

M2. Тема3. Лекарственные средства, производные галогенов.

I. Описание и растворимость

Натрия хлорид	Калия хлорид	Натрия бромид	Калия бромид	Натрия йодид	Калия йодид

II. Подлинность

- Качественные реакции на катионы щелочных металлов

Натрий:	
Калий	

- Качественные реакции на анионы - галогениды

1. Осаждение

--

Отличие осадков галогенидов серебра по цвету и растворимости

	Цвет осадка	NH_4OH
AgCl		
AgBr		
AgI		

2. Реакции окисления с выделением молекулярных галогенов

Выделение брома	
Выделение йода	

III. Испытания на чистоту

ЛС	Специфические примеси
----	-----------------------

Натрия хлорид	
Калия хлорид	
Натрия бромид Калия бромид	
Натрия йодид Калия йодид	

IV. Количественное определение галогенидов

Метод Мора – прямое титрование

Точную навеску препарата растворяют в воде и титруют с индикатором _____ при рН= _____ до _____ окрашивания.

	Уравнения реакций
До т.э.	
В т.э.	

Условия: реакция среды _____ потому, что:

1. _____
2. _____

Метод не используется для иодидов, потому что _____

Титрованию мешают анионы, дающие осадок с серебром _____ и катионы, взаимодействующие с индикатором _____

$$X\% = \underline{\hspace{2cm}}$$

Метод Фаянса – прямое титрование

Точную навеску препарата растворяют в воде и титруют с индикатором _____ при рН= _____ до _____ окрашивания.

	Уравнения реакций
До т.э.	
В т.э.	

Условия: реакция среды _____ потому, что:

$$X\% = \underline{\hspace{2cm}}$$

Метод Фольгарда – обратное титрование

Точную навеску препарата растворяют в воде и титруют с индикатором _____ при рН= _____ до _____ окрашивания.

	Уравнения реакций
До титрования	
До т.э.	
В т.э.	

Условия: реакция среды _____ потому, что:

$X\% = \underline{\hspace{2cm}}$

Титрование с контрольным опытом

Контрольный опыт—это _____

В прямом титровании к.о. применяют с целью _____

В обратном титровании к.о. применяют с целью _____

V. Применение и лекарственные препараты

Натрия хлорид	Калия хлорид	Натрия бромид	Калия бромид	Натрия йодид	Калия йодид

КАЛИЯ ПЕРМАНГНАТ

I. Описание и растворимость

II. Подлинность

на перманганат-ион

Уравнение реакции: _____

на ион калия

Уравнение реакции: _____

III. Количественное определение _____

Уравнение реакции: _____

IV. Применение и лекарственные препараты
