**27**. Приведите уравнения реакций количественного определения кофеина (Мr C8H10N4O2 . H2O 212,21) методом неводного титрования (согласно методики ФС). Укажите индикатор. Рассчитайте молярную массу эквивалента кофеина в пересчете на безводное вещество, титр по определяемому веществу, навеску анализируемого образца кофеина, чтобы на титрование пошло 8,0 мл 0,1 моль/л раствора хлорной кислоты(К=1,00). Потеря в массе при высушивании - 8,5%. (Mr Н2О18,0.)

Ответ к задаче: 27. 212,21 г/моль;0,0212 г/мл; 0,17г

**57**. Кверцетин (флавин)

М.Д.Машковский. Лекарственные средства. -М.: Новая волна,1996.-Т.2

3,4,7,3,4- пентаоксифлавон



Исходя из структурных особенностей (функциональные группы, наличие хромофоров, асимметрических атомов углерода и т.д.), приведите возможные способы идентификации кверцетина. Ответ проиллюстрируйте уравнениями химических реакций. Укажите условия хранения.