

9 класс

Автор задачи – Мерещенко А.С.

Практическое задание:

В пяти пронумерованных пробирках без подписей находятся свежеприготовленные водные растворы следующих соединений: иодид калия(подкисленный 1М серной кислотой), сульфат железа(II) (подкисленный 1М серной кислотой), соль Мора, нитрит натрия, и карбонат натрия.

Реактивы: дистиллированная вода.

Оборудование: штатив с пробирками, пипетка Пастера, стакан для промывания пипетки.

Теоретические вопросы:

1. Предложите методику установления состава соединений в каждой из выданных Вам пронумерованных пробирок. Заполните таблицу с указанием аналитических признаков реакций, протекающих, при смешивании реактивов.

	KI (+ 1M H ₂ SO ₄)	FeSO ₄ (+ 1M H ₂ SO ₄)	Соль Мора	NaNO ₂	Na ₂ CO ₃
KI (+ 1M H ₂ SO ₄)					
FeSO ₄ (+ 1M H ₂ SO ₄)					
Соль Мора					
NaNO ₂					
Na ₂ CO ₃					

2. Напишите уравнения протекающих при этом реакций в растворах, которые могут сопровождаться возникновением аналитических признаков (5 реакций).

3. Какие из растворов будут портиться при длительном хранении в атмосфере воздуха при комнатной температуре? Напишите не менее двух уравнений химических реакций, происходящих при этом.

Практические вопросы:

Установите составы соединений в каждой из выданных Вам пронумерованных пробирок.