис(4-аминонафталин-1-сульфонат) динатрия.

Порошок коричневатого-красного цвета. Растворим в воде.

**Конго красного бумага.**

Полоски фильтровальной бумаги погружают на несколько минут в раствор конго красного. Высушивают.

**Конго красного раствор.**

0,1 г конго красного растворяют в смеси 20 мл спирта 96 % и воды и доводят объём раствора водой до 100,0 мл.

*Испытание на чувствительность.* К 100 мл воды, свободной от углерода диоксида, прибавляют 0,2 мл раствора конго красного и 0,3 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида; появляется синее окрашивание, которое переходит в розовое при прибавлении не более 0,3 мл 0,1 М раствора натрия гидроксида.

Переход окраски от синей до розовой в интервале рН 3,0 – 5,0.

**Коричный альдегид.** [104-55-2].  $\text{C}_9\text{H}_8\text{O}$ . (М.м. 132,16). 3-Фенилпроп-2-еналь.