

**Додаток до заняття: Аналіз лікарських речовин, що містять елементи VI групи періодичної системи Д.І. Менделєєва.**

**Ідентифікація.****Натрій**

а) 0,1 г випробовуваної субстанції розчиняють у 2 мл *води Р*. До одержаного розчину або до 2 мл розчину, зазначеного в монографії, додають 2 мл розчину 150 г/л *калію карбонату Р* і нагрівають до кипіння; осад не утворюється. До розчину додають 4 мл *калію піроантимонату розчину Р* і нагрівають до кипіння, потім охолоджують у крижаній воді і, якщо необхідно, потирають внутрішні стінки пробірки скляною паличкою; утворюється густий осад білого кольору.

**2.2.1. Визначення прозорості і ступеня каламутності рідин**

Візуальний метод.

Для визначення прозорості і ступеня каламутності рідин використовують однакові пробірки з безбарвного прозорого нейтрального скла з плоским дном, що мають 40-мм шар випробовуваної рідини порівнюють з 40-мм шаром свіжоприготованого, як зазначено нижче, еталона. Порівняння рідин проводять у розсіяному денному світлі через 5 хв після приготування еталона, переглядаючи зразки уздовж вертикальної осі пробірок на чорному фоні. Розсіяння світла має бути таким, щоб еталон I легко відрізнявся від *води Р*, а еталон II легко відрізнявся від еталона I.

Випробовану рідину вважають *прозорою*, якщо вона витримує порівняння з *водою Р* або розчинником, використовуваним при приготуванні випробовуваної рідини при перегляді за зазначених вище умов, або її каламутність не перевищує каламутності еталона I.

	Еталон			
	I	II	III	IV
Основна суспензія <i>Вода Р</i>	5,0 мл 95,0 мл	10,0 мл 90,0 мл	30,0 мл 70,0 мл	50,0 мл 50,0 мл

**2.2.2. Визначення ступеня забарвлення рідин**

*Метод II*

**МЕТОД II**

40-мм шар випробовуваної рідини порівнюють з 40-мм шаром *води Р*, або розчинника, або еталона (див. Табл. еталонів), зазначеного в монографії, використовуючи однакові пробірки з безбарвного прозорого нейтрального скла з плоским дном, які мають внутрішній діаметр від 15 мм до 25 мм. Порівняння рідин проводять у розсіяному денному світлі, переглядаючи зразки вздовж вертикальної осі пробірок на білому фоні.

**2.3.1. Кальцій**

с) До 1 мл розчину, що містить випробовувану субстанцію у кількості 2-20 мг кальцію ( $\text{Ca}^{2+}$ ), додають 1 мл розчину 40 г/л *амонію оксалату Р*, утворюється білий осад, нерозчинний у *оцтовій кислоті розведеної Р* і *аміаку розчині Р*, розчинний у розведених мінеральних кислотах.